

# СУЧАСНІ ЕЛЕКТРОТЕХНІЧНІ МЕТАЛИ ТА СПЛАВИ НА ЇХ ОСНОВІ

## ЗМІСТ

### ВСТУП

### 1. ПРИЗНАЧЕННЯ І КЛАСИФІКАЦІЯ ЕЛЕКТРОТЕХНІЧНИХ МАТЕРІАЛІВ

### 2 ЗАГАЛЬНІ ВІДОМОСТІ ПРО БУДОВУ РЕЧОВИНИ

#### 2.1 Види зв'язку

#### 2.2 Класифікація речовин за електричними властивостями

#### 2.3 Класифікація речовин за магнітними властивостями

#### 2.4 Контрольні питання

### 3 НАПІВПРОВІДНИКОВІ МАТЕРІАЛИ

#### 3.1 Електропровідність напівпровідників

##### 3.1.1 Власний напівпровідник

##### 3.1.2 Домішкові напівпровідники

#### 3.2 Вплив зовнішніх факторів на електропровідність напівпровідників

##### 3.2.1 Вплив теплової енергії

##### 3.3 Вплив світла на електропровідність напівпровідників

##### 3.4 Вплив сильних електричних полів

##### 3.5 Елементи з властивостями напівпровідників

##### 3.6 Напівпровідникові хімічні сполуки і матеріали на їх основі

##### 3.7 Контрольні питання

### 4 ПРОВІДНИКОВІ МАТЕРІАЛИ

#### 4.1 Класифікація та основні властивості провідникових матеріалів

##### 4.1.1 Електропровідність металів

##### 4.1.2 Властивості провідникових матеріалів

#### 4.2 Матеріали високої провідності

#### 4.3 Надпровідники і кріопровідники

#### 4.4 Сплави високого опору

##### 4.5 Контрольні питання

### 5 МАГНІТНІ МАТЕРІАЛИ

#### 5.1 Загальні відомості про магнітні властивості матеріалів

#### 5.2 Магнітом'які матеріали

#### 5.3 Магнітно-тверді матеріали

5.4 Матеріали спеціального призначення

5.5 Контрольні питання

6. СПЛАВИ З ОСОБЛИВИМИ ТЕПЛОВИМИ І ПРУЖНИМИ  
ВЛАСТИВОСТЯМИ

6.1. Прецизійні сплави з особливими властивостями теплового  
розширення

6.2. Сплави з особливими пружними властивостями

6.3 КОНТРОЛЬНІ ПИТАННЯ

СПИСОК ВИКОРИСТАНИХ ДЖЕРЕЛ

## ВСТУП

Сучасний науково-технічний прогрес нерозривно пов'язаний з розробкою і використанням нових матеріалів. Удосконалення матеріалів, що використовуються, є необхідною умовою успішного розвитку будь-якої галузі техніки. Повною мірою це відноситься до таких технічних галузей, як електроніка і радіоелектроніка, для яких саме якість матеріалів стає ключем до розробки складних інженерних рішень і створення новітньої електронної апаратури. Металічні та неметалічні матеріали, що застосовуються в цих галузях, мають особливі фізичні властивості: електричні, магнітні, властивості теплового розширення і т.д. Знання властивостей матеріалів і об'єктивних закономірностей залежності цих властивостей від фізичної природи, структури, складу, технологічних і експлуатаційних факторів дозволяє спеціалісту не тільки грамотно вибирати матеріал при проектуванні електротехнічних пристроїв, але й грамотно експлуатувати їх.

Історія цілеспрямованого використання спеціалізованих матеріалів для електротехніки почалась ще у 1802 р. при створенні акад. В.В. Петровим в якості джерела електричної енергії великої гальванічної батареї. У 1832 р. вчений П.Л. Шиллінг у дослідях по створенню електромагнітного телеграфу використав як ізоляцію плівку, що просочена воском, каучук і шовкову пряжу. У 1872 р. винахідник А.Н. Лодигін створив першу вугільну лампу розжарювання, а інженер П.Н. Яблочков у 1876 г. винайшов електричну «свічку». У цих винаходах були використані провідники, електрична ізоляція і магнітні матеріали, що були поєднані у велику групу електротехнічних матеріалів.

Наука про електротехнічні матеріали набула великого значення по мірі розвитку радіотехніки, зокрема, з винаходом радіо О.С. Поповим.

Значне місце серед електротехнічних матеріалів займають метали і сплави. Великий внесок у розвиток металознавства зробили Д.К. Чернов, В.С. Курнаков, С.С. Штейнберг, Н.А. Мінкевич, Г.В. Курдюмов, А.М. Бочвар, А.А. Бочвар, В.Д. Садовський, І.І. Сидорін, Ю.М. Лахтін.

Істотний стрибок у розробці матеріалів був пов'язаний вимогами радіоелектроніки, що постійно збільшувалися у післявоєнні 50-60 роки минулого століття. Електронна апаратура, що збиралася з багатьох деталей була важкою та громіздкою. Щільність монтажу середнього телевізору

складала 0,05 деталей на 1 см<sup>2</sup>, а надійність електронної апаратури була невисокою. Технічна задача скорочення розмірів і маси апаратури, збільшення її надійності і довговічності логічно привела до інтенсивного розвитку мікроелектроніки, яка основана на мінімізації енергетичних процесів в електронних схемах, що потребувало розробки нової елементарної бази і технологій.

В наш час з використанням планарної технології формування інтегральних схем на підложці у 1 см<sup>2</sup> вдається розмістити до 600 тисяч функціональних елементів. Досягнення останніх років в області розробки нових електротехнічних матеріалів є дуже значними. Для їх виготовлення застосовують різноманітні методи хімічного синтезу, штучного вирощування монокристалів, нанесення тонких плівок (високопровідних, резистивних і магнітних) на підложку, способи глибокої очистки від домішок, іонно-плазмову обробку, вплив на матеріали електромагнітного поля, іонізуючого опромінення і т. ін.

На основі сучасних електротехнічних матеріалів виготовляються принципово нові електротехнічні і радіоелектронні пристрої: багато чисельні напівпровідникові прилади, тверді схеми, нелінійні конденсатори і резистори з параметрами, що регулюються безконтактними способами, випрямителі, посилювачі, стабілізатори струму і напруги, перетворювачі енергії, пристрої для зберігання і зчитування інформації, квантові генератори, посилювачі-лазери, рідкі кристали, феритні пристрої для керування електромагнітною енергією НВЧ, датчики ЕРС Холла, термоелектричні генератори з високим ККД, апаратура голографії і багато іншої апаратури і приладів нової техніки.

У навчальному посібнику розглянуті основні групи електротехнічних матеріалів: провідники, напівпровідники і магнітні матеріали, а також матеріали з особливими властивостями теплового розширення і з особливими пружними властивостями.

По кожній групі матеріалів розглянуті: фізична сутність явищ, що відбуваються в матеріалах при взаємодії з електромагнітним полем, основні електрофізичні характеристики матеріалів і вплив на них різних факторів, особливості технології одержання матеріалів і їх застосування в електротехнічному і радіоелектронному обладнанні, елементах автоматики й приладах.

## 1. ПРИЗНАЧЕННЯ І КЛАСИФІКАЦІЯ ЕЛЕКТРОТЕХНІЧНИХ МАТЕРІАЛІВ

Історія розвитку матеріалів тісно пов'язана з історією суспільства, епохи розвитку якого названі за основними матеріалами, що застосовувались: кам'яний вік, мідний вік і т. ін.

Спочатку людина використовувала природні матеріали у тому вигляді, як їй їх пропонувала природа. Пізніше вона почала їх обробляти і створювати абсолютно нові, комбінуючи природні матеріали і штучні. Потім людина навчилася створювати синтетичні матеріали з неіснуючих у природі видів сировини.

Окрім розглянутого поділення матеріалів за походженням на штучні, природні та синтетичні використовують наступні класифікації:

1. За хімічним складом:

- органічні – сполуки з воднем, киснем, азотом, галогенами і т. ін.;
- неорганічні – містять кремній, кисень, метали і т. ін.;
- кремнійорганічні – мають скелет з атомів кремнію і кисню, з'єднаних послідовно між собою і органічними радикалами R;
- елементоорганічні – складаються з атомів елементів, характерних як для органічних так і для неорганічних матеріалів.

2. За структурою (внутрішньою будовою):

- аморфні;
- кристалічні – монокристали і полікристали;
- змішані, мають у своєму складі кристалічну і аморфну (скловидну) фази.

3. За природою:

- металічні;
- неметалічні.

Металічні матеріали у свою чергу ділять на чорні (залізо і його сплави) і кольорові, до яких відносяться:

- легкі метали (щільність менше  $5 \cdot 10^{-3}$  кг/м<sup>3</sup> (берилій Be, магній Mg, алюміній Al, титан Ti));
- метали з низькою температурою плавлення (менше 500°C) – цинк Zn, кадмій Cd, ртуть Hg, олово Sn, свинець Pb, вісмут Bi, талій Tl, сурма Sb, індій In, галій Ga;

- тугоплавкі ( температура плавлення більше, ніж 1800°C ) – вольфрам W, молібден Mo, тантал Ta, ніобій Nb, гафній Hf, ванадій V, цирконій Zr, реній Re;

- благородні – золото Au, срібло Ag, платина Pt, паладій Pd, рутеній Ru, родій Rh, осмій Os, іридій Ir.

Неметалічні матеріали:

- органічні (смоли і пластмаси, волокнисті і віскоподібні матеріали, каучук і резини, лаки, компаунди, клеї);

- неорганічні (скло і ситали, кераміка, слюда і матеріали на її основі);

- напівпровідники;

4. За поведінкою в електричному полі:

- провідники;

- напівпровідники;

- діелектрики.

Формальною ознакою такого розподілу є величина питомого опору  $\rho$ , тип електропровідності і знак температурного коефіцієнта питомого опору:

$$\alpha_{\rho} = TK_{\rho} = \frac{\rho_{t2} - \rho_{t1}}{\rho_{t1} \Delta t} \quad (1.1)$$

Межі значень питомого опору  $\rho$  для провідників, напівпровідників і діелектриків приведені в таблиці 1.1.

Таблиця 1.1 – Межі значень питомого електроопору для провідників, напівпровідників і діелектриків

Речовина	$\rho$ , Ом*м	Знак $\alpha_{\rho}$	Електропровідність
Провідники	$10^{-8}$ - $10^{-5}$	Позитивний	Електронна
Напівпровідники	$10^{-6}$ - $10^8$	Негативний	Електронна
Діелектрики	$>10^7$	Негативний	Електронна і дюрочна

Усі матеріали по-різному взаємодіють із зовнішнім магнітним полем, характер впливу якого дозволяє виділити як немагнітні (слабомагнітні), так і

магнітні матеріали. До перших відносять діамагнетики і парамагнетики, до других – магнетики. Розподіл матеріалів за поведінкою у магнітному полі на діамагнетики, парамагнетики і магнетики проводять за величиною відносної магнітної проникливості  $\mu$ .

Діамагнетики мають  $\mu < 1$ , значення якої не залежить від напруженості магнітного поля  $H$ . Діамагнетики – це водень  $H$ , мідь  $Cu$ , цинк  $Zn$ , срібло  $Ag$ , золото  $Au$ , ртуть  $Hg$ , вісмут  $Bi$ , галій  $Ga$ , сурма  $Sb$  і т. ін.

Парамагнетики характеризуються значенням  $\mu > 1$ , яка також не залежить від  $H$ . До їх числа входять кисень  $O_2$ , лужні метали  $Ca$ ,  $Na$ ,  $K$ , алюміній  $Al$ , платина  $Pt$  і т. ін.

Магнетики – речовини з  $\mu \gg 1$ , яка залежить від напруженості поля  $H$ .

До них відносять залізо  $Fe$ , нікель  $Ni$ , кобальт  $Co$ , ферити, магнітодіелектрики і т. ін. Більшість магнітних матеріалів є гарними провідниками, однак частину з них за величиною  $\rho$  можна віднести до напівпровідників або до діелектриків.

Відповідно певних умов експлуатації при виготовленні різних механізмів, апаратів і приладів до матеріалів пред'являються наступні основні вимоги:

1. Вони повинні мати високі функціональні властивості, що визначаються призначенням матеріалу. Наприклад, діелектрик у виробництві проводу або кабелю повинен мати високий питомий опір, а той самий діелектрик у будівництві конденсаторів – мати максимальне значення відносної діелектричної проникливості  $\epsilon$ .

2. Їх властивості повинні бути стабільними, тобто не змінюватися при впливі різних експлуатаційних факторів:

- температури  $t^\circ$ ; вологості  $\psi$ ;
- частоти поля  $f$ ; напруженості електричного  $E$  і магнітного  $H$  полів,
- хімічних реагентів; випромінювань; механічної завантаження і т. ін.

3. Вони повинні бути технологічними, тобто дешевими і недефіцитними, а технології отримання їх і виготовлення з них виробів – простими і відповідати сучасним вимогам, а саме: мала енергоємність, повторюваність результатів, безвідходність, малий час обробки і можливість автоматизації.

Найбільш істотна вимога – дешевизна матеріалів, через те, що доля їх вартості у собівартості продукції безперервно збільшується і в даний час складає біля 60%.



До матеріалів авіаційної і космічної техніки пред'являються додаткові і підвищені вимоги:

а) можливість надійної роботи в температурному полі від  $-200^{\circ}\text{C}$  до  $+1200^{\circ}\text{C}$ . Знижені температури впливають на об'єкт з підйомом на висоту. Що стосується позитивних температур, то при швидкості  $V=2500$  км/год внаслідок тертя о повітря обшивка апарату нагрівається до  $t^{\circ} = 150^{\circ}\text{C}$ , двигун – до  $t^{\circ}=500\dots600^{\circ}\text{C}$ , а у зоні вихлопу виникають температури до  $1100^{\circ}\text{C}$ ;

б) спроможність витримувати перевантаження до  $10\text{ g}$  і вище, що виникають у режимі стартування і гальмування;

в) високі питомі параметри, тобто мала вага і маса;

Польотна маса апарату визначається вагою конструкції, палива, обладнання, вантажів і т. ін. Кожний зайвий кілограм обладнання збільшує польотну масу літака приблизно на  $5\text{ kg}$  (посилення конструкції, паливо). Ще складніше на ракетах – там кілограм обладнання збільшує її масу на  $40\text{-}50\text{ kg}$ , тобто зниження ваги обладнання дозволяє збільшити загрузку паливом, зброєю або вантажем. Наприклад, американська «літаюча фортеця» В-29 наприкінці війни мала польотну масу біля  $54\text{ t}$ , з яких на обладнання приходилось більше тони. У наступних конструкціях заміна електронних ламп на транзистори дозволила зменшити масу обладнання до  $100\text{ kg}$ , а польотну масу на  $4500\text{ kg}$ .

Провідникові матеріали відрізняються великою питомою провідністю і використовуються в електричних пристроях в якості провідників електричного струму: обмотки і контакти в електричних машинах, апаратах і приладах, дроти і кабелі для передачі і розподілу електричної енергії.

Матеріали з високою провідністю: мідь, алюміній і деякі сплави (латунь, бронза і ін.).

Матеріали з високим питомим опором можна поділити на три групи:

1) для точних вимірювальних приладів і зразкових резисторів (мідно-марганцевий сплав – манганін);

2) для резисторів і реостатів (константан);

3) що мають високу робочу температуру і призначені для нагрівальних приладів і навантажувальних реостатів (сплави нікелю, хрому і заліза – ніхром; хрому, алюмінію і заліза – фехраль)

Вугільно-графітні провідники за провідністю ненабагато поступаються металам і їх сплавам і також використовуються як провідні елементи. В основі вугільних провідникових матеріалів є графіт і вугіль. Щітки, що

використовують для електричних машин поділяють на чотири основні групи: вугільно-графітні, графітні, електрографічні і метало-графітні.

Напівпровідникові матеріали займають за питомою провідністю проміжне місце між провідниками і діелектриками.

Магнітні матеріали відрізняються здатністю посилювати магнітне поле, в яке їх поміщають, тобто мають велику магнітну провідність. Вони використовуються для виготовлення магнітопроводів в електричних машинах і трансформаторах. В електротехнічних пристроях використовують, головним чином, залізо, нікель, кобальт і їх сплави.

Електротехнічна сталь - це добавка 0,8 – 4,8 % кремнію, що різко знижує втрати потужності від вихрових токів.

Електроізоляційні матеріали (діелектрики) відрізняються дуже малою питомою електричною провідністю, вони служать для ізоляції один від одного різних струмопровідних деталей, що знаходяться під різними потенціалами.

## 2 ЗАГАЛЬНІ ВІДОМОСТІ ПРО БУДОВУ РЕЧОВИНИ

### 2.1 Види зв'язку

В залежності від будови зовнішніх електронних оболонок атомів можуть утворюватися різні види зв'язку.

Ковалентним називається зв'язок атомів один з одним, що досягається за рахунок електронів, які стають загальними, як це схематично показано для двохатомної молекули на рис. 2.1. Ковалентний зв'язок спостерігається в молекулах, утворених металоїдними атомами, наприклад у молекулі хлору та ін.

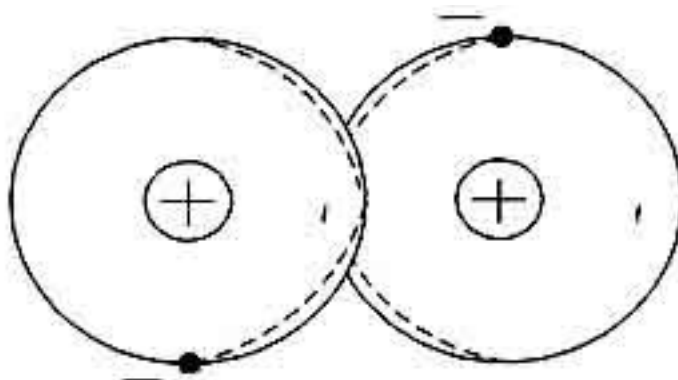


Рисунок 2.1 – Схематичне зображення двохатомної молекули з ковалентним зв'язком

Молекули, у яких центри додатних і від'ємних зарядів збігаються, є нейтральними. Якщо ж в окремих молекулах центри протилежних за знаком зарядів не збігаються і знаходяться на деякій відстані один від одного, то такі молекули називаються полярними або дипольними.

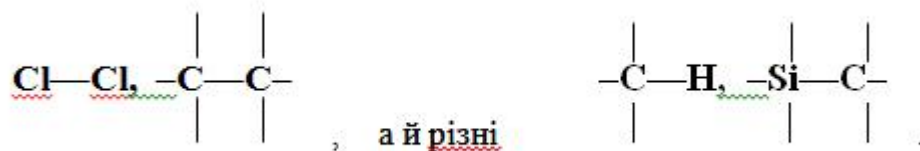
Полярна молекула характеризується величиною дипольного моменту, що визначається добутком заряду і відстані між центрами додатного і від'ємного зарядів.

При розгляді будови полярних і неполярних молекул часто виходять з того, що на ці молекули не діють зовні електричні сили. Але вплив електричних сил може суттєво змінити внутрішню структуру молекул і її властивості.

Зокрема, під дією зовнішнього електричного поля молекули, які самі по собі були неполярними, стають полярними. Якщо неполярну молекулу помістити між пластинами конденсатора, то заряди пластин будуть впливати на розподіл заряду всередині молекули. Додатне заряджені ядра будуть

притягуватись до від'ємного заряду пластин, а від'ємне заряджені електрони – до додатних пластин. В результаті відбудеться зміщення електронів відносно ядра. Якщо раніше центри тяжіння додатних і від'ємних зарядів збігались, то під дією електричного поля вони розійдуться, і молекула стане дипольною. Утворені диполі називаються наведеними або індукованими. При знятті зовнішнього електричного поля дипольний момент зникає, молекула знову стає неполярною.

Ковалентний зв'язок може бути як у молекулах (у трьох агрегатних станах речовини), так і між атомами, що утворюють ґратки кристала. Прикладами таких кристалів є алмаз, кремній, германій. Ковалентним зв'язком можуть утримуватися не тільки однакові атоми:



Іонний зв'язок визначається силами притягання між додатними і від'ємними іонами. Тверді тіла іонної структури характеризуються підвищеною механічною міцністю та достатньо високою температурою плавлення. Типовими прикладами іонних кристалів є галогеніди солі лужних металів.

На рис. 2.2 показані структури хлористого натрію і хлористого цезію. З рисунка видно щільне упакування іонів першої речовини і нещільне – другої:

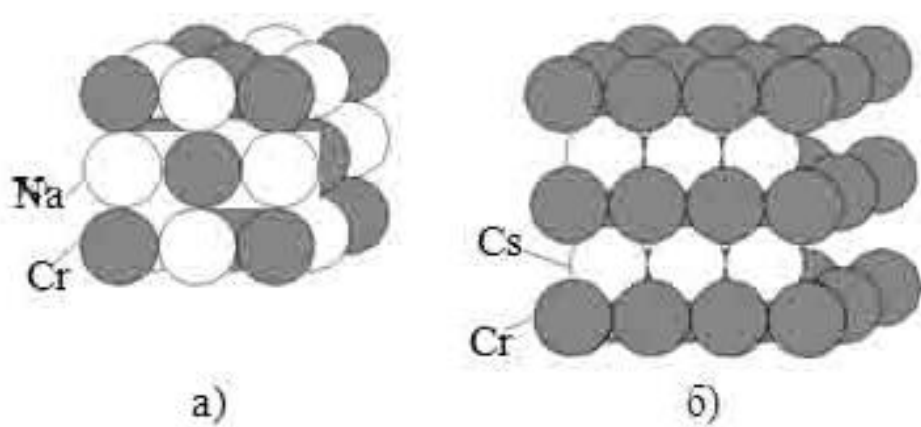


Рисунок 2.2 – Структура і щільне упакування іонів хлористого натрію (а) і структура і нещільне упакування іонів хлористого цезію (б)

Металевий зв'язок веде також до утворення твердих кристалічних тіл. Метали можна розглядати як системи, побудовані з розташованих у вузлах

граток додатково заряджених атомних остовів, що знаходяться в середовищі вільних електронів (рис. 2.3).

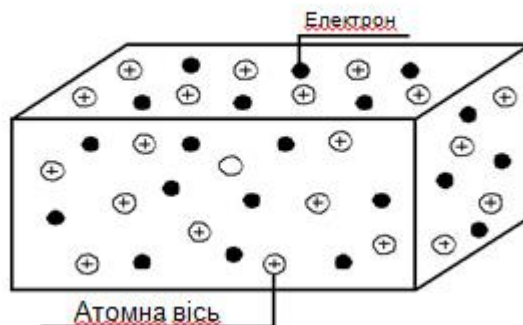


Рисунок 2.3 – Схема будови металевого провідника

Притягання між додатними атомними остовами й електронами є причиною монолітності металу. Наявність вільних електронів веде до високої електропровідності і теплопровідності металу, а також є причиною його блиску. Ковкість металу пояснюється переміщенням і ковзанням окремих шарів атомних остовів.

Молекулярний зв'язок (зв'язок Ван-дер-Ваальса). Такий зв'язок існує в ряді речовин між молекулами з ковалентними внутрішніми молекулярними зв'язками. Міжмолекулярне притягання в цьому випадку обумовлюється погодженим рухом валентних електронів у сусідніх молекулах (рис. 2.4). У будь-який момент часу електрони максимально віддалені один від одного і максимально наближені до додатних зарядів.

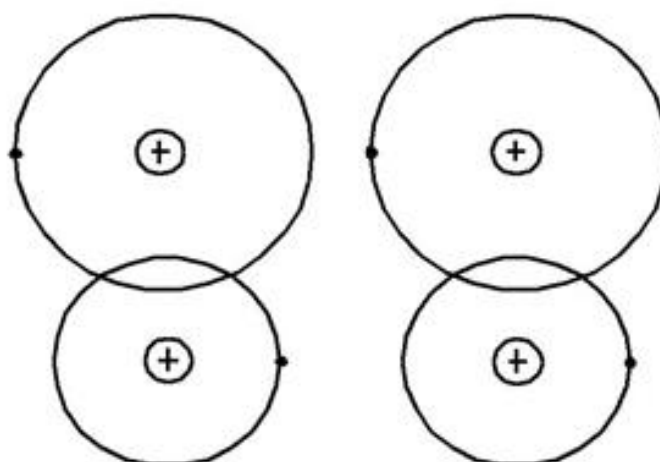


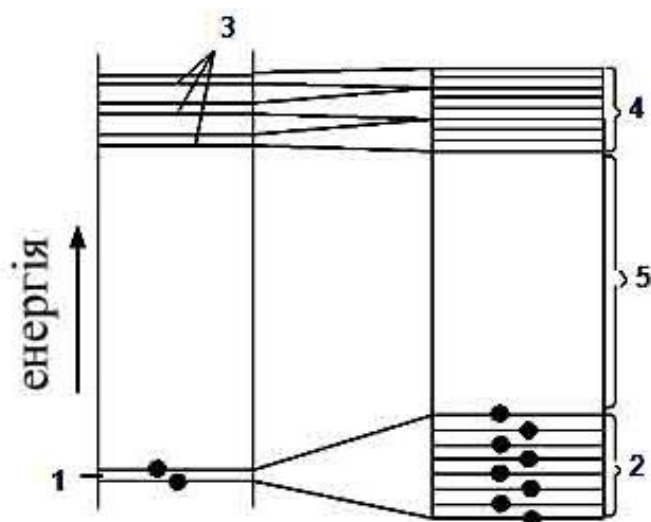
Рисунок 2.4 – Схематичне зображення двох взаємодіючих молекул (зв'язок Ван-дер-Ваальса)

При цьому сили притягання валентних електронів додатково заряджених остовів сусідніх молекул виявляються сильніші сил взаємного відштовхування електронів зовнішніх орбіт. Зв'язок Ван-дер-Ваальса спостерігається між молекулами деяких речовин, наприклад парафіну, що має низьку температуру плавлення і свідчить про неміцність його кристалічної молекулярної ґратки.

## 2.2 Класифікація речовин за електричними властивостями

Дослідження спектрів випромінювання різних речовин у газоподібному стані, коли атоми розташовані один від другого на великих відстанях, показують, що для атомів кожної речовини характерні цілком визначені спектральні лінії. Це говорить про наявність енергетичних станів (рівнів) для різних атомів.

Частина цих рівнів заповнена електронами в нормальному (незбудженому) стані атома, на інших енергетичних рівнях електрони можуть знаходитися тільки після того, як атом піддається зовнішньому енергетичному впливі і стане збудженим. Прагнучи перейти до стійкого стану, атом випромінює надлишок енергії в момент повернення електронів на рівні, на яких енергія атома мінімальна (рис. 2.5).



(1 – нормальний енергетичний рівень атома, 2 – заповнена електронами зона, 3 – рівні збудженого стану атома, 4 – вільна зона, 5 – заборонена зона)

Рисунок 2.5 – Схема розташування енергетичних рівнів відокремленого атома (ліворуч) і неметалевого твердого тіла (праворуч)

При переході газоподібної речовини в рідину, а потім при утворенні кристалічних ґраток твердого тіла, всі наявні в даному типі атомів електронні рівні (як заповнені електронами, так і незаповнені) трохи зміщаються внаслідок дії сусідніх атомів один на одного. Таким чином, з окремих енергетичних рівнів відокремлених атомів у твердому тілі утворюється ціла смуга – зона енергетичних рівнів.

На рис. 2.6 показано розходження в енергетичних діаграмах діелектриків, напівпровідників і провідників.

Діелектриками будуть такі матеріали, у яких заборонена зона настільки велика, що електронної електропровідності в звичайних умовах не спостерігається.

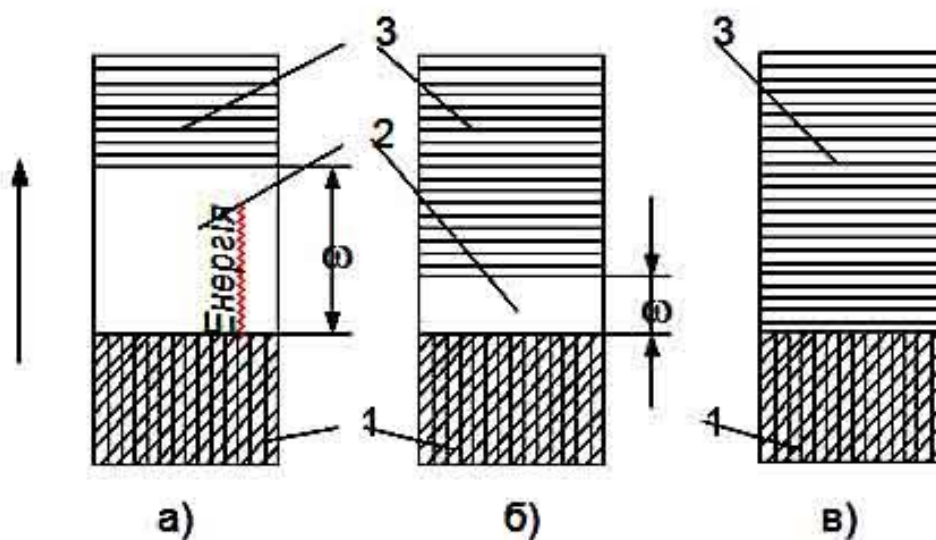


Рисунок 2.6 – Енергетичні діаграми діелектриків (а), напівпровідників (б) і провідників (в) при абсолютному нулі згідно з зонною теорією твердого тіла (1 – заповнена електронами зона, 2 – заборонена зона, 3 – зона вільних енергетичних рівнів)

Діелектричні матеріали мають надзвичайно велике значення для електротехніки. Вони використовуються в різних електротехнічних пристроях для створення електричної ізоляції, яка оточує струмопровідні частини, відокремлюючи їх одну від одної, що перебувають під дією різних електричних потенціалів, а також в конденсаторах для створення певного значення електричної ємності. Тому діелектрики часто називають електроізоляційними матеріалами. До електроізоляційних матеріалів висуваються різні вимоги. Крім

електроізоляційних властивостей велике значення мають механічні, теплові та інші фізико-хімічні властивості. Важливе значення має також вартість і дефіцитність матеріалів.

За агрегатним станом електроізоляційні матеріали діляться на тверді, рідкі й газоподібні.

Напівпровідниками будуть речовини з більш вузькою забороненою зоною, яка може бути подолана за рахунок зовнішніх енергетичних впливів.

При відсутності в напівпровіднику вільних електронів (при нулі Кельвіна) прикладена до нього різниця електричних потенціалів не викликає струму. Якщо ззовні буде прикладена енергія, достатня для переходу електронів через заборонену зону, то, ставши вільними, електрони зможуть переміщатися і під дією електричного поля, створюючи електронну електропровідність напівпровідника.

У заповненій зоні, звідкіля пішов електрон, утворилася «електронна дірка», а тому в напівпровіднику почнеться інший, «естафетний», рух електронів, які заповнюють дірку, причому під впливом електричного поля дірка буде рухатися в напрямку поля, як еквівалентний додатний заряд.

Процес переходу електронів у вільний стан супроводжується і зворотним явищем, тобто поверненням електронів у нормальний стан. У результаті в речовині настає рівновага, тобто кількість електронів, що переходять у вільну зону, стає рівною кількості електронів, що повертаються назад у заповнену зону.

З підвищенням температури число вільних електронів у напівпровіднику зростає, а зі зниженням температури до абсолютного нуля – убуває аж до нуля. Таким чином, електропровідність речовин при різних температурах може бути істотно різною.

Енергію, необхідну для переходу електрона у вільний стан або для утворення дірки, може давати не лише тепловий рух, але й інші джерела енергії, наприклад світло, потік електронів і ядерних частинок, електричні і магнітні поля, механічні впливи та інші.

Електричні властивості визначаються умовами взаємодії атомів речовини і не є неодмінною особливістю даного атома. Наприклад, вуглець у вигляді алмазу є діелектриком, а у вигляді графіту має велику провідність.

Домішки і дефекти кристалічних ґраток сильно впливають на електричні властивості твердих тіл.



До напівпровідників належать такі основні матеріали: кремній, германій, селен, телур, сірка та інші. В практичному застосуванні поділяються на прості напівпровідники, напівпровідникові хімічні з'єднання та напівпровідникові комплекси.

Провідниками будуть матеріали, у яких заповнена електронами зона впритул прилягає до зони вільних енергетичних рівнів або навіть перекривається нею. Внаслідок цього електрони в металі можуть переходити з рівнів заповненої зони на незайняті рівні вільної зони навіть під впливом слабких напруженостей прикладеного до провідника електричного поля.

До провідникових матеріалів відносять матеріали високої провідності, з яких виготовляють струмопровідні частини електричних машин і апаратів, обмотки, контакти, проводи і кабелі та сплави високого опору для виготовлення резисторів, електронагрівальних пристроїв, реостатів, термопар тощо.

### 2.3 Класифікація речовин за магнітними властивостями

За магнітними властивостями матеріали поділяються на слабомагнітні і сильномагнітні. До перших належать діамагнетики і парамагнетики, до других – магнітні матеріали, що знайшли найбільше застосування в техніці в залежності від особливостей їхніх магнітних властивостей.

Діамагнетики – це речовини з магнітною проникністю  $m < 1$ , значення якої не залежить від напруженості зовнішнього магнітного поля. До них відносять водень, інертні гази, більшість органічних сполук, кам'яна сіль і ряд металів: мідь, цинк, срібло, золото, ртуть, а також вісмут, галій, сурма.

Парамагнетики – це речовини з магнітною проникністю  $m > 1$ , яка також не залежить від напруженості зовнішнього магнітного поля. У їхнє число входять кисень, оксид азоту, солі заліза, кобальту, нікелю, лужні метали, алюміній, платина.

Діамагнетики і парамагнетики за магнітними властивостями знайшли обмежене застосування в техніці.

Магнітні матеріали – матеріали, у яких  $m \gg 1$  і залежить від напруженості магнітного поля. До них відносять залізо, нікель, кобальт і їхні сплави, сплави хрому і марганцю, гадоліній, ферити, різні сполуки. Магнітні матеріали застосовуються для виготовлення осердь трансформаторів, магнітних

систем електричних машин, в апаратах, приладах тощо. Стосовно електричного струму більшість магнітних матеріалів є провідниками. Основу магнітних матеріалів складає залізо і його сплави.

При виготовленні ЕТМ використовуються різні методи хімічного синтезу, штучне вирощування монокристалів; нанесення тонких плівок на відповідні підкладки; різні способи особливо глибокого очищення (технологія зонного плавлення; плавлення та розпил у вакуумі й інші) або введення домішок; іонно-плазмова обробка; дія на ЕТМ електромагнітного поля та проникливих випромінювань тощо.

## 2.4 Контрольні питання

1. Охарактеризуйте роль ЕТМ для забезпечення надійної роботи електроустановок.
2. Види зв'язку та їх характеристика.
3. Ковалентний зв'язок, полярні та неполярні молекули.
4. Іонний зв'язок.
5. Металевий зв'язок.
6. Молекулярний зв'язок.
7. Характеристика провідників.
8. Характеристика напівпровідників.
9. Характеристика діелектриків.
10. Характеристика магнітних провідників.
11. Вплив зовнішнього середовища на роботу ЕТМ.

## 3 НАПІВПРОВІДНИКОВІ МАТЕРІАЛИ

### 3.1 Електропровідність напівпровідників

Електропровідність напівпровідників залежить від напруженості електричного поля. При низьких значеннях напруженості до деякого критичного значення  $E_k$  виконується закон Ома і питома провідність не залежить від напруженості поля, а при більш високих напруженостях поля починається інтенсивне зростання питомої провідності за експонентним законом, що приводить до руйнування структури напівпровідника. З ростом температури питома провідність збільшується. Для ряду напівпровідників залежність питомої провідності від напруженості поля описується виразом:

$$\gamma_E = \gamma * e^{\beta * \sqrt{E}} \quad (3.1)$$

де  $\gamma$  – питома провідність напівпровідника при  $E < E_k$ ;  $\beta$  – коефіцієнт, що характеризує властивості напівпровідника.

Зростання провідності зумовлене ростом числа носіїв заряду. При подальшому зростанні поля може з'явитися механізм ударної іонізації, що приводить до руйнування структури напівпровідника.

Найбільш важливі технічні застосування напівпровідників засновані на створенні в одному матеріалі контактувальних областей з різними типами електропровідності – (р-n-переходів), з однією електропровідністю, але різної величини (n-n+ або р-р+), а також контактів метал-напівпровідник, метал-діелектрик-напівпровідник і т. д. Для найбільш широко використовуваних напівпровідників ширина забороненої зони складає від 0,5 до 2,5 еВ.

#### 3.1.1 Власний напівпровідник

На рисунку 3.1, а наведена енергетична діаграма власного напівпровідника, тобто такого, у якого електрони в зону вільних енергетичних рівнів можуть переходити лише із заповненої електронами зони. Розподіл електронів по рівнях енергії, зображений на рисунку 3.1, а, відповідає деякій

температурі  $T$ , при якій у зону провідності перейшло декілька електронів, утворивши у валентній зоні відповідне число дірок.

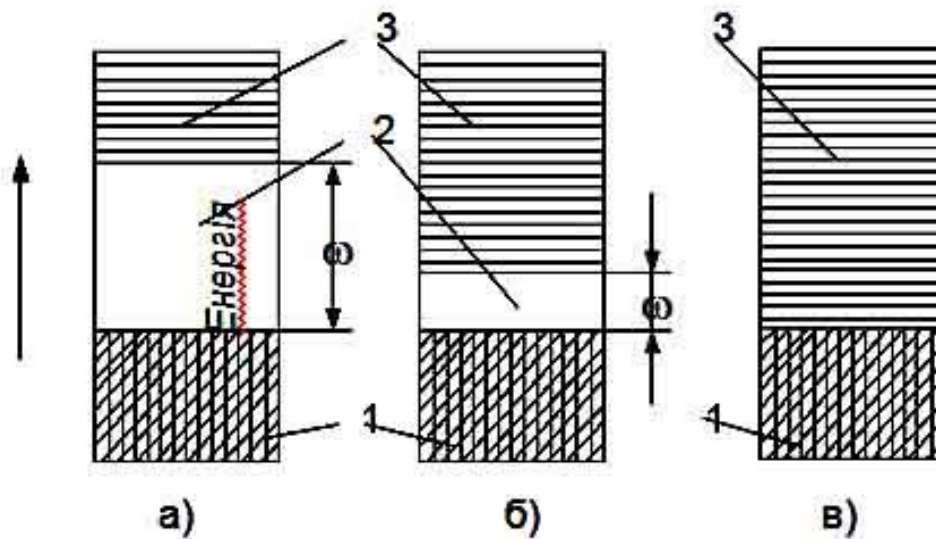


Рисунок 3.1 – Вплив домішок на енергетичну діаграму напівпровідників а) для власного напівпровідника, б) для напівпровідників з донорною домішкою електронної електропровідності (n-типу), в) для напівпровідників з акцепторною домішкою діркової електропровідності (p-типу)

Оскільки при кожному порушенні рівноважного стану у власному напівпровіднику одночасно створюються два заряди протилежних знаків, то загальна кількість носіїв заряду буде в два рази більша числа електронів у зоні провідності, тобто:

$$n0_i = p0_i, \quad n0_i + p0_i = 2n0_i \quad (3.2)$$

де індекс  $i$  (в концентрації електронів і дірок) означає, що це власні носії зарядів.

У розглянутому випадку питома провідність:

$$\gamma = e * n0_i * u_n + e * p0_i * u_p \quad (3.3)$$

де  $u_n$ ,  $u_p$  – рухливість, відповідно, електронів і дірок.

В результаті процесів збудження і рекомбінації при будь-якій температурі тіла встановлюється рівноважна концентрація збуджених носіїв:

електронів

$$n_{0_i} = 2 * N_C * e^{-\frac{\Delta\omega}{2*k*T}} \quad (3.4)$$

або дірок

$$p_{0_i} = 2 * N_B * e^{-\frac{\Delta\omega}{2*k*T}} \quad (3.5)$$

де  $\Delta\omega$  – ширина забороненої зони напівпровідника;  $N_C$  – число енергетичних рівнів в одиниці об'єму напівпровідника у вільній зоні (зоні провідності);  $N_B$  – те ж у валентній зоні.

Коефіцієнт 2 показує, що на кожному рівні можуть знаходитися два електрони.

Рухливості електронів  $u_n$  і дірок  $u_p$  неоднакові. Електрони і дірки мають різну інертність при русі в кристалічних ґратках напівпровідника, тобто відрізняються один від одного ефективними масами  $m_n$  і  $m_p$ . У більшості випадків  $m_n < m_p$ . Звідки, власна електропровідність напівпровідників має переважно слабо виражений електронний характер.

### 3.1.2 Домішкові напівпровідники

Для більшості напівпровідникових приладів використовуються домішкові напівпровідники. Тому в практиці важливе значення мають такі напівпровідникові матеріали, у яких відчутна концентрація власних носіїв заряду, тобто напівпровідники з досить широкою забороненою зоною.

У робочому інтервалі температур постачальниками вільних носіїв заряду є домішки. Домішками в простих напівпровідниках служать інозидні атоми. Під домішками в напівпровідникових хімічних сполуках розуміють не тільки включення атомів чужорідних елементів, але й надлишкові за стехіометричним

складом атоми тих самих елементів, що входять у хімічну формулу самої сполуки. Крім того, роль домішок відіграють усілякі дефекти кристалічних ґраток: порожні вузли, атоми або іони в міжвузлових ґратках, дислокації або зрушення, що виникають при пластичній деформації кристалів, мікротріщини та інші. Якщо домішкові атоми знаходяться у вузлах кристалічних ґраток, то вони називаються домішками заміщеннями, а якщо між вузлами – домішками впровадження.

Донори й акцептори – це домішки, атоми яких створюють дискретні енергетичні рівні в межах забороненої зони напівпровідника. При невеликій концентрації домішок їхні атоми розташовані в ґратках напівпровідника на таких великих відстанях один від одного, що вони не взаємодіють, а тому енергетичні рівні їх майже такі ж, як в окремому вільному атомі. Ймовірність безпосереднього переходу електронів з одного домішкового атома до іншого мізерно мала. Однак домішки можуть або поставляти електрони в зону провідності напівпровідника, або приймати їх з рівнів його валентної зони.

Донори. Заповнені при відсутності зовнішніх енергетичних впливів (тепло, світло) домішкові рівні розташовані в забороненій зоні біля «дна» зони провідності (див. рис. 3.1, б). При цьому енергія активації домішкових атомів менша, ніж ширина забороненої зони основного напівпровідника, а тому при нагріванні тіла перекидання електронів домішок буде випереджати збудження електронів ґратки. Позитивні заряди, що виникли у віддалених один від одного домішкових атомах (див. рис. 3.1, б) (рівні домішок показані з розривами), залишаються локалізованими, тобто не можуть переміщуватись по кристалу і брати участь в електропровідності. Напівпровідник з такою домішкою має концентрацію електронів, більшу, ніж концентрація дірок, що з'явилися за рахунок переходу електронів з валентної зони в зону провідності, і його називають напівпровідником n-типу, а домішки, що поставляють електрони в зону провідності – донорами.

Акцептори. Інші домішки можуть ввести незаповнені рівні, що розташовуються в забороненій зоні основного напівпровідника у верхній частині валентної зони. Теплове порушення буде в першу чергу перекидати електрони з валентної зони на ці вільні домішкові рівні. Через роз'єднаність атомів домішки електрони, закинуті на домішкові рівні, не беруть участь в електричному струмі. Такий напівпровідник буде мати концентрацію дірок більшу, ніж концентрація електронів, що перейшли з валентної зони в зону

провідності, і його відносять до р-типу. Домішки, що захоплюють електрони з валентної зони напівпровідника, називаються акцепторами (див. рис. 3.1, в).

Для просторових структур, які визначають види електропровідності напівпровідників, важливу роль відіграють домішки заміщення.

Ковалентні структури типу алмаза. Германій, кремній – елементи IV групи таблиці Менделєєва мають структуру алмаза, в якій кожний атом знаходиться між чотирма сусідніми (рис. 3.2, а). В такій структурі діють ковалентні зв'язки. Валентні електрони закріплені за своїми атомами і не переміщуються по кристалу. Якщо на місце одного з атомів потрапить сторонній атом іншої хімічної природи, то система валентних зв'язків буде порушена. В цьому випадку може бути два випадки. На рис. 3.2, б наведена кристалічна гратка германію з домішкою миш'яку (V група), на зовнішній орбіті якого знаходиться п'ять електронів. Потрапивши в вузол германію і зв'язавши чотири зі своїх електронів, така домішка дає слабо зв'язаний 1 електрон, який дрейфує по кристалу, а під дією електричного поля направлено рухається (з'являється електропровідність типу n). Атом домішки (миш'яку), що втратив електрон, є додатно зарядженим і нерухливо закріпленим в гратці напівпровідника. Така домішка буде донором.

На рис. 3.2, в наведена кристалічна гратка германія з домішкою елемента III групи – індію, що має три валентних електрони. Така домішка в гратці германію утворює дірку. Індій може взяти електрон у сусіднього атому германію і буде від'ємно зарядженим, нерухливим і закріпленим в гратці напівпровідника, а дірка почне дрейфувати по кристалу. Під дією електричного поля E дірка рухається направлено відносно поля (електропровідність типу - p), домішка в цьому випадку є акцептором.

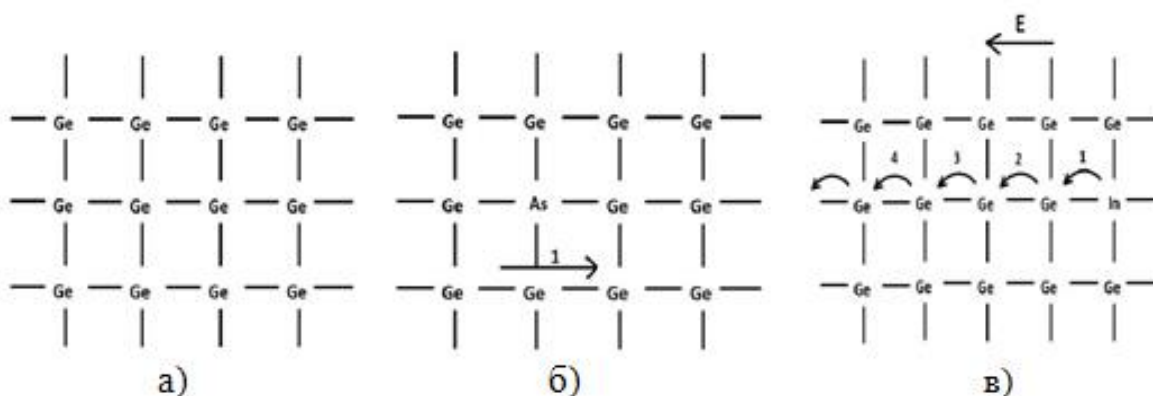


Рисунок 3.2 – Схематичне зображення кристалічної гратки германію: а) без домішок; б) з акцепторною домішкою індію; в) з донорною домішкою миш'яку

Ковалентні напівпровідникові з'єднання. У напівпровідникових з'єднаннях АІІ BV (In, Sb, Ga, As та ін.) домішкові атоми заміщення ІІ групи (Mg, Zn та ін.) мають меншу валентність і є акцепторами, а домішкові атоми ІV групи (Se, Te), які мають більшу валентність, – донорами. Домішкові атоми у напівпровідникових з'єднаннях АІІІ BV можуть бути донорами, якщо заміщають тривалентні атоми у ґратці, і можуть бути акцепторами, якщо заміщають п'ятивалентні атоми.

Напівпровідники з іонними ґратками (CdS, PbS, оксиди). В них спостерігається закономірність. Якщо напівпровідник має електропровідність п і р-типів, як у PbS, то надлишок сірки чи кисню викликає у нього діркову електропровідність, а надлишок металу – електронну.

### 3.2 Вплив зовнішніх факторів на електропровідність напівпровідників

#### 3.2.1 Вплив теплової енергії

Температурна залежність концентрації носіїв зарядів. В широкому діапазоні температур і для різного складу домішок має місце температурна залежність концентрації носіїв в напівпровідниках n-типу (рис. 7.3).



Рисунок 3.3 – Типові залежності концентрації носіїв заряду у напівпровіднику від температури при різній концентрації донорних домішок ( $N_{D1} < N_{D2} < N_{D3}$ )

В області низьких температур частина нижньої кривої між точками а і б характеризує тільки концентрацію носіїв, обумовлену домішками. Нахил



прямої визначається енергією активізації  $\omega_d$ . З збільшенням  $T$  росте кількість носіїв, що поставляються домішками. На ділянці (б, в) домішки вже виснажені, а переходу електронів через заборонену зону ще немає. Далі значення температури настільки стає великим, що електрони переходять через заборонену зону (в, і) – концентрація носіїв заряду швидко росте. Нахил цієї ділянки характеризує ширину забороненої зони напівпровідника –  $\Delta\omega$ . Зі збільшенням концентрації домішок у напівпровіднику перехід від ділянки (а, б) або (г, д), на якій концентрація носіїв обумовлена лише домішками, до ділянки виснажених домішок (б, в) або (д, е) зміщується в бік високих температур. Крива (ж, і) має дві ділянки: (ж, з) – постійна концентрація заряду до температури, при якій носії не переходять через заборонену зону; (з, і) – перехід носіїв через заборонену зону. Такий напівпровідник є виродженим.

Температурна залежність питомої провідності напівпровідників. У напівпровідниках з атомними ґратками (а також в іонних кристалах при підвищених температурах) рухливість змінюється при зміні температури порівняно слабо (за статичним законом), а концентрація – дуже сильно (за експонентним законом). Тому температурна залежність питомої провідності схожа на температурну залежність концентрації носіїв, обумовлених домішками (рис. 3.4). У зоні виснаження електронних ресурсів домішкових атомів зміна питомої провідності обумовлена температурною залежністю рухливості.

На рисунку 3.4 показані зони власної і з домішками електропровідності напівпровідника.

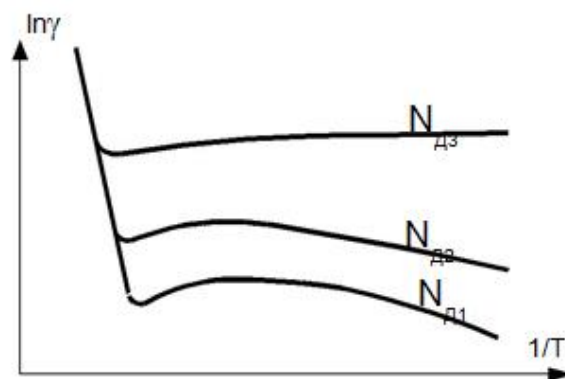


Рисунок 3.4 – Криві залежності питомої провідності напівпровідників від температури при різних концентраціях домішок ( $N_{d1} < N_{d2} < N_{d3}$ )

У зоні електропровідності з домішками зображені три криві для різних значень концентрації домішок, аж до виродження напівпровідника, коли залежність його питомої провідності в деякому інтервалі температур стає подібною до залежності питомої провідності металів.

За допомогою цих кривих можна знаходити як ширину забороненої зони напівпровідника  $D_w$ , так і енергію активації домішок  $w_d$  або  $w_A$ . У реальних напівпровідниках ці криві можуть значно відхилитися від зазначених внаслідок того, що фізичні явища описуються в теорії приблизно, так і тому, що в матеріалах, які застосовуються на практиці, не один, а кілька видів домішок, у яких енергії активації можуть бути різними. На підставі рисунка 3.4 для похилих лінійних (або квазілінійних) ділянок кривих в зоні електропровідності з домішками можемо написати:

$$\ln n = \ln A - b \frac{1}{T} \text{ або } \ln \gamma = \ln A - b \frac{1}{T} \quad (3.6)$$

звідки, наприклад,

$$\gamma = A * e^{-\frac{b}{T}} \quad (3.7)$$

Теорія електропровідності напівпровідників показує, що для монокристалів типу германія і кремнію постійна  $b$  визначається так:

$$b = \omega / (2 * k) \quad (3.8)$$

де  $\omega$  – енергія активації;  $k$  – постійна Больцмана.

Перетворюючи вираз (3.7) і виразивши його для питомого опору, одержимо:

$$\rho = A * e^{\frac{\omega}{2 * k * T}} \quad (3.9)$$

Використовуючи дані конкретних матеріалів, узяті з кривих, обчислюють енергію активації  $\omega$  електропровідності з домішками напівпровідника при

різній їх концентрації. В області власної електропровідності за подібним виразом може бути визначена  $D_w$  – ширина забороненої зони даного напівпровідникового матеріалу.

При ширині забороненої зони германія 0,72 еВ число власних носіїв заряду в ньому за кімнатної температури складає  $10^{19} \text{ м}^{-3}$ , у той час як домішки, що входять у кількості тисячної частки відсотка, при малій енергії активації ( $w$ ) вносять у нього в десятки тисяч разів більше число вільних зарядів. Тому для керування електропровідністю напівпровідник спочатку повинен бути ретельно очищений від випадкових домішок. На  $10^8$ - $10^9$  атомів основної речовини має бути не більш одного стороннього атома.

Температурний коефіцієнт питомого опору напівпровідників:

$$T_{\rho} = \frac{1}{\rho} * \frac{d\rho}{dT} = -\frac{1}{A \cdot e^{b/T}} \cdot A \cdot e^{b/T} \cdot b \cdot T^{-2} = -\frac{b}{T^2} \quad (3.10)$$

З підвищенням температури температурний коефіцієнт питомого опору напівпровідників зменшується і перебуває в прямій залежності від енергії активації електропровідності напівпровідника ( $v \sim w$ ).

Вплив деформації. Електропровідність твердих кристалічних тіл залежить від деформації внаслідок збільшення чи зменшення (розтягування і стиснення) міжатомних відстаней, що веде до зміни концентрації і рухливості носіїв. Концентрація носіїв може стати меншою або більшою внаслідок зміни ширини енергетичних зон кристала і зміщення домішкових рівнів, що у свою чергу веде до зміни енергії активації носіїв. Рухливість носіїв заряду змінюється через збільшення (зменшення) амплітуди коливань атомів при їх віддаленні (наближенні).

Величина, що чисельно характеризує зміни питомої провідності або питомого опору напівпровідників при деформації, – це тензочутливість  $d$ :

$$d = \frac{\Delta\rho / \rho}{\Delta l / l} \quad (3.11)$$

Тензочутливість – це відношення відносної зміни питомого опору напівпровідника до відносної зміни деформації в даному напрямку.

### 3.3 Вплив світла на електропровідність напівпровідників

Світлова енергія, що поглинається напівпровідником, викликає появу в ньому надлишкової (порівняно з рівноважним станом за даної температури) кількості носіїв зарядів, що приводить до зростання електропровідності.

Фотопровідністю називають збільшення електричної провідності речовини під дією електромагнітного випромінювання.

У фотопровідності проявляється квантова природа світла. Енергія фотона (у електрон-вольтах):

$$h \cdot \nu = \frac{1.23}{\lambda} \quad (3.12)$$

де  $\lambda$  – довжина хвилі, мкм.

Енергія у власному напівпровіднику витрачається на утворення електронно-діркових пар за рахунок перекидання електронів з валентної зони в зону провідності. Тому існує гранична довжина хвилі, зумовлена енергією кванта, достатньою для переходу електрона з найвищого рівня валентної зони на найнижчий рівень зони провідності, тобто рівна ширині забороненої зони напівпровідника. За довгохвильовим краєм фотопровідності (ДКФ) можна визначити ширину забороненої зони напівпровідника, рис. 3.5.

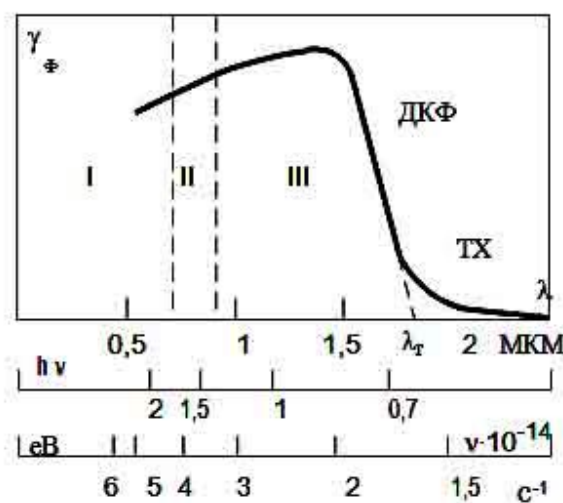


Рисунок 3.5 – Фотопровідність германію в залежності від довжини хвилі випромінювання (I – видима зона спектра, II – червона, III – інфрачервона, ДКФ – довгохвильовий край фотопровідності, ТХ – «тепловий хвіст» кривої)

Для цього, екстраполюючи круто падаючу ділянку кривої до перетину з віссю абсцис, знаходять граничну довжину хвилі  $\lambda_g$  і енергію квантів, що обумовлює початок фотопровідності.

Оскільки заборонена зона різних напівпровідникових речовин має ширину від десятих часток електрон-вольта до 3 еВ, то фотопровідність може виявлятися в інфрачервоній, видимій або ультрафіолетовій частинах електромагнітного спектра. З рис. 3.5 видно, що оптична ширина забороненої зони германія 0,72 еВ, гранична довжина хвилі дорівнює приблизно 1,8 мкм, тобто лежить в інфрачервоній зоні спектра. Фотопровідність, при хвилях коротших 1,8 мкм, визначається переходом електронів з більш низьких рівнів валентної зони на більш високі рівні зони провідності. На кривій показаний «тепловий хвіст», що тягнеться до 1,9–2,0 мкм. Наявність його (тобто невеликої фотопровідності), викликувана квантами світла з енергією, трохи меншою ширини забороненої зони напівпровідника, можна пояснити двома фізичними явищами:

1. Окремі електрони можуть виявитися під впливом енергії фотонів і енергії теплових коливань кристалічних ґраток. Тоді ці електрони перейдуть у зону провідності;

2. Ширина забороненої зони не є абсолютно постійною і піддана флуктуаціям, тому що теплові коливання ґраток приводять до коливань миттєвої локальної щільності в об'ємі кристала і до зміни миттєвих відстаней між атомами, від яких вона залежить. Фотон з енергією  $h \times \nu < Dw$ , який поглинається у тому місці об'єму кристала, де миттєва ширина забороненої зони менша середньої, збуджує пари електрон–дірка. Таким чином, «хвіст» кривої на рисунку 3.5 має теплову природу.

### 3.4 Вплив сильних електричних полів

Електропровідність також залежить і від величини напруженості електричного поля. На рис. 3.6 показані криві залежності питомої провідності одного і того ж напівпровідника від напруженості електричного поля при різних температурах навколишнього середовища.

Як видно з залежності, при низьких значеннях напруженості поля (до критичного значення  $E_k$ ) зберігається дія закону Ома і питома провідність не залежить від напруженості поля. З ростом температури крива питомої провідності зміщується вгору, а нахил зростаючої частини стає меншим.

При більш високих значеннях напруженості поля починається інтенсивне зростання питомої провідності за експоненціальним законом, що призводить до руйнування структури напівпровідника. Це зумовлено ростом кількості носіїв

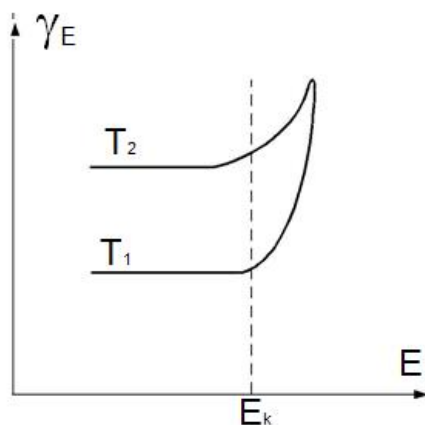


Рисунок 3.6 – Залежності питомої провідності напівпровідника від напруженості електричного поля при різних температурах навколишнього середовища ( $T_1 > T_2$ )

зарядів, оскільки під впливом електричного поля вони більш легко вивільняються за допомогою теплового збудження.

При подальшому збільшенні поля може з'явитися механізм ударної іонізації, що призводить до руйнування структури напівпровідників.

### 3.5 Елементи з властивостями напівпровідників

Серед елементів із властивостями напівпровідників найширше використовуються: германій, кремній, селен.

Германій. Вміст германію в земній корі невеликий, близько  $7 \cdot 10^{-4} \%$ . У результаті хімічної переробки вихідної сировини утвориться тетрахлорид германію, що шляхом подальших операцій переводять у двоокис германія ( $GeO_2$ ) – порошок білого кольору. Двоокис германія відновлюється у водневій печі при температурі  $650-700^\circ C$  до елементарного германія, що являє собою

сірий порошок. У ряді випадків порошок германія одержують безпосередньо з  $\text{GeCl}_4$  шляхом розкладання цієї сполуки при високій температурі в атмосфері парів цинку. Порошок германія піддають травленню в суміші кислот і сплавляють у злитки. Злитки германія використовують як вихідний матеріал для одержання особливо чистого германія методом зонного плавлення або ж для безпосереднього одержання монокристалів методом витягування з розплаву.

Германій застосовується для виготовлення випрямлячів змінного струму різної потужності, транзисторів різних типів. З нього виготовляють перетворювачі Холла та інші, що застосовуються для вимірювання напруженості магнітного поля, струмів і потужності, множення двох величин у приладах обчислювальної техніки тощо. Оптичні властивості германія дозволяють використовувати його для фототранзисторів і фоторезисторів, оптичних лінз із великою світлосилою (для інфрачервоних променів), оптичних фільтрів, модуляторів світла і коротких радіохвиль. Внутрішній фотоефект у германія спостерігається і при поглинанні середніх і швидких електронів, а також при гальмуванні елементарних часток великих мас. Так, при поглинанні  $\alpha$ -частки відзначається імпульс струму тривалістю близько 0,5 мкс, що відповідає проходженню 106 електронів. Тому германій може бути використаний і для виготовлення лічильників ядерних часток. Робочий діапазон температур германієвих приладів від  $-60$  до  $+70$  °C; при підвищенні температури до верхньої межі прямий струм, наприклад у діодів, збільшується майже в два рази, а зворотний – у три рази. При охолодженні до  $(50-60)$  °C прямий струм падає на 70–75%. Германієві прилади повинні бути захищені від дії вологості повітря.

Кремній отримують відновленням парами цинку чотирьохлористого кремнію при температурі 1000 °C в захисній атмосфері. Подальша обробка кремнію схожа на обробку германія, але пов'язана з додатковими труднощами, оскільки температура плавлення кремнію значно вища, ніж у германія і він реагує з вуглецем. Зонне плавлення його ведуть без графітових ложок. Сьогодні кремній є основним матеріалом для виготовлення напівпровідникових діодів, транзисторів, фотоелементів, схем мікроелектроніки. Кремнієві пристрої можуть експлуатуватися при досить високих температурах (його критична температура 120–200 °C, залежно від ступеня очищення, що значно вище, ніж у германія).

Селен – використовується для виготовлення діодів та фотоелементів. Температурний інтервал роботи селенових випрямлячів від -60 до +75 °С. За своїми властивостями селенові випрямлячі значно поступаються перед германієвими і, тим більше, перед кремнієвими.

### 3.6 Напівпровідникові хімічні сполуки і матеріали на їх основі

Ці матеріали можуть мати найрізноманітніші електрофізичні властивості. Розглянемо найбільш важливі для електротехніки матеріали.

Карбід кремнію. Це сполуки елементів IV групи таблиці Менделєєва кремнію і вуглецю (AIVBIV), що відповідає формулі  $\text{SiC}_x$  ( $x \gg 1$ ). Карбід кремнію стехіометричного складу містить 70,045% Si і 29,955% C (за масою). У природі цей матеріал зустрічається вкрай рідко і в обмежених кількостях. Залежно від вихідної сировини і особливостей технологічного процесу виходять кристали різного забарвлення. Колір кристалів Si і вид електропровідності залежать від сторонніх домішок або надлишку атомів Si чи C. Домішки елементів п'ятої групи (N, P, As, Sb, Bi) і заліза в Si дають зелене забарвлення і електропровідність n-типу; елементи другої (Ca, Be, Mg) і третьої (B, Al, Ga, In) груп дають блакитне та фіолетове забарвлення (у товстих шарах чорне) і електропровідність p-типу; надлишок Si дає n-Si, а надлишок C – p-Si. Чисті кристали Si прозорі. Електропровідність кристалів Si за нормальних температур примусова і коливається в широких межах. Температурні залежності електропровідності електронного і діркового Si показані на рис. 3.7. Основні фізичні властивості кристалів Si наведені у таблиці 3.1.

Електропровідність порошкоподібного карбиду кремнію залежить від електропровідності вихідного матеріалу, розміру помолу, ступеня стиску часток, напруженості електричного поля і температури. Наприклад, якщо питома провідність матеріалу приблизно 150 См/м, то при температурі 20 °С, розмірі зерен 63–75 мкм і тиску на порошок 60 МПа в зоні слабкого поля (до 5 В на сантиметр висоти порошку) питома провідність порошку буде приблизно  $2 \times 10^{-6}$  См/м.



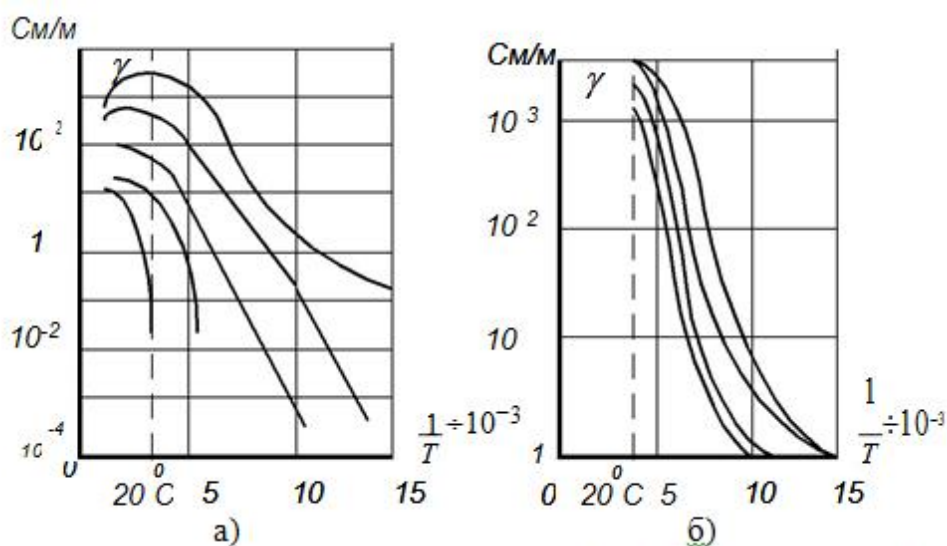


Рисунок 3.7 – Залежність питомої провідності декількох зразків n-Si (а) і p-Si (б) від температури

Таблиця 3.1 – Основні фізичні властивості кристалів Si

Густина .....	3,2 Мг/м <sup>3</sup> .
Питома теплопровідність при 20 °С .....	10–40 Вт/(м×К).
Питома теплоємність .....	620–750 Дж(кг×К).
Температурний коефіцієнт лінійного розширення.	(4–7)×10 <sup>-6</sup> К <sup>-1</sup> .
Твердість за мінералогічною шкалою (за Моосом)	9,5.
Ширина забороненої зони .....	2,8-3,1 еВ.
Рухливість електронів при 20 °С .....	0,01–0,05 м <sup>2</sup> /(В×с).
Рухливість дірок при 20 °С .....	0,002–0,005 м <sup>2</sup> /(В×с).
Діелектрична проникність .....	6,5–7,5.
Термо-е.р.с щодо міді .....	300 мкВ/К.

При збільшенні зерна до  $85 \cdot 10^5$  мкм і при всіх колишніх умовах питома провідність порошку зростає до  $10^3$  См/м. Карбід кремнію в електротехніці знайшов застосування для виготовлення резисторів вентильних розрядників, що захищають лінії передачі високої напруги і апаратуру; для виробництва різних низьковольтних варисторів, використовуваних в автоматичній, обчислювальній техніці, у техніці високих температур.

Сполуки  $A_{III}B_V$  обумовлюють широкі можливості вибору параметрів вихідного матеріалу (ширина забороненої зони, рухливість носіїв) для створення напівпровідникових приладів. Вони мають структуру сфалериту –

цинкової обманки – подібну до структури алмаза з тією відмінністю, що природа і розміри вхідних часток різні.

Зі сполук  $A^{III}B^V$  найбільш дослідженими і технологічно не дуже складними є фосфіди, арсеніди й антимоніди. Важливе практичне значення в даний час мають арсенід і фосфід галію та антимонід індію. Основним методом отримання сполук  $A^{III}B^V$  є безпосередня взаємодія компонентів у вакуумі або в інертному газі. Температура плавлення сполук  $A^{III}B^V$  знижуються з ростом суми атомних номерів і атомних мас вхідних у сполуку елементів. Точки плавлення сполук лежать вище відповідних температур плавлення елементів, за винятком антимоніду індію, температура плавлення якого  $536^{\circ}\text{C}$  лежить між температурами плавлення сурми  $630^{\circ}\text{C}$  і індію  $157^{\circ}\text{C}$ . Зі збільшенням атомної маси і суми атомних номерів зменшується ширина забороненої зони сполуки, тому що відбувається розмивання «електронних хмар» ковалентних зв'язків і вони все більш наближаються до металевого зв'язку.

Сполуки  $A^{II}B^{VI}$  та інші напівпровідникові матеріали. Серед різних напівпровідникових сполук розглянемо деякі сульфіди й окисли, що знайшли найбільш широке технічне застосування.

Сульфіди. Сірчистий свинець ( $\text{PbS}$ ), сірчастий вісмут ( $\text{Bi}_2\text{S}_3$ ) і сірчистий кадмій ( $\text{CdS}$ ) використовуються для виготовлення фоторезисторів. Сірчистий свинець зустрічається в природі у вигляді матеріалу галеніту (свинцевий блиск) і може бути отриманий штучно декількома способами.  $\text{Pb}$  буває в аморфній і кристалічній модифікаціях. Сірчистий вісмут отримують сплавленням вісмуту з сіркою при відсутності кисню. Кристали його відносять до ромбічної системи, вони мають сіро-чорний колір. Сірчистий кадмій отримують різними способами, він може бути аморфним або кристалічним. Колір його залежить від модифікації та вмісту домішок.

Деякі властивості сульфідів наведені в таблиці 3.2.

Фоторезистори з полікристалічного сірчистого свинцю мають криву спектральної чутливості, що охоплює видимий та інфрачервоний діапазони електромагнітного спектра, рис. 3.8.

Чутливість фоторезисторів із сірчистого вісмуту лежить у вузькій червоній області спектра, а фоторезисторів на основі сірчистого кадмію залежно від вмісту домішок і технології виготовлення зразків може мати максимуми при різних довжинах хвиль видимої частини спектра.

Фоторезистори також застосовуються для підрахунку деталей у конвеєрному виробництві для контролю рівня рідких і сипучих тіл.

Таблиця 3.2 – Властивості сульфідів і окислів

Сполуки	Ширина забороненої зони, eВ	Рухливість електронів, м <sup>2</sup> /(В*с)	Температура плавлення, °С
PbS	0,37	0,04	1114
Bi <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	1,25	-	685
CdS	2,1	0,02	1750
CuO	0,22-0,39	-	-
ZnO	3,2	0,01-0,1	-
TiO	3	0,0001	-

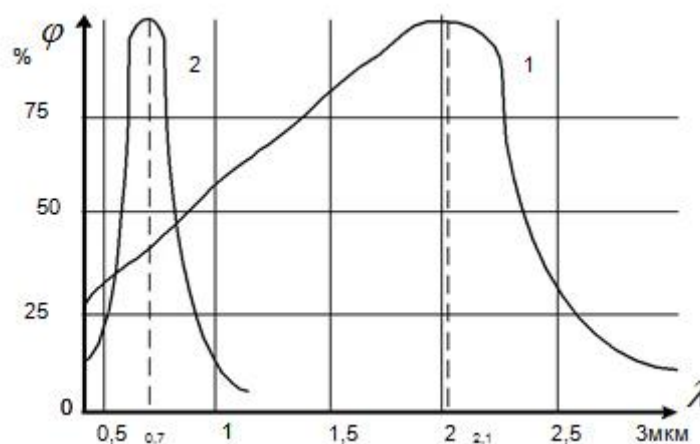


Рисунок 3.8 – Спектральна чутливість при 200 °С фоторезисторів з полікристалічного сірчастого свинцю (1) і сірчастого вісмуту (2)

Оксиди. Окис міді (Cu<sub>2</sub>O) – речовина малинового кольору – є напівпровідником тільки р-типу (рухливість дірок приблизно 0,01 м<sup>2</sup>/(В×с)). Провідність закису міді залежить від сторонніх домішок, термічної обробки і температури. Температурний коефіцієнт лінійного розширення  $0,93 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ , питома теплопровідність 6,2 Вт/(м×К).

З окислених мідних пластин, на поверхні яких утворився шар закису міді, були отримані перші типи напівпровідникових випрямлячів і фотоелементів.

Терморезистори виготовляються у вигляді стержнів, пластинок або таблеток методами керамічної технології. Опір і інші властивості терморезисторів залежать не тільки від складу, але й від розміру зерна, від

технологічного процесу виготовлення; тиску при пресуванні (якщо напівпровідник беруть у вигляді порошку) і температури випалювання. Терморезистори використовуються для вимірювання, регулювання температури і термокомпенсації, для стабілізації напруги, обмеження імпульсних пускових струмів, вимірювання теплопровідності рідин, як безконтактні реостати і струмові реле часу.

З напівпровідникової кераміки виготовляються терморезистори, які відрізняються від усіх інших терморезисторів тим, що мають не негативний, а дуже великий позитивний температурний коефіцієнт опору (понад  $+20\%/K$ ) у вузькому інтервалі температур (порядку  $10^\circ C$ ). Такі терморезистори називають позисторами. Їх виготовляють у вигляді дисків невеликої товщини і призначаються для контролю та регулювання температури, використання в системах пожежної сигналізації, запобігання перевантаження двигунів, обмеження струмів, вимірювання потоків рідин і газів.

Напівпровідникові матеріали складного складу. Вони знаходять технічне застосування при виготовленні термоелементів, термогенераторів і холодильних пристроїв. До таких матеріалів відносять, наприклад, потрійний сплав  $Bi-Sb-Zn$ , тверді розчини  $0.25 PbS \cdot 0.5 PbSe \cdot 0.25 PbTe$  та  $0.3 PbS \cdot 0.7 PbSe$  та інші, що йдуть на виготовлення негативних електродів термоелементів.

### 3.7 Контрольні питання

1. Назвіть напівпровідникові матеріали, які використовують при виготовленні елементної бази електронної апаратури.
2. Власні напівпровідники.
3. Наведіть основні фізичні властивості кремнію, германія, арсеніду галію.
4. Домішкові напівпровідники.
5. Акцепторні домішки.
6. Донорні домішки.
7. Фізичне явище електронної провідності.
8. Фізичне явище «діркової» провідності.
9. Чим відрізняється температурна залежність питомого опору власного напівпровідника від домішкового?
10. Напівпровідникові хімічні сполуки і матеріали на їх основі.

## 4 ПРОВІДНИКОВІ МАТЕРІАЛИ

### 4.1 Класифікація та основні властивості провідникових матеріалів

Провідниками можуть бути тверді речовини (це, в основному, метали і їх сплави), рідини та, за певних умов, газу. До твердих провідникових матеріалів відносять метали і сплави. Із провідникових матеріалів можуть бути виділені метали високої провідності з питомим опором  $\rho=0,05$  мкОм·м при нормальній температурі та сплави високого опору  $\rho=0,3$  мкОм·м. Метали високої провідності використовуються для проводів, струмопровідних жил кабелів, обмоток електричних машин і трансформаторів тощо. Сплави високого опору використовуються для виготовлення резисторів, електронагрівальних пристроїв, ниток ламп розжарювання і т. п. До матеріалів з надзвичайно малим питомим опором при низьких (кріогенних) температурах належать надпровідники та кріопровідники.

Рідкі провідники – це розплавлені метали та різні електроліти. Для більшості металів температура плавлення дуже висока. Тільки ртуть, температура плавлення якої біля мінус  $39^{\circ}\text{C}$ , використовується як рідкий провідник при нормальній температурі. Інші метали використовують як рідкі провідники при високих температурах.

Механізм проходження струму в металах у твердому та рідкому стані зумовлений рухом (дрейфом) вільних електронів під дією електричного поля. Тому метали називають провідниками з електронною електропровідністю або провідниками першого роду, а розчини кислот, лужні розчини та солі, іонні кристали в розплавленому стані – провідниками другого роду.

Газу і пари, у тому числі і пари металів, при низьких напруженостях електричного поля не є провідниками. Якщо напруженість поля перевищить деяке критичне значення, що забезпечує початок ударної та фотоіонізації, то газ може стати провідником з електронною й іонною провідністю. Сильно іонізований газ при рівній кількості електронів і позитивних іонів в одиниці об'єму являє собою особливе провідне середовище, яке називають плазмою. Плазма може виникнути в результаті нагрівання до дуже високої  $t^{\circ}$  (ізотермічна плазма) або при електричному розряді в газі (газопровідна плазма).

Плазма є хорошим провідником електричного струму і має діамагнітні властивості. Зокрема, ізотермічна плазма є провідником в

магнітогазодинамічних генераторах (МГД генератори), які призначені для безпосереднього перетворення теплової енергії в електричну.

#### 4.1.1 Електропровідність металів

Класична електронна теорія металів дає уявлення про твердий провідник як систему, що складається з вузлів кристалічних іонних ґраток, всередині яких знаходиться електронний газ з вільних електронів. У вільний стан від кожного атома металу переходить від одного до двох електронів. До електронного газу діють уявлення і закони характерні для звичайних газів. При зіткненнях електронів з вузлами кристалічних ґраток енергія, накопичена при прискоренні електронів в електричному полі, передається металевій основі провідника, внаслідок чого він нагрівається. Таким чином, електронна теорія металів дала можливість аналітично описати і пояснити знайдені раніше експериментальним шляхом основні закони електропровідності і втрат електричної енергії в металах. Виявилось можливим також пояснити і зв'язок між електропровідністю і теплопровідністю металів. Крім того, ряд дослідів підтверджував гіпотезу про електронний газ у металах, а саме:

1. При тривалому протіканні електричного струму через ланцюг, що складається з одних металевих провідників, не спостерігається проникнення атомів одного металу в інший;

2. При нагріванні металів до високих температур швидкість теплового руху вільних електронів збільшується, і найбільш швидкі з них можуть виходити з металу, переборюючи сили поверхневого потенційного бар'єра;

3. У момент несподіваної зупинки провідника, що швидко рухається, відбувається зсув електронного газу за законом інерції в напрямку руху. Зсув електронів призводить до появи різниці потенціалів на кінцях загальмованого провідника, і підключений до них вимірювальний прилад дає кидок покажчика по шкалі;

4. Досліджуючи поведінку металевих провідників у магнітному полі, встановили, що внаслідок викривлення траєкторії електронів у металевій пластинці, поміщеної в поперечне магнітне поле, з'являється поперечна е.р.с. і змінюється електричний опір провідника.

Однак з'явилися і протиріччя деяких висновків теорії з дослідними даними. Вони полягали у розходженні кривих температурної залежності питомого опору, що спостерігається на досліді і теорії; у невідповідності теоретично отриманих значень теплоємності металів експериментальним даним. Теплоємність металів, що спостерігається, менше теоретичної і так, начебто електронний газ не поглинає тепла при нагріванні металевого провідника.

Ці труднощі вдалося перебороти, вставши на позиції квантової механіки. На відміну від класичної електронної теорії квантова механіка вважає, що електронний газ у металах при звичайних температурах знаходиться в стані виродження. У цьому стані енергія електронного газу майже не залежить від температури, тобто тепловий рух майже не змінює енергію електронів. Тому теплота не затрачається на підігрів електронного газу, що і виявляється при вимірюванні теплоємності металів. У стан, аналогічний звичайним газам, електронний газ приходить при температурах порядку тисяч градусів Кельвіна. Уявляючи метал як систему, у якій позитивні іони скріплюються за допомогою електронів, що вільно рухаються, легко зрозуміти природу всіх основних властивостей металів: пластичності, ковкості, гарній теплопровідності і високій електропровідності.

#### 4.1.2 Властивості провідникових матеріалів

До найважливіших параметрів, що характеризують властивості провідникових матеріалів, належать:

- питома провідність  $g$  або обернена їй величина – питомий опір  $r$ ;
- температурний коефіцієнт питомого опору (ТК  $r$ ) або  $\alpha_r$  ;
- теплопровідність  $g\Gamma$  ;
- контактна різниця потенціалів і термоелектрорушійна сила (термо-е.р.с.);
- робота виходу електронів з металу;
- межа міцності при розтяганні  $s_p$  і відносне подовження при розриві  $Dl/l$ .

Питома провідність і питомий опір провідників. Зв'язок щільності струму  $J$ ,  $\text{A}/\text{m}^2$  і напруженості електричного поля  $E$ ,  $\text{В}/\text{м}$  у провіднику визначається за формулою:

$$J = \gamma \cdot E \quad (4.1)$$

де  $\gamma$ ,  $\text{См}/\text{м}$  – питома провідність провідникового матеріалу.

Відповідно до закону Ома  $g$  не залежить від напруженості електричного поля  $E$  при зміні останньої в досить широких межах. Величина  $g = 1/\rho$  називається питомим опором провідника, що має опір  $R$ , довжину  $l$ , з постійним перерізом  $S$  і обчислюється за формулою:

$$\rho = R \cdot S / l \quad (4.2)$$

Температурний коефіцієнт питомого опору металів. Число носіїв заряду (концентрація вільних електронів) у металевому провіднику при підвищенні температури залишається практично незмінним. Однак, внаслідок посилення коливань вузлів кристалічних ґраток з ростом температури, з'являється більше завад на шляху спрямованого руху вільних електронів під дією електричного поля, тобто зменшується середня довжина вільного пробігу електрона  $l$ , зменшується рухливість електронів  $i$ , як наслідок, зменшується питома провідність металів і зростає питомий опір. Тобто, температурний коефіцієнт питомого опору металів ( $\text{K}^{-1}$ ) позитивний.

Теплопровідність металів. Передача тепла через метал відбувається вільними електронами, що визначають і електропровідність металів, кількість яких в одиниці об'єму металу досить велика. Тому, як правило, теплопровідність  $\gamma_T$  металів набагато більша, ніж теплопровідність діелектриків. Очевидно, що за інших рівних умов, чим більша питома електрична провідність  $g$  металу, тим більша повинна бути і його теплопровідність. При підвищенні температури, коли рухливість електронів у металі та, відповідно, його питома провідність  $\gamma$  зменшуються, відношення теплопровідності металу до його питомої провідності  $\gamma_T/\gamma$  повинно зростати. Математично це виражається законом Відемана–Франца–Лоренца:



$$\gamma_T / \gamma = L_0 T \quad (4.3)$$

де  $T$  – абсолютна температура, К;  $L_0$  – число Лоренца, що дорівнює:

$$L_0 = \frac{\pi^2}{3} \cdot \frac{k^2}{e^2} \quad (4.4)$$

Термоелектрорушійна сила. При спаюванні двох різних металевих провідників між ними виникає контактна різниця потенціалів. Причина її появи полягає в розходженні значень роботи виходу електронів з різних металів, а також різної концентрації електронів в місті контакту. З електронної теорії металів контактна різниця потенціалів між металами А і В визначається за формулою:

$$U_{AB} = U_B - U_A + \frac{k \cdot T}{e} \cdot \ln \frac{n_A}{n_B} \quad (4.5)$$

де  $U_A$ ,  $U_B$  – потенціали з'єднаних металів;  $n_A$ ,  $n_B$  – концентрації електронів у металах А і В;  $k$ ,  $e$ , – стала Больцмана і заряд електрона.

Якщо температури «спаїв» однакові, то сума різниць потенціалів у замкнутому ланцюзі дорівнює нулеві. Коли один зі спаїв має температуру  $T_1$  а інший – температуру  $T_2$ , між спаями виникає термоелектрорушійна сила:

$$U = U_{AB} - U_{BA} = U_B - U_A + \frac{k \cdot T_1}{e} \cdot \ln \frac{n_A}{n_B} + U_A - U_B + \frac{k \cdot T_2}{e} \cdot \ln \frac{n_B}{n_A} = \frac{k}{e} \cdot (T_2 - T_1) \cdot \ln \frac{n_A}{n_B} \quad (4.6)$$

З формули (8.6) видно, що термо-е.р.с. пропорційна різниці температур спаїв.

Температурний коефіцієнт лінійного розширення провідників. При виготовленні елементів конструкцій часто використовують матеріали з різними значеннями температурних коефіцієнтів лінійного розширення, наприклад, метал–скло або метал–кераміка та інші. При зміні температури може виникнути порушення щільності з'єднань і навіть розтріскування скла або кераміки. Тому при підборі матеріалів необхідно добиватись максимально близьких значень їх

коефіцієнтів лінійного розширення. Він також використовується і для розрахунку температурного коефіцієнта електричного опору провідникових матеріалів:

$$TK_{\rho} = \alpha_{\rho} = \alpha \cdot \rho - \alpha_1 \quad (4.7)$$

Механічні властивості провідників. Вони характеризуються межею міцності при розтягуванні  $\sigma_p$  і відносним видовженням при розриві  $Dl/l$ , а також крихкістю, твердістю та ін. Механічні властивості металевих провідників великою мірою залежать від механічної та термічної обробки, від наявності легувальних домішок, температури плавлення й кипіння, питомої теплоємності та іншого.

#### 4.2 Матеріали високої провідності

Вони використовуються для виготовлення обмоток електричних машин, апаратів, приладів і для передачі електричної енергії.

До матеріалів з малим питомим опором висуваються такі вимоги: низьке значення питомого опору та температурного коефіцієнта питомого опору; досить висока механічна міцність; здатність легко оброблятися; здатність добре зварюватися і створювати при цьому надійні сполуки з малим електричним опором; достатня корозійна стійкість. Найбільш широко застосовуються як провідникові матеріалами з високою провідністю мідь і алюміній.

Мідь. Переваги міді, що забезпечують їй широке застосування як провідникового матеріалу, такі: малий питомий опір (із усіх металів тільки срібло має трохи менший питомий опір, ніж мідь); досить висока механічна міцність; задовільна, в більшості випадків, стійкість до корозії (мідь окисляється на повітрі навіть в умовах високої вологості значно повільніше, ніж, наприклад, залізо; інтенсивне окислення міді відбувається тільки при підвищених температурах); гарна оброблюваність; відносна легкість спаювання та зварювання.

Марки міді. Як провідниковий матеріал використовується мідь марок М1 і М0. Мідь марки М1 містить 99,9% Cu, а в загальній кількості домішок 0,1%

кисню повинно бути не більше 0,08%. Присутність у міді кисню погіршує її механічні властивості. Кращі механічні властивості має мідь марки М0, у якій до 0,05% домішок, у тому числі до 0,02% кисню. З міді марки М0 виготовляють тонкі провідники. При холодному протягуванні одержують тверду (твердотягнена) мідь МТ, яка має високу міцність при розтягуванні і мале відносне подовження при розриві, а також має твердість і пружність при вигині.

Стандартна мідь при 20°C має питому провідність 58 МСм/м, тобто  $r = 0,017241$  мкОм м. Нормовані властивості твердого та м'якого мідних проводів в порівнянні з алюмінієвим наведені в табл. 4.1.

Тверду мідь використовують там, де необхідно забезпечити особливо високу механічну міцність, твердість і опір до стирання: для контактних проводів, шин розподільних пристроїв, колекторних пластин електричних машин тощо. М'яку мідь у вигляді проводів круглого і прямокутного перерізів застосовують, головним чином, як струмопровідні жили кабелів і обмотувальних проводів, де важливі гнучкість і пластичність.

Таблиця 4.1 – Властивості мідних та алюмінієвих проводів

Параметр	Мідь		Алюміній	
	МТ	ММ	АТ	АМ
Межа міцності при розтягуванні $\sigma_p$ , МПа, не менше	360-390	260-280	160-170	80
Відносне подовження при розриві $\Delta l/l$ , %, не менше	0,5-2,5	18-35	1,5-2	10-18
Питомий опір $\rho$ , мкОм*м, не більше	0,0179-0,0182	0,01754	0,0295	0,0290

Мідь є порівняно дорогим і дефіцитним матеріалом. Відходи міді на електротехнічних підприємствах необхідно ретельно збирати і важливо не змішувати їх з іншими металами, щоб можна було піддати ці відходи переплавленню і знову використовувати як електротехнічну мідь. Мідь усе ширше замінюється іншими металами, особливо алюмінієм.

Алюміній. Він є другим за значенням після міді провідниковим матеріалом. Алюміній належить до легких металів із щільністю менше 5 Мг/м<sup>3</sup>, густина литого алюмінію близько 2,6; а прокатаного – 2,7 Мг/м<sup>3</sup>.

Алюміній приблизно в 3,5 рази легший за мідь. Температурний коефіцієнт лінійного розширення і питома теплоємність алюмінію більші ніж міді. Алюміній порівняно з міддю має дещо гірші властивості – як механічні, так і електричні. При однаковому перерізі і довжині електричний опір алюмінієвого проводу більший ніж мідного у 1,63 рази. Отже, щоб одержати алюмінієвий провід такого ж електричного опору, як і мідний, потрібно взяти його переріз у 1,63 рази більшим, тобто його діаметр повинен бути в 1,3 рази більший від діаметра мідного проводу. Якщо ж порівняти за масою два відрізки алюмінієвого і мідного проводів однієї довжини і того самого опору, то виявиться, що алюмінієвий провід хоча і товщий мідного, але легший від нього приблизно в два рази. Тому для виготовлення проводів однієї і тієї ж провідності при даній довжині алюміній вигідніший від міді якщо тонна алюмінію дорожча від тони міді не більше, ніж у два рази. Досить важливо, що алюміній менш дефіцитний, ніж мідь. У даний час алюміній не тільки замінив мідь у повітряних лініях електропередачі, але впроваджується й у виробництво ізольованих кабельних виробів та обмоток електричних машин.

Для електротехнічних цілей використовують алюміній, що містить не більше 0,5% домішок, марка А1. Ще більш чистий алюміній марки АВ00, який має не більше 0,03% домішок, застосовують для виготовлення алюмінієвої фольги, електродів і корпусів електролітичних конденсаторів. Алюміній найвищої чистоти АВ0000 має вміст домішок, що не перевищує 0,004%. Різні домішки в різному ступені знижують питому провідність  $\rho$  алюмінію. Домішки Ni, Si, Zn або Fe при вмісті їх 0,5% знижують у відпаленого алюмінію питому провідність не більше ніж на 2-3%. Більш помітну дію роблять домішки Cu, Ag і Mg, при тому ж самому вмісті понижують  $\rho$  алюмінію на 5-10%. Дуже сильно знижують  $\rho$  алюмінію домішки Ti і Mn.

Прокатування, протягування і випалювання алюмінію аналогічні відповідним операціям над міддю. З алюмінію можна отримати тонку (до 6-7 мкм) фольгу, що використовується як обкладинки в паперових і плівкових конденсаторах. Властивості твердого і м'якого алюмінієвого проводів наведені в табл. 4.1. Алюміній досить активно окисляється і покривається тонкою оксидною плівкою з великим електричним опором. Ця плівка захищає алюміній від подальшої корозії, але створює великий перехідний опір у місцях контакту алюмінієвих проводів і робить неможливим паяння алюмінію звичайними методами. У місцях контакту алюмінію і міді можлива гальванічна корозія.

Якщо область контакту піддається дії вологи, то виникає місцева гальванічна пара з досить високим значенням е.р.с., причому полярність цієї пари така, що на зовнішній поверхні контакту струм йде від алюмінію до міді, і алюмінієвий провідник може бути сильно зруйнований корозією. Тому місця з'єднання мідних провідників з алюмінієвими повинні ретельно захищатися від зволоження. Іноді, наприклад, для заміни свинцю в захисних кабельних оболонках, використовується алюміній з вмістом домішок не більше 0,01% (замість 0,5% для звичайного провідникового алюмінію). Такий особливо чистий алюміній, порівняно зі звичайним, більш м'який і пластичний, має підвищену стійкість стосовно корозії.

Сталеалюмінієвий провід. Він широко застосовується у лініях електропередачі і являє собою осердя, збите зі сталевих жил і оповите зовні алюмінієвим проводом. У проводах такого типу механічна міцність визначається, головним чином, сталевим осердям, а електрична провідність – алюмінієм. Збільшений зовнішній діаметр сталеалюмінієвого проводу порівняно з мідним на лініях передачі високої напруги є перевагою, тому що зменшується небезпека виникнення корони внаслідок зниження напруженості електричного поля на поверхні проводу.

Сплави міді. В окремих випадках крім чистої міді застосовуються її сплави з оловом, кремнієм, фосфором, берилієм, хромом, магнієм, кадмієм. Такі сплави, що носять назву бронзи, при правильно підібраному складі мають значно більш високі механічні властивості, ніж чиста мідь:  $\zeta_r$  бронзи може бути 800–1200 МПа і більше. Бронзи широко застосовують для виготовлення струмопровідних пружин та іншого. Введення в мідь кадмію при порівняно малому зниженні питомої провідності (рис. 4.1) дає значне підвищення механічної міцності і твердості. Кадмієву бронзу застосовують для контактних проводів і колекторних пластин особливо відповідального призначення. Ще більша механічна міцність у берилієвої бронзи ( $\zeta_r$  до 1350 МПа). Сплав міді з цинком утворює латунь, яка має досить високе відносне подовження перед розривом при підвищеною порівняно з чистою міддю, межею міцності при розтягуванні. Це дає латуні технологічні переваги перед міддю при обробці штампуванням, глибоким витягуванням. Латунь застосовують в електротехніці для виготовлення різних струмопровідних деталей. Основні властивості мідних електротехнічних сплавів наведені в табл. 4.2.

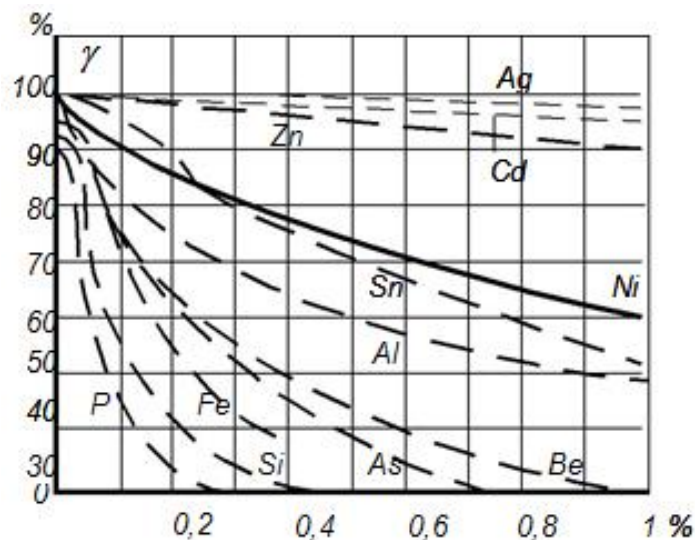


Рисунок 4.1 – Залежності питомої провідності міді від вмісту домішок у % від маси (провідність чистої міді прийнята за 100%, домішки зазначені на кривих)

Таблиця 4.2 – Властивості мідних електротехнічних сплавів

Сплав	Стан	Питома провідність $\gamma$ , % порівняно з провідністю міді	Межа міцності при розриві, МПа	Відносне подовження при розриві, $\Delta l/l$ , %
Кадмієва бронза (0.9% Cd)	Тверда Відпалена	83-90...95	До 1050 310	4 До 50
Бронза (0.8% Cd, 0.6% Sn)	Тверда Відпалена	50-55 55-60	До 730 290	4 До 55
Бронза (2.5% Al, 2% Sn)	Тверда Відпалена	15-18 15-18	До 970 370	4 До 45
Фосфориста бронза (7% Sn, 0.1% P)	Тверда Відпалена	10-15 10-15	До 1050 400	3 До 60
Латунь (30% Zn)	Тверда Відпалена	25 25	До 880 320-350	5 До 60-70

Алюмінієві сплави мають підвищену механічну міцність. Прикладом такого сплаву є альдрей, що містить 0,3–0,5% Mg, 0,4–0,7% Si і 0,2–0,3% Fe, інше Al. Високих механічних властивостей альдрей набуває після особливої обробки (загартування катанки, охолодження у воді з температури 510–550°C,

волочіння і наступна витримка при температурі близько 150°C). Альдрей у вигляді проводів має густину 2,7 Мг/м<sup>3</sup>, його  $\sigma_p=350$  МПа,  $\Delta l/l=6,5\%$ ,  $\alpha_l=23 \times 10^{-6}$  К<sup>-1</sup>,  $r = 0,0317$  мкОм м,  $\alpha_p = 0,0036$  К<sup>-1</sup>. Таким чином, альдрей, практично зберігаючи легкість алюмінію є досить близьким до нього за питомою провідністю, а за механічною міцністю наближається до твердої міді.

У даний час розроблені алюмінієві сплави типу альдрея, які не потребують термічної обробки.

#### 4.3 Надпровідники і кріопровідники

Надпровідники. При зниженні температури питомий опір  $r$  металів зменшується. А при досягненні криогенних температур, що наближаються до абсолютного нуля, раптово, різким стрибком падає до надзвичайно малого значення. Це зникнення електричного опору, тобто поява практично нескінченної питомої провідності матеріалу, було названо надпровідністю, а температура, при охолодженні до якої відбувається перехід речовини у надпровідний стан, – температурою надпровідникового переходу  $T_c$ . Крім ртуті є багато інших матеріалів, і не тільки чистих металів, але й різних сплавів і хімічних сполук, здатних при охолодженні до досить низької температури переходити у надпровідний стан.

Деякі речовини, у тому числі такі найкращі провідникові матеріали, як срібло і мідь, при найбільш низьких, досягнутих у даний час температурах перевести у надпровідний стан не вдається. Надпровідниками можуть бути не тільки сполуки і сплави металів, яким характерна надпровідність, але й сполуки, до складу молекул яких входять винятково атоми елементів, що не є надпровідниками. На рис. 4.2 показано зміну опору при глибокому охолодженні зразків ртуті і платини, що не належить до надпровідників (по осі абсцис відкладена абсолютна температура в Кельвінах, а по осі ординат – відношення опору зразка при даній температурі  $R_T$  до опору  $R_{273}$  при температурі  $T = 273$  К = 0 °С).

Явище надпровідності пов'язане з тим, що електричний струм, один раз наведений у надпровідниковому контурі, буде довгостроково циркулювати у цьому контурі без помітного зменшення. Такий надпровідниковий контур

створює в навколишньому просторі магнітне поле, подібно постійному магнітові, що не вимагає живлення від джерела струму.

Кріопровідність. Крім явища надпровідності у сучасній електротехніці усе ширше використовується явище кріопровідності, тобто досягнення деякими металами досить малої питомої провідності при кріогенних температурах, більш високих, ніж температура надпровідного переходу. Матеріали, що мають особливо сприятливі властивості для застосування їх як провідників в умовах кріогенних температур, називаються кріопровідниками або гіперпровідниками.

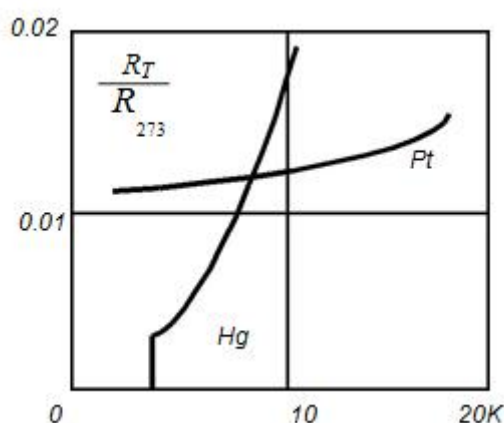


Рисунок 4.2 – Зміна опору зразків ртуті і платини при глибокому охолодженні

Досить мале, але все-таки кінцеве значення питомого опору  $\rho$  кріопровідника при його робочій температурі обмежує припустиму густину струму в ньому, хоча ця густина може бути набагато вищою, ніж у звичайних провідниках при нормальній або підвищеній температурі. Природно, що гіперпровідники, у яких при зміні температури в широких межах питомий опір  $\rho$  змінюється плавно, без стрибків, не можуть використовуватися в ряді пристроїв, дія яких заснована на тригерному ефекті появи і руйнування надпровідності. Однак застосування кріопровідників в електричних машинах, апаратах, кабелях має і свої переваги, причому досить істотні. У той час як у надпровідникових пристроях як охолодний агент застосовується рідкий гелій, робоча температура кріопровідників досягається застосуванням більш висококиплячих і дешевих холодоагентів: рідкого водню або навіть рідкого азоту, це значно спрощує й здешевлює виконання та експлуатацію пристрою. Крім того, у надпровідниковому пристрої, наприклад електромагніті, по обмотці якого проходить сильний струм, накопичується велика енергія. Якщо



через випадкове підвищення температури або магнітної індукції хоча б на малій ділянці надпровідникового контуру, надпровідність буде зруйнована, і раптово звільниться велика кількість енергії, що може викликати серйозну аварію. У випадку ж кріопровідникового кола підвищення температури викличе лише поступове зростання опору без ефекту вибуху.

Найбільший інтерес для використання як кріопровідника, крім звичайних провідникових матеріалів – алюмінію і міді, викликає застосування берилію. Берилій значно дорожчий і складніший у технологічному відношенні. Ряд сполук берилію сильно токсичний, але берилій при охолодженні рідким азотом має найменше, в порівнянні з алюмінієм і міддю, значення  $\rho$ . Очевидно, що робота з досить дешевим рідким азотом значно простіша, ніж робота з рідким воднем.

В усіх випадках для одержання кріопровідникових матеріалів потрібна висока чистота металу і неможливість наклепу. Шкідливий вплив домішок при кріогенних температурах позначається набагато сильніше, ніж при нормальній температурі. Кріопровідники можуть з успіхом використовуватися для обмоток електричних машин і трансформаторів, для струмопровідних жил кабелів тощо. У ряді випадків застосування кріопровідників досить перспективне.

#### 4.4 Сплави високого опору

При використанні цих сплавів для електровимірювальних приладів і зразкових резисторів, крім високого питомого опору  $\rho$ , потрібні також висока стабільність  $\rho$  у часі, малий температурний коефіцієнт питомого опору  $\alpha_{\rho}$  і малий коефіцієнт термо-е.р.с. у парі даного сплаву з міддю. Сплави для електронагрівальних елементів повинні довгостроково працювати на повітрі при високих температурах (до 1000 °С і навіть вище). Крім того, у багатьох випадках потрібна технологічність сплавів – можливість виготовлення з них гнучкого проводу, іноді досить тонкого, діаметром до сотих часток міліметра. Бажано, щоб сплави, які використовуються для приладів, вироблених у великих кількостях (реостатів, електроплиток, електричних чайників, паяльників тощо), були дешевими і, за можливістю не містили дефіцитних компонентів.

Манганін. Це найбільш широко застосовуваний для виготовлення зразкових резисторів сплав. Зразковий склад його: Cu – 85%, Mn – 12%, Ni –

3%. Назва походить від наявності в ньому марганцю (латинське *manganum*), а жовтуватий колір пояснюється великим вмістом міді. Значення  $r$  манганіну – 0,42-0,48 мкОм м,  $\alpha$ г досить малий,  $(6-50) \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ , коефіцієнт термо-е.р.с. у парі з міддю лише 1-2 мкВ/К. Манганін може витягатися в тонкий, діаметром до 0,02 мм, провід. Часто манганіновий провід випускається в емалевій ізоляції. Для забезпечення малого значення  $\alpha$ г і його стабільності у часі манганіновий провід піддається спеціальній термообробці (обпалення у вакуумі при температурі 550-600 °С з наступним повільним охолодженням, а намотані котушки іноді додатково обпалюються при 200 °С). Гранична довгостроково припустима робоча температура сплавів типу манганіну не більше 200 °С, механічні властивості:  $\sigma_p = 450,600 \text{ МПа}$ ,  $Dl/l=15,30\%$ . Густина манганіну 8,4 Мг/м<sup>3</sup>.

Константан. Це сплав, що містить близько 60% міді і 40% нікелю. Цей склад забезпечує мінімальне значення  $\alpha$ г в системі Cu-Ni при досить високому значенні  $r$ . Назва «константан» зумовлена значною сталістю  $r$  при зміні температури. Для сплавів типу константану  $\alpha$ г при нормальній температурі складає мінус  $(5-25) \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$  при  $r = 0,48,0,52 \text{ мкОм м}$ . За механічними властивостями константан близький до манганіну ( $\sigma_p = 400,500 \text{ МПа}$ ,  $Dl/l = 20,40\%$ ). Його густина 8,9 мг/м<sup>3</sup>. Нагрівостійкість константану вища, ніж манганіну. Константан застосовується для виготовлення реостатів і електронагрівальних елементів, що довгостроково працюють при температурі до 450 °С.

Істотною відмінністю константану від манганіну є висока термо-е.р.с. константану в парі з міддю, а також із залізом. Його коефіцієнт термо-е.р.с. у парі з міддю складає 45-55 мкВ/К. Це є недоліком при використанні константанових резисторів у вимірювальних схемах, тому що при наявності різниці температур у місцях контакту константанових провідників з мідними виникають термоелектрорушійні сили, які можуть привести до похибок, особливо при мостових і потенціометричних методах вимірювань. Проте константан з успіхом може бути використаний при виготовленні термопар, що служать для вимірювання температури, якщо остання не перевищує декількох сотень градусів.

Широкому застосуванню константану перешкоджає великий вміст у його складі дорогого і дефіцитного нікелю.

Сплави на основі заліза. Ці сплави в основному застосовуються для електронагрівальних елементів. Висока стійкість до нагріву таких елементів пояснюється введенням у їхній склад різних металів, які мають високі значення об'ємних коефіцієнтів оксидації  $K$  і тому при нагріванні на повітрі утворюється суцільна оксидна плівка. Такими металами є нікель, хром і алюміній. Залізо має об'ємний коефіцієнт оксидації менший одиниці і тому при нагріванні легко окисляється. Чим більший вміст заліза в сплаві, наприклад, з  $Ni$  і  $Cr$ , тим менш стійкість до нагріву цього сплаву.

Сплави системи  $Fe-Ni-Cr$ . Вони називаються ніхромами або – при підвищеному вмісті  $Fe$  – фероніхромами, сплави системи  $Fe-Cr-Al$  називаються фехралями і хромалями. Слід зауважити, що для різних сплавів за прийнятими стандартами часто застосовуються умовні позначки, що складаються з букв і чисел. Букви ці позначають найбільш характерні елементи, що входять до складу сплаву, причому буква входить у назву елемента, але не обов'язково є першою буквою цієї назви (наприклад,  $B$  означає ніобій,  $W$  – вольфрам,  $Mn$  – марганець,  $Cu$  – мідь,  $Co$  – кобальт,  $U$  – берилій,  $Ni$  – нікель,  $Ti$  – титан,  $Cr$  – хром,  $Al$  – алюміній), а число – приблизний вміст даного компонента в сплаві (у відсотках за масою), додаткові цифри на початку позначення визначають підвищену (цифра 0) або знижену якість сплаву.

Стійкість хромонікелевих сплавів за високої температури в повітряному середовищі пояснюється близькими значеннями температурних коефіцієнтів лінійного розширення цих сплавів і їхніх оксидних плівок. Тому розтріскування оксидних плівок має місце тільки при різких змінах температури. Тривалість роботи електронагрівальних елементів з ніхрому й аналогічних сплавів може бути в багато разів збільшена за умови унеможливлення доступу кисню до поверхні провідників. У трубчастих нагрівальних елементах провід зі сплаву високого опору проходить по осі трубки зі стійкого до окислювання металу, а проміжок між проводом і трубкою заповнюється порошком діелектрика з високою теплопровідністю (наприклад, магnezією  $Mg$ ). При додатковому протягуванні такої трубки її зовнішній діаметр зменшується, магnezія ущільнюється і утворює механічно міцну ізоляцію внутрішнього провідника. Такі нагрівальні елементи застосовуються, наприклад, в електричних кип'ятильниках і можуть працювати досить довгостроково без пошкоджень.

Механічні параметри ніхромів:  $\sigma_p = 650,700 \text{ МПа}$ ,  $\Delta l/l = 25-30\%$ . Ніхроми досить технологічні: їх можна легко протягувати в порівняно тонкий провід або стрічку і вони мають високу робочу температуру. Але, як і в константані, у цих сплавах великий вміст дорогого і дефіцитного компонента нікелю.

Хромоалюмінієві сплави. До них відносять фехраль і хромаль. Вони набагато дешевші ніхромів, тому що хром і алюміній порівняно дешеві і легкодоступні. Однак ці сплави менш технологічні, більш тверді і тендітні. З них можуть бути отримані проводи і стрічки лише більшого поперечного перерізу ніж з ніхромів. Тому ці сплави використовуються, в основному, в електротермічній техніці для електронагрівальних пристроїв великої потужності та промислових електричних печей. Вони мають високу механічну міцність ( $\sigma_B = 700-800 \text{ МПа}$  при  $\Delta l/l = 10-20\%$ ). Густина цих сплавів перебуває в межах від 6,9 до 7,5  $\text{Мг/м}^3$ .

Біметал. При використанні сплавів високого опору для електровимірювальних приладів і зразкових резисторів, крім високого питомого опору  $r$ , потрібні також висока стабільність  $r$  в часі, малий температурний коефіцієнт питомого опору  $\alpha r$  і малий коефіцієнт термо-е.р.с. у парі даного сплаву з міддю. Крім того, у багатьох випадках потрібна технологічність сплавів – можливість виготовлення з них гнучкого проводу, (іноді досить тонкого (діаметром до сотих часток міліметра)).

У ряді випадків для зменшення витрат кольорових металів у провідникових конструкціях вигідно застосовувати так званий провідниковий біметал. Це сталь, покрита зовні шаром міді, обидва метали з'єднані один з одним міцно по всій своїй поверхні.

Для виготовлення біметалу застосовують два способи. Гарячий, коли сталеву болванку ставлять у форму, а проміжок між болванкою і стінками форми заливають розплавленою міддю. Отриману після охолодження біметалеву болванку піддають прокатуванню і протягуванню. Холодний, або електролітичний, у якому мідь осаджують електролітично на сталевий дріт, що пропускається через ванну з розчином мідного купоросу. Холодний спосіб забезпечує велику рівномірність товщини мідного покриття, але вимагає значної витрати електроенергії. Крім того, при холодному способі не забезпечується настільки міцне зчеплення міді зі сталлю, як при гарячому способі.

Біметал має механічні й електричні властивості, проміжні між властивостями суцільного мідного і суцільного сталевого провідника того ж перерізу. Міцність біметалу більша, ніж міді, але електрична провідність менша. Наявність міді в зовнішньому шарі забезпечує при змінному струмі більш високу провідність усього проводу в цілому, з іншого боку – мідь захищає розташовану під нею сталь від корозії. Біметалевий провід випускається зовнішнім діаметром від 1 до 4 мм зі вмістом міді не менше 50% від повної маси проводу. Значення  $\sigma_p$  з розрахунку на повний переріз повинно бути не менше 550–700 МПа, а  $\Delta l/l$  – не більше 2%.

Такий провід застосовують для ліній зв'язку і ліній електропередачі. З провідникового біметалу виготовляються шини для розподільних пристроїв, смуги для рубильників і різні струмопровідні частини електричних апаратів.

#### 4.5 Контрольні питання

1. Які матеріали називають провідниками?
2. Наведіть класифікацію провідникових матеріалів.
3. Яка природа електропровідності провідників першого роду?
4. Назвіть основні електричні параметри провідників.
5. Що називають питомим електричним опором та питомою електричною провідністю?
6. Дайте означення температурного коефіцієнта питомого електричного опору.
7. Назвіть провідникові матеріали, які відносять до провідників високого опору.
8. Наведіть формулу, за якою можна визначити опір провідників довжиною  $l$  та площею поперечного перерізу  $S$ .
9. Як залежить питомий опір металевих провідників від температури та домішок?
10. Наведіть формулу залежності опору провідника від його температури.
11. Назвіть провідникові матеріали та елементи й пристрої електричних кіл, для виготовлення яких використовують дані матеріали.

## 5 МАГНІТНІ МАТЕРІАЛИ

### 5.1 Загальні відомості про магнітні властивості матеріалів

Як магнітні матеріали технічне значення мають феромагнітні речовини і феромагнітні хімічні сполуки (ферити).

Явище феромагнетизму пов'язане з утворенням всередині деяких матеріалів при температурі, що нижча визначеної (точки Кюрі), таких кристалічних структур, в яких в межах макроскопічних областей електронні спіни орієнтуються паралельно один до одного і є однаково направленими. Характерним для феромагнітного стану є самовільна (спонтанна) намагніченість (без прикладання зовнішнього магнітного поля), але напрямок орієнтації магнітних моментів окремих доменів є досить різним. Магнітний потік такого тіла у зовнішньому просторі дорівнює нулю.

Монокристали феромагнітних речовин характеризуються магнітною анізотропією, що виражається в різній легкості намагнічування вздовж різних осей.

У тих випадках, коли анізотропія в полікристалічних магнетиках виражена досить різко, прийнято говорити, що феромагнетик має магнітну текстуру. Одержання заданої магнітної текстури має велике значення і використовується в техніці для створення у певному напрямку підвищених магнітних характеристик матеріалу.

Процес намагнічування феромагнітного матеріалу під впливом зовнішнього магнітного поля зводиться: до росту тих доменів, магнітні моменти яких складають найменший кут з напрямком поля, і до зменшення розмірів інших доменів (процес зсуву границь доменів); до повороту магнітних моментів у напрямку зовнішнього поля (процес орієнтації). Магнітне насичення досягається тоді, коли ріст доменів припиниться і магнітні моменти всіх спонтанно намагнічених мікрокристалічних ділянок виявляться орієнтованими в напрямку поля. Схема орієнтації спінів у доменах наведена на рис. 5.1.

При намагнічуванні феромагнітних монокристалів спостерігається зміна їхніх лінійних розмірів. Це явище називається магніострикцією. Магніострикція монокристала заліза різна для різних напрямків у кристалі. Монокристал заліза, намагнічений у напрямку ребра куба, подовжується в напрямку діагоналі, тобто стискується в напрямку намагнічування.

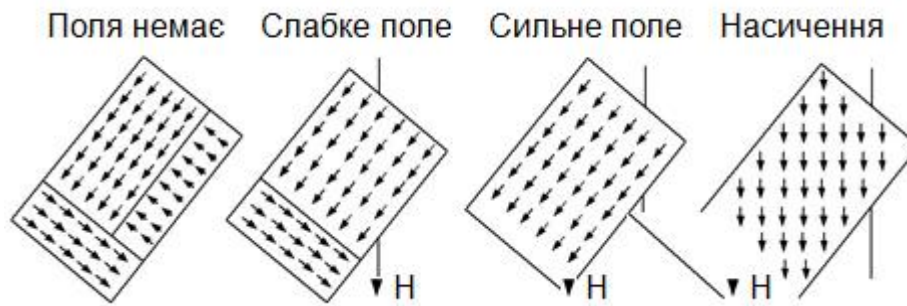


Рисунок 5.1 – Схема орієнтації спінів у доменах

Магнітострикція спостерігається й у полікристалічних матеріалів. З трьох основних феромагнітних елементів (Fe, Ni, Co) найбільша магнітострикція у нікелю. На рис. 5.2 наведені залежності відносної зміни лінійних розмірів монокристала нікелю по різних напрямках у кристалі від напруженості зовнішнього магнітного поля.

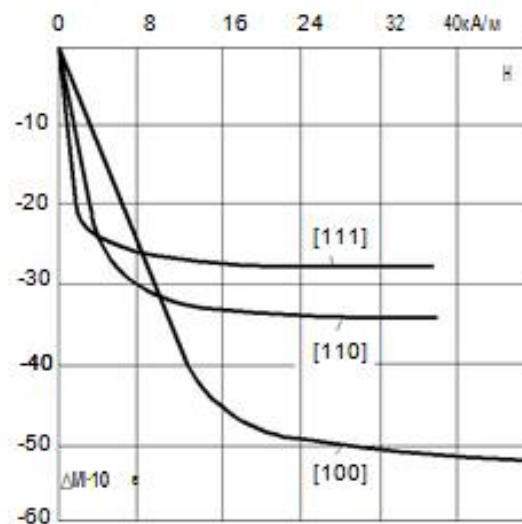


Рисунок 5.2 – Криві магнітострикційної деформації нікелю по трьох напрямках у кристалі

Знак магнітострикційної деформації в різних матеріалів може бути як позитивним (розтягування в напрямку поля), так і негативним, зміна знаку може спостерігатися також у того самого матеріалу (наприклад, заліза) при зміні напруженості магнітного поля. Протікання процесів намагнічування феромагнітного матеріалу практично характеризують кривими намагнічування  $B(H)$ , які мають подібний характер для усіх феромагнетиків. На рисунку 5.3 наведені основні криві намагнічування деяких магнітних матеріалів.

Магнітна проникність визначається по основній кривій намагнічування як відношення індукції  $B$  до напруженості магнітного поля  $H$  в даній точці кривої намагнічування, з урахуванням у системі СІ магнітної постійної.

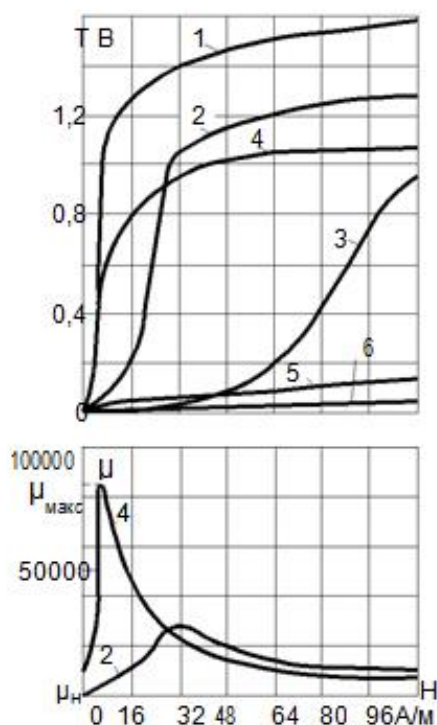


Рисунок 5.3 – Залежності магнітної індукції (криві намагнічування) і магнітної проникності від напруженості зовнішнього магнітного поля (1 – залізо особливо чисте, 2 – залізо чисте (99,98%Fe), 3 – залізо технічно чисте (99,92% Fe), 4 – пермалой (78% Ni), 5 – нікель, 6 – сплав залізо-нікель (26% Ni))

Магнітну проникність  $\mu_n$  при  $H \gg 0$  називають початковою проникністю і визначають її при дуже слабких полях, порядку 0,1 А/м. Найбільше значення магнітної проникності носить назву максимальної проникності і позначається  $\mu_{\text{макс}}$ . При сильних полях в області насичення магнітна проникність  $\mu$  прагне до одиниці. Характеристикою феромагнетиків у змінних магнітних полях є динамічна магнітна проникність  $\mu_{\sim}$ , що являє собою відношення амплітудного значення індукції до амплітудного значення напруженості магнітного поля:

$$\mu = \frac{B_m}{H_m} \quad (5.1)$$

Зі збільшенням частоти змінного поля динамічна магнітна проникність зменшується через інерційність магнітних процесів.



## 5.2 Магнітом'які матеріали

Магнітом'які матеріали повинні мати високу магнітну проникність, невелику коерцитивну силу і малі втрати на гістерезис. Вони використовуються для осердя трансформаторів, електромагнітів, у вимірювальних приладах і в ряді інших випадків, де необхідно при найменшій витраті енергії досягти найбільшої індукції. Для зменшення втрат на вихрові струми в трансформаторах використовують магнітом'які матеріали з підвищеним питомим електричним опором, застосовуючи осердя, зібрані з окремих ізольованих один від одного тонких листів.

Електротехнічна сталь. Одним із магнітом'яких матеріалів, що має дуже широку область застосування, є спеціальна електротехнічна сталь, легована кремнієм. Вона використовується для роботи в порівняно сильних змінних магнітних полях: силових трансформаторах усіх типів, електричних машинах, дроселях, різних електромагнітних реле, приладах. Випускається електротехнічна сталь, легована кремнієм, в листах і рулонах. Кремній, що вводиться в сталь у кількості 0,8–4,8%, утворює з залізом твердий сплав і різко підвищує питомий електричний опір.

Завдяки підвищенню питомого опору в електротехнічній кремнистій сталі знижуються втрати на вихрові струми. Наявність кремнію позначається сприятливо й на інших магнітних властивостях: знижуються втрати на гістерезис, збільшується магнітна проникність у слабких і середніх полях, знижується магнітострикція.

Кремній вводять у сталь у вигляді феросиліцію, що містить мінімум вуглецю, який є дуже шкідливою домішкою для кремнистої електротехнічної сталі, як і для інших магнітом'яких матеріалів. Кремній є корисною присадкою і з чисто технологічної точки зору: він гарний розкислювач, покращує структуру, зв'язуючи частину розчинених газів і переводячи кисень у міцні, не відновлювані вуглецем окиси, що сприятливо позначається на магнітом'яких властивостях. Домішки кремнію сприяють переходу вуглецю з більш шкідливої форми цементиту в менш шкідливу форму графіту.

Введення в маловуглецеву сталь кремнію збільшує її твердість, межу міцності при розтягуванні, але додає крихкість. У зв'язку з цим електротехнічна кремниста сталь випробується на крихкість. Про крихкість судять за кількістю

перегинів, що витримуються пластинкою без зламу. Число перегинів залежить від товщини листів, що складає для різних марок 0,1–1,0 мм.

Позначення марок електротехнічної сталі розшифровуються в такий спосіб: буква Е – електротехнічна сталь; перші цифри 1, 2, 3 і 4 після букви Е – ступінь легування кремнієм, а саме: 1 – слабологована сталь з вмістом кремнію в межах 0,8–1,8% з питомим об'ємним опором  $0,2 \times 10^{-6}$  Ом м; 2 – середньоологована з вмістом кремнію в межах 1,8–2,8% ( $0,4 \times 10^{-6}$  Ом м); 3 – підвищеноологована сталь з вмістом кремнію в межах 2,8–3,8% ( $0,5 \times 10^{-6}$  Ом м); 4 – високоологована сталь з вмістом кремнію 3,8–4,8% ( $0,6 \times 10^{-6}$  Ом м). Другі цифри (від 1 до 8) вказують на найважливіші магнітні властивості: 1 – нормальні питомі втрати; 2 – знижені втрати; 3 – низькі втрати; літера А – особливо низькі втрати; 4 – гарантовані значення втрат при частоті 400 Гц і магнітної індукції в середніх за силою полях; 5 – гарантоване значення відносної магнітної проникності в слабких магнітних полях; 6 – гарантоване підвищене значення відносної магнітної проникності в слабких магнітних полях; 7 – гарантоване значення відносної магнітної проникності в середніх магнітних полях; 8 – гарантоване підвищене значення відносної магнітної проникності в середніх магнітних полях. Третя цифра 0 означає холоднокатану текстуровану сталь; третя і четверта цифри 00 означають холоднокатану малотекстуровану сталь. Приклади позначення марок: Е41, Е48А, Е3100, Е330А.

Розходження гарячекатаної і холоднокатаної сталі полягає в тому, що при гарячому прокатуванні відбувається лише слабка орієнтація зерна сталі в напрямку прокатування, і в силу цього вона має незначну анізотропію. Застосування повторного прокатування листової сталі в холодному стані з наступним випалюванням істотно змінює її кристалічну структуру за рахунок орієнтації ребер зерна уздовж напрямку прокатування, відбувається текстурування сталі. Текстурована сталь відрізняється великою магнітною анізотропією, а її магнітні властивості вищі при намагнічуванні в поздовжньому (по ходу прокатування) напрямку.

Холодне прокатування проводиться 2–3 рази з проміжним і залишковим випалюванням, що знижує внутрішні напруження при прокатуванні і відбувається також видалення ряду шкідливих домішок. Щоб уникнути окислювання випалювання проводиться у вакуумі чи в атмосфері водню.

Перевагою холоднокатаної сталі є більш висока магнітна індукція і менші втрати при трохи меншому питомому опорі.

Приклад: холоднокатана сталь Э320, товщиною 0,35 мм має такі параметри:  $B_{25} = 1,8$  Т,  $p_{1/50} = 0,7$  Вт/кг,  $r = 0,47 \times 10^{-6}$  Ом м, а аналогічна сталь гарячекатана має:  $B_{25} = 1,46$  Т,  $p_{1/50} = 1,4$  Вт/кг,  $r = 0,57 \times 10^{-6}$  Ом м.  $B_{25}$  означає індукцію при  $H = 2500$  А/м,  $p_{1/50}$  – питомі втрати при індукції, рівній 1 Т, і частоті 50 Гц.

Застосування листової електротехнічної сталі зменшеної товщини позначається сприятливо на зменшенні втрат на вихрові струми. Сталі, тонші за 0,1 мм, дуже дорогі і нестандартизовані. Застосування їх виправдовується лише при підвищеній частоті, тим більше, що при малих товщинах зі зменшенням товщини збільшуються втрати на гістерезис. У якісній висококремнистої сталі втрати на вихрові струми при частоті 50 Гц і індукції 1,0 Т складають не більш 25–30% загальних втрат. При частоті 400 Гц втрати на гістерезис і вихрові струми в сталях з товщинами 0,35 і 0,075 мм практично рівні, а при 800–1000 Гц більш тонка сталь уже має явні переваги щодо втрат у порівнянні з більш товстою.

У кремнистої електротехнічної сталі різних марок магнітна проникність може змінюватися в досить широких межах. У особливо високоякісних сталей початкова відносна магнітна проникність досягає значень 6000–8000, а максимальна доходить до 200 000.

У зв'язку з відомим погіршенням магнітних властивостей листової сталі від механічної обробки (різання, штампування) готові деталі рекомендується піддавати термообробці – обпалюванню з захистом від окислювання.

Окалина, що утворюється при обпалюванні травлених після прокатування листів, має порівняно великий питомий опір, достатній для локалізації вихрових струмів у межах одного листа.

Тривале теплове старіння листової електротехнічної сталі викликає деяке збільшення втрат, тому здійснюється перевірка на старіння для різних марок при температурах 120–150°C протягом 170 год. Припустиме збільшення втрат встановлене в межах від 3 до 9% (у залежності від ступеня легування сталі кремнієм).

Тонка електротехнічна сталь холодного прокатування випускається в рулонах. Осердя з неї одержують методом намотування. Велике практичне значення має зниження питомих втрат в електротехнічних сталях для роботи

при 50 Гц у силових потужних трансформаторах і в пристроях підвищеної частоти, що досягається як за рахунок рецептурних змін, так і за рахунок зменшення товщини листів і поліпшення технології прокатування.

Прикладом застосування металокерамічних магнітом'яких матеріалів можуть служити магнітні клини для електричних машин, розроблені на основі систем залізо – алюміній і залізо – кремній. У першому випадку залізо міститься в межах 82–88 %, у другому 93,5–96 %. Отримані клини мають досить гарні механічні і магнітні параметри, зокрема питому ударну в'язкість до  $2,1 \text{ кДж/м}^2$ .

Пермалої. Це залізонікелеві сплави, які мають досить велику початкову магнітну проникність в області слабких полів і практичну відсутність у них анізотропії та магнітострикції. Розрізняють високонікелеві і низьконікелеві пермалої. Високонікелеві пермалої містять 72–80% Ni, низьконікелеві – 40–50% Ni.

Зміна основних магнітних властивостей і питомого опору сплавів залізо–нікель, у залежності від вмісту нікелю, показана на рис. 5.4. Найбільше значення максимальної магнітної проникності має сплав, що містить 78,5% Ni. Дуже легку намагнічуваність пермалоїв у слабких полях пояснюють практичною відсутністю в них анізотропії.

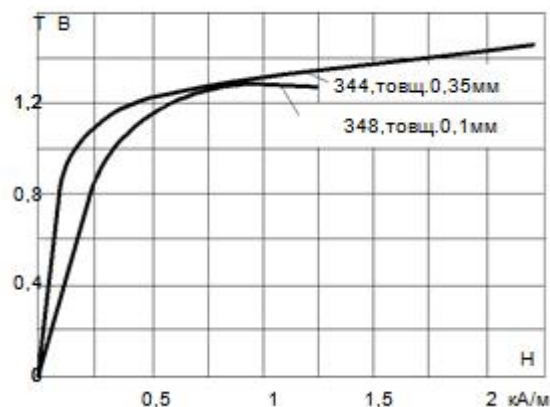


Рисунок 5.4 – Залежність магнітної індукції від напруженості магнітного поля для електротехнічної сталі

Магнітні властивості пермалоїв дуже чутливі до зовнішніх механічних напруг, залежать від хімічного складу та наявності сторонніх домішок у сплаві, а також дуже різко змінюються від режимів термообробки матеріалу (температури, швидкості нагрівання й охолодження, складу навколишнього

середовища тощо). Термічна обробка високонікелевих пермалоїв складніша, ніж низьконікелевих.

Індукція насичення високонікелевих пермалоїв майже в два рази нижча, ніж в електротехнічної сталі, і в півтора рази нижча, ніж у низьконікелевих пермалоїв.

Магнітні проникності високонікелевих пермалоїв у кілька разів вищі, ніж у низьконікелевих, і набагато перевищують проникності електротехнічних сталей. Питомий опір високонікелевих пермалоїв майже в три рази менший, ніж низьконікелевих, тому при підвищених частотах переважно використовують низьконікелеві пермалої. Крім того, магнітна проникність пермалоїв сильно знижується зі збільшенням частоти, і тим різкіше, чим більше її початкове значення. Це пов'язано з виникненням у матеріалі помітних вихрових струмів через невеликий питомий опір. Вартість пермалоїв визначається вмістом у їхньому складі нікелю.

Різновиди пермалоїв. Сплави залізонікелеві з високою магнітною проникністю випускаються декількох груп, кожна з яких містить ще ряд марок. У марках пермалоїв буква Н означає нікель, К – кобальт, М – марганець, Х – хром, С – кремній, Д – мідь. Додаткова буква У означає сплав з поліпшеними властивостями, П – із прямокутною петлею гістерезису. Цифра в марці вказує процентний вміст нікелю. Крім найбільш освоєних у промисловому виробництві марок пермалоїв, інтерес викликає сплав, що одержав назву супермалой з дуже високими магнітними властивостями в слабких полях.

Застосування пермалоїв. Сплави 45Н и 50Н застосовують для виготовлення осердь малогабаритних силових трансформаторів, дроселів, реле і деталей магнітних кіл, що працюють при підвищених індукціях без підмагнічування або з невеликим підмагнічуванням. Зі сплаву 50НХС виготовляють осердя імпульсних трансформаторів і апаратури зв'язку звукових і високих частот. Сплави 79НМ, 80НХС, 76НХД використовують для виготовлення осердя малогабаритних трансформаторів, реле і магнітних екранів при товщині 0,02 мм, осердя імпульсних трансформаторів, магнітних підсилювачів і безконтактних реле. Тонкі стрічки з пермалоїв різних марок використовують як матеріал для комірок пам'яті в пристроях лічильно-обчислювальної техніки.

Альсифери – сплави заліза з кремнієм і алюмінієм. Оптимальний склад альсифера: 9,5% Si, 5,6% Al, інше Fe. Такий сплав відрізняється твердістю і

крихкістю, але може бути виготовлений у виді фасонних виливків. Основні властивості альсиферів:  $\mu_n = 35500$ ,  $\mu_{\max} = 120000$ ,  $H_c = 1,8$  А/м,  $\rho = 0,8$  мкОм м, тобто, не поступаються властивостям високонікелевих пермалоїв. Вироби з альсифера: магнітні екрани, корпуси приладів, які виготовляються методами лиття з товщиною стінок не менше 2–3 мм через крихкість сплаву. Ця особливість обмежує застосування даного матеріалу. Завдяки крихкості альсифер можна розмелювати в порошок і використовувати поряд з карбонільним залізом для виготовлення високочастотних пресованих осердь.

### 5.3 Магнітно-тверді матеріали

За складом, станом і способом одержання магнітно-тверді матеріали підрозділяються на: леговані сталі, що гартуються на мартенсит, литі магнітно-тверді сплави, магніти з порошків, магнітно-тверді ферити, пластичне деформовані сплави і магнітні стрічки.

Характеристиками матеріалів для постійних магнітів служать коерцитивна сила, залишкова індукція та максимальна енергія, що віддається магнітом у зовнішній простір. Магнітна проникність матеріалів для постійних магнітів нижча, ніж магнітом'яких матеріалів, причому чим вища коерцитивна сила, тим менша магнітна проникність.

Магніт у замкнутому стані (у виді тороїда) не віддає енергію в зовнішній простір. Для віддачі магнітної енергії необхідно мати повітряний простір між полюсами, тобто, повинен бути розімкнений магнітний ланцюг.

На рис. 5.5 наведена крива розмагнічування (частина граничної петлі гістерезису в II квадранті – ділянка  $B_r - H_c$ ), а також крива  $B_r - 0$ , залежність енергії  $W_1$  від індукції  $B_1$ .

Енергія в повітряному зазорі залежить від довжини зазору, причому індукція  $B_1$  в проміжку буде менша залишкової  $B_r$  індукції внаслідок розмагнічувальної дії полюсів магніту. Енергія в одиниці об'єму повітряного зазору може бути виражена такою рівністю:

$$W_1 = B_1 \cdot H_1 \quad (5.2)$$

де  $H_1$  – напруженість поля, що відповідає індукції  $B_1$ .

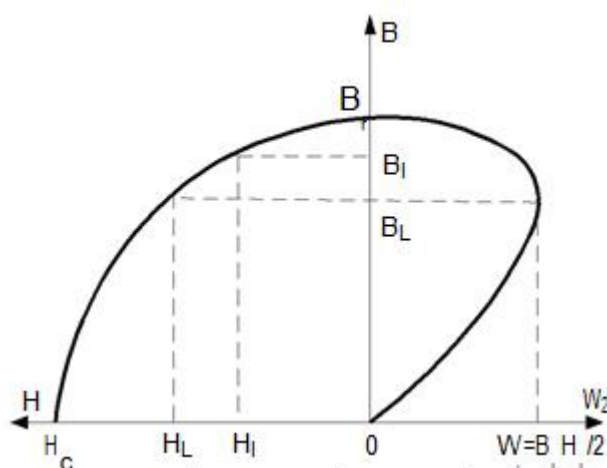


Рисунок 5.5 – Криві розмагнічування і магнітної енергії

Чим менша довжина магніту і відносно більший зазор, тим більше розмагнічувальне поле полюсів і менше  $B_1$ . При замкнутому магніті  $B_1 = B_r$ , причому енергія дорівнює нулеві, тому що  $H_1=0$ . Якщо зазор між полюсами дуже великий, то енергія за цих умов також прямує до нуля, тому що  $B_1 = 0, H_1 = H_c$ . При деяких значеннях  $B_L$  і  $H_L$  енергія досягає максимальної величини:

$$W_1 = \frac{B_L \cdot H_L}{2} = \frac{BH}{2} = W_{\text{макс}} \quad (5.3)$$

Значення (5.3) визначає найкраще використання магнітів і тим самим є найбільш важливою характеристикою якості матеріалів для постійних магнітів. Нерідко для характеристики таких матеріалів використовують добуток  $B_L H_L$  або коефіцієнт опуклості кривої розмагнічування матеріалу:

$$\gamma = \frac{(BH)}{2B_r H_c^{\text{МАКС}}} \quad (5.4)$$

Постійні магніти мають найширше застосування. Вони різноманітні за конструкцією та габаритами.

Магнітотверді матеріали поділяють на: ковкі і які обробляються різанням; матеріали, що не піддаються куванню, а переробляються у вироби методом фасонного лиття і не обробляються різанням, а тільки шліфуванням; матеріали, що переробляються у вироби з порошків шляхом пресування чи зв'язування

або металокерамічним способом. Технологічність їх залежить від хімічного складу і структури матеріалу та впливає на магнітні властивості, зокрема на коерцитивну силу, яка вважається визначальним параметром.

Ковкі матеріали, що обробляються механічно. Основними ковкими матеріалами, що піддаються загартуванню, є сталі: вуглецева, хромиста, вольфрамова і кобальтова. Вуглецева сталь має найбільш низькі магнітні параметри і не має великого значення як магнітотвердий матеріал. Хромисті, вольфрамові і кобальтові сталі для постійних магнітів випускають різних розмірів і перерізів: круглого, квадратного та прямокутного. Магнітні властивості в межах встановлених вимог гарантуються лише за умови дотримання термічної обробки й старіння в повній відповідності з затвердженими технологічними інструкціями. Магнітні властивості хромистих сталей з підвищеним вмістом хрому (до 3%) при дуже складній термообробці можна довести до властивостей більш дорогої вольфрамової сталі, завдяки чому в ряді випадків стала можливою заміна останньої. Вольфрамова сталь відрізняється великою стійкістю проти магнітного старіння. З усіх стандартних марок легованих сталей для постійних магнітів кобальтова сталь має найбільш високі магнітні властивості. Питома максимальна енергія в неї доходить до  $4000 \text{ Дж/м}^3$ . Коерцитивна сила кобальтових сталей підвищується зі збільшенням вмісту кобальту. Застосування кобальтової сталі стримується дефіцитністю і високою вартістю кобальту. Кобальтова сталь відрізняється підвищеною твердістю (число Бринелля 270–340). Для механічної обробки деталей з кобальтової сталі застосовують відпуск чи випал для пом'якшення.

Знаходить застосування також ковкий залізо-кобальт-молібденовий сплав з вмістом молібдену 13–15%, відомий під назвою ремалой чи комоль. Цей сплав майже не містить вуглецю. Він має більшу коерцитивну силу, ніж кобальтова сталь і більш опуклу криву розмагнічування, завдяки чому максимальна питома магнітна енергія в нього доходить до  $5000 \text{ Дж/м}^3$ . Ремалой має велику стійкість проти старіння до температур близько  $600^\circ\text{C}$ . Широке застосування його стримує висока вартість.

Особливу групу магнітотвердих матеріалів складають сплави, здатні до холодного прокатування та волочіння. До їхнього числа відносять сплави міді, нікелю і заліза (куніфе), міді, нікелю, кобальту (куніко), заліза, кобальту і ванадію (вікелой). Сплави куніфе і куніко мають велику коерцитивну силу –  $24000\text{--}56000 \text{ А/м}$ , залишкову індукцію  $0,6\text{--}0,25 \text{ Т}$  і максимальну питому



енергію від 2500 до 4500 Дж/м<sup>3</sup>. Сплави типу вікелой можуть бути отримані з питомою енергією ще більш високою, ніж у сплавів куніфе і куніко, а саме: від 4000 до 14000 Дж/м<sup>3</sup>. Ці сплави придатні до холодного прокатування і волочіння. Залізомарганцевий сплав з малими присадками титана або алюмінію має коерцитивну силу 6400– 16000 А/м, залишкову індукції 0,5–0,1 Т, максимальну енергією 2000– 25000 Дж/м<sup>3</sup>. Для цих сплавів потрібно електролітичний марганець високого ступеня чистоти.

У деяких приладах застосовують магнітні сплави заліза з платиною чи кобальту з платиною. Сплав кобальт–платина має дуже високу коерцитивну силу – до 320000 А/м з максимальною питомою енергією, що доходить до 23000 Дж/м<sup>3</sup>.

Нековкі сплави, що механічно погано обробляються. Велику групу магнітотвердих матеріалів складають сплави, що, внаслідок високої твердості та крупнокристалічної структури, погано піддаються механічній обробці. Деталі з них одержують методом лиття або методом порошкової металургії. Основними компонентами цих матеріалів є залізо, алюміній у позначеннях сплаву позначається буквою Ю, нікель – Н, мідь – Д, кобальт – К, титан – Т.

Деякі сплави, що містять кобальт, піддають термомагнітній обробці, тобто впливу сильного постійного магнітного поля при охолодженні магнітів після виливання. Це приводить до підвищення магнітних властивостей. Литі сплави мають достатню стійкість до старіння.

Сплави залізо-нікель-алюміній і особливо залізо-нікель-алюміній-кобальт відрізняються порівняно високою вартістю. Механічній обробці піддаються тільки деталі простої форми зі сплавів, що не містять кобальту. Крім того, деталі можна шліфувати. Для грубого шліфування застосовують електроіскрову обробку. Перед механічною обробкою проводять випал для зменшення твердості і крихкості.

Залізо-нікель-алюмінієві сплави, як і залізо-нікель-алюмінієво-мідні і залізо-нікель-алюмінієво-кобальтові, використовуються для одержання деталей металокерамічним способом. Цей спосіб особливо вигідний для виготовлення дрібних деталей масою від часток грама до 30 г. Застосування металокерамічної технології вирішило задачу виробництва дрібних деталей зі сплавів, що містять кобальт. Металокерамічна технологія забезпечує при виробництві деталей з цих сплавів менше відходів внаслідок відсутності ливарних дефектів, більшої механічної міцності, однорідності. При тиску спікання в чистому водні 400–800

МПа при 1300°C металокерамічні магніти з залізо-нікель-алюмінієвого сплаву мають щільність на 8%–7% меншу, ніж литі, при рівних магнітних властивостях. Існують два способи одержання магнітів за металокерамічною технологією. У першому випадку деталі з суміші чистих порошків пресуються в прес-формах у два прийоми: спочатку при пониженому тиску і температурі, а потім при повному тиску з наступним остаточним спіканням; остаточною операцією є термічна чи термомагнітна обробка. Другий спосіб полягає у виготовленні металокерамічних заготовок, з яких після термообробки і прокатування на смуги та листи штамнують деталі, що піддаються остаточному спіканню. Другий спосіб більш продуктивний і надає виробу більшої щільності.

#### 5.4 Матеріали спеціального призначення

Це особлива група матеріалів, які мають особливі магнітні властивості, що визначаються структурою та складом. До таких матеріалів належать нижченаведені:

Сплави, що відрізняються незначною зміною магнітної проникливості при зміні напруженості поля. Основним є пермінвар, який являє собою потрібний сплав Fe-Ni-Co з вмістом цих компонентів 25,45 і 30% відповідно. Сплав піддають випалюванню при 1000 °C, після чого витримують при температурі 400–500°C та повільно охолоджують. Він має невелику коерцитивну силу, початкова магнітна проникливість 300, що зберігається сталою при 250 А/м, індукції 0,1Т; недостатньо стабільний, чутливий до впливу температури та механічних напружень.

Ізоперм. В його склад входять залізо, нікель, алюміній або мідь. Магнітна проникливість 30-80, яка мало змінюється до напруженості в декілька сотень ампер на метр.

Термомагнітні сплави. Це сплави на основі Ni-Cr, Fe-Ni або Fe-Ni-Cr. Вказані сплави використовуються для компенсації температурної похибки в установках, що викликані зміною індукції постійних магнітів або зміною опору проводів в магнітоелектричних приладах у порівнянні з тим значенням, при якому проводилось градування. Для отримання температурної залежності магнітного проникнення використовується властивість феромагнетиків понижувати індукцію при збільшенні температури поблизу точки Кюрі. Для

цих феромагнетиків точка Кюрі знаходиться поміж 0 і 100°C в залежності від домішок легувальних елементів. Сплав Ni–Cu при вмісті 30% Cu може компенсувати похибки для меж температур від -20 до +80°C, а при 40% Cu – від -50 до +10°C. Найбільше технічне застосування отримали сплави Fe-Ni-Co (компенсатори). Перевагами їх є повна відновлюваність властивостей в діапазоні зміни температури від -70 до +70°C, висока відтворюваність характеристик зразків і добра механічна оброблюваність.

Сплави з високою магнітострикцією. Це сплави системи Fe-Pt, Fe-Co, Fe-Al. Значення  $\Delta l/l$  для сплавів вказаних систем тривалі і лежать в межах  $40\text{--}120 \times 10^{-6}$ . Як магнітострикційні матеріали використовується також чистий нікель, який має властивість великої від'ємної магнітострикції, нікелекобальтові сплави, деякі марки пермалоїв та різні ферити. Явище магнітострикції використовується в генераторах звукових та ультразвукових коливань.

Залізокобальтові сплави. Вони мають особливо високу індукцію насичення, до 2,4 Т, тобто більшу, ніж у всіх відомих феромагнетиків. Питомий електричний опір таких сплавів невеликий. Сплави, які мають вміст Co від 50% до 70%, називають пермендюррами і можуть використовуватись, внаслідок їх високої вартості, лише в спеціальній апаратурі, а саме: в динамічних репродукторах, осцилографах, телефонних мембранах тощо.

Ферити являють собою магнітну кераміку з незначною електронною електропровідністю. Великий питомий опір, що перевищує  $\rho$  заліза в  $10^6\text{--}10^{11}$  разів, і відносно невеликі втрати енергії в області підвищених і високих частот забезпечують феритам широке застосування. Ферити являють собою системи з окислів заліза й окислів двовалентних, рідше – одновалентних металів, що відповідають загальній формулі  $\text{MeO} \times \text{Fe}_2\text{O}_3$ , де Me – символ двовалентного металу. Ферити мають кубічні кристалічні ґратки, подібні до ґраток шпінелі, що зустрічається в природі:  $\text{MgO} \times \text{Al}_2\text{O}_3$ . Більшість сполук зазначеного типу, як і природний магнітний залізняк (магнетит)  $\text{FeO} \times \text{Fe}_2\text{O}_3$ , мають магнітні властивості, але сполуки  $\text{ZnO} \times \text{Fe}_2\text{O}_3$  є немагнітними. Наявність або відсутність магнітних властивостей визначається кристалічною структурою цих матеріалів і, зокрема, розташуванням іонів двовалентних металів і заліза між іонами кисню. У випадку структури звичайної шпінелі, коли в центрі кисневих

тетраєдрів розташовані іони  $Zn^{++}$  або  $Cd^{++}$ , магнітні властивості відсутні. При структурі оберненої шпінелі, коли в центрі кисневих тетраєдрів розташовані іони  $Fe^{++}$ , матеріал має магнітні властивості.

Ферити, що мають магнітні властивості та знайшли технічне застосування, являють собою, як правило, тверді розчини декількох найпростіших сполук, у тому числі і немагнітних. Так, наприклад, загальна формула широко розповсюджених нікель-цинкових феритів має такий вид:



де коефіцієнти  $m$ ,  $n$ ,  $p$  визначають кількісні співвідношення між компонентами.

Процентний склад компонентів відіграє істотну роль в одержанні тих або інших магнітних властивостей матеріалу. Ферити, які використовують в техніці, називають оксиферами, вони являють собою складні оксидні феромагнетики. Технологія виготовлення феритів має досить істотний вплив на властивості готових виробів. Технологічний процес виробництва феритових виробів зводиться до того, що попередньо одержують феритовий порошок, що складається з тонко подрібнених, ретельно перемішаних і обпалених окислів відповідних металів. До нього додають пластифікатор – розчин полівінілового спирту – із отриманої маси пресують під великим тиском вироби необхідної форми. Далі піддають випаленню при температурі  $1100\text{--}1400^\circ\text{C}$ . При цьому відбувається спікання й утворення твердих феритів. Усадка феритів при випалюванні може досягати 20%. Ферити – тверді і крихкі матеріали, що не дозволяють проводити обробку різанням і допускають тільки шліфування і полірування.

Магнітом'які ферити. Ферити з великим значенням  $\mu_{\sim}$  мають і велике значення втрат, що швидко ростуть зі збільшенням частоти. На рис. 5.6 наведені залежності початкової магнітної проникності від температури для марганець-цинкових і нікель-цинкових феритів.

Як видно з кривих,  $\mu_n$  підвищується з ростом температури до точки Кюрі, а потім різко падає. При цьому чим вище значення початкової проникності, тим нижче буде розташовуватись точка Кюрі в межах цього різновиду феритів.

Основні фізичні характеристики феритів такі: густина 3–5 Мг/м<sup>3</sup>, питома теплоємність близько 0,7 кДж/(кг·К), теплопровідність приблизно 5 Вт/(м·К), температурний коефіцієнт лінійного розширення порядку 10<sup>-5</sup> К<sup>-1</sup>, питомий опір 10<sup>-1</sup>÷10<sup>-8</sup> Ом·м.

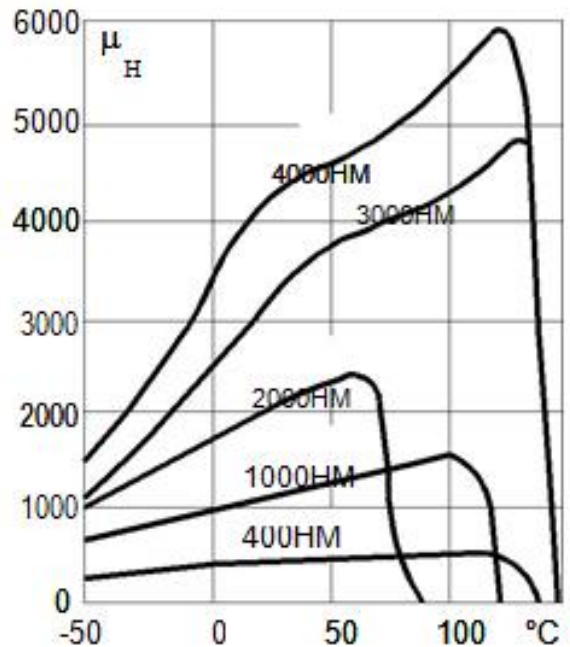


Рисунок 5.6 – Залежності початкової магнітної проникності від температури для марганець-цинкових і нікель-цинкових феритів

Ферити мають відносно велику діелектричну проникність, що залежить від частоти і складу феритів. З підвищенням частоти діелектрична проникність феритів падає. Тангенс кута втрат феритів – від 0,005 до 0,1. У феритах спостерігається явище магнітострикції. В різних феритах цей ефект виявляється по-різному. Феритам з низькою температурою Кюрі властивий менший магнітострикційний ефект.

В даний час знаходять основне застосування такі групи змішаних феритів: марганець-цинкові, цинкові і літій-цинкові. Гранична частота для різних марок феритів знаходиться в межах від 0,2 до 20 МГц.

Ферити з прямокутною петлею гістерезису. Для запам'ятовувальних пристроїв обчислювальної техніки особливо цікавим є ферити, що мають прямокутну форму петлі гістерезису. До матеріалів і виробів цього типу є ряд специфічних вимог. Основним з таких параметрів є коефіцієнт прямокутності петлі гістерезису  $K_{\text{п}}$ , що є відношенням залишкової індукції  $B_r$  до максимальної індукції  $B_{\text{макс}}$ :

$$K_{II} = \frac{B_r}{B_{\text{МАКС}}} \quad (5.6)$$

Магнітотверді ферити. До магнітно-твердих феритів належать барієвий, кобальтовий і деякі інші. Найбільш відомий барієвий ферит  $\text{BaO} \times 6\text{Fe}_2\text{O}_3$  (фероксдюр). На відміну від магнітом'яких феритів він має не кубічні, а гексагональні кристалічні ґратки з одноосьовою анізотропією. В даний час промисловість випускає два види барієвих магнітів: марки БІ (барієві ізотропні) і марки БА (барієві анізотропні). Технологія виробництва БІ подібна до технології виробництва магнітом'яких феритів, у технологічному процесі виробництва БА операція пресування виконується в магнітному полі напруженістю 650–800 кА/м. В табл. 5.1 наведені основні електромагнітні властивості барієвих магнітів. Як видно з цієї таблиці, магніти з фериту барію мають коерцитивну силу до 240 кА/м, що перевищує коерцитивну силу магнітів системи альні (87 кА/м), однак за залишковою індукцією та накопиченою магнітною енергією вони поступаються цим сплавам.

Таблиця 5.1 – Електромагнітні властивості барієвих магнітів

Марка фериту	$B_r$ , Т	НС, кА/М	$W_{\text{МАКС}}$ , кДж/м <sup>3</sup>	$\rho$ , Ом*м
0,7 БІ	0,18-0,21	114-128	2,8-3,2	$10^6$
1БІ	0,19-0,22	128-144	3,2-4,4	$10^3$
2БІ	0,3-0,35	184-232	8,0-12,6	$10^3$
2БАІ	0,28-0,33	192-240	7,2-10	$10^3$
3БА	0,35-0,4	128-184	12-14	$10^3$

Барієві магніти доцільно виготовляти у вигляді шайб і тонких дисків, вони відрізняються високою стабільністю щодо впливу зовнішніх магнітних полів і не бояться тряски та ударів. Густина барієвого фериту 4,4–4,9 Мг/м<sup>3</sup>, тобто приблизно в 1,5 рази менше щільності литих залізо-нікель-алюмінієвих сплавів (7,25 Мг/м<sup>3</sup>), магніти виходять легкими. Питомий опір барієвого фериту в мільйони разів вищий питомого опору литих металевих магнітно-твердих сплавів. Магніти з барієвого фериту можна використовувати при високих частотах. До недоліків барієвих магнітів варто віднести низьку механічну

міцність, велику крихкість, сильну залежність магнітних властивостей від температури, тобто на порядок вищу, ніж у литих магнітів. Крім того, вони змінюють магнітні властивості після охолодження від кімнатної до низьких температур ( $-60\text{ }^{\circ}\text{C}$ ) і нагрівання до початкової температури.

Магнітодіелектрики являють собою один з різновидів магнітних матеріалів і призначені для використання при високих та підвищених частотах. Вони характеризуються великим питомим електричним опором і малим тангенсом кута магнітних втрат. Магнітодіелектрики отримують шляхом пресування порошкоподібного феромагнетиту з ізолюванням зерна один від одного органічною чи неорганічною зв'язкою. За основу використовують карбонільне залізо, розмолочений альсифер та ін. Ізолювальною зв'язкою служать фенолформальдегідні смоли, полістирол, скло тощо. Від основи вимагається наявність високих магнітних властивостей, а від зв'язки – здатність утворювати поміж зерна суцільну, без розриву електроізолювальну плівку. Така плівка повинна бути, по можливості, однакової товщини й повинна міцно зв'язувати зерна між собою. Магнітодіелектрики характеризуються ефективною магнітною проникливістю, яка завжди менша, ніж у феромагнетика. Магнітна проникність магнітодіелектриків практично некерована зовнішнім магнітним полем. В зв'язку з широким випуском феритів різних марок, які мають ряд переваг у порівнянні з магнітодіелектриками, останні втратили своє технічне значення та зберегли обмежені сфери застосування.

Конструкційні чавуни і сталі. Ці матеріали застосовуються в електромашинобудуванні, апаратобудуванні, приладобудуванні і повинні відрізнятися високими механічними властивостями і досить широкими технологічними можливостями. Стосовно ж магнітних властивостей їх можна розділити на магнітні матеріали і немагнітні. До перших можуть бути віднесені сірий чавун, вуглецеві і леговані сталі, до других – немагнітні сталі і немагнітний чавун.

Сірий чавун. Містить 3,2–3,5% вуглецю, кремнію, марганцю, фосфору, сірки. Межа міцності при вигині сірого чавуну складає 200–450 МПа. Сірий чавун застосовується для виливання корпусів електричних машин, кріпильних деталей. Чавунні виливки, особливо великих розмірів, не вимагають подальшої термічної обробки, однак у деяких випадках випал виробу є корисним.

Вуглецева сталь. Для виливків звичайно використовують вуглецеву сталь з вмістом вуглецю від 0,08 до 0,2%, піддаючи виготовлені з неї вироби повільному випалюванню при 850–900°C. Для особливо відповідальних і спеціальних електричних машин, а також для машин з полегшеною конструкцією потрібна сталь з підвищеними механічними властивостями – легована нікелем, ванадієм, хромом, молібденом. Вироби з легової сталі після загартування для зняття напруг піддаються відпуску при 650–700°C. Межа міцності при вигині легованих сталей від 500 до 950 МПа.

Немагнітний чавун. Використовується в тих випадках, коли наявність магнітних властивостей у конструкційному матеріалі може зашкодити роботі приладу або апарата. Широко застосовуваним немагнітним матеріалом є чавун. Він містить у своєму складі нікель і марганець, які забезпечують аустенітну структуру. Склад такого чавуну: 2,6–3,0% C; 2,5% Si; 5,6% Mn; 9–12% Ni; все інше Fe. Магнітна проникність немагнітного чавуну зазначеного складу  $\mu = 1,03$ ; питомий опір  $\rho = 1,4$  мкОм·м. Межа міцності при вигині 250–350 МПа. Немагнітні чавуни легко обробляються різцем. При нагріванні до 400°C вони зберігають свої парамагнітні властивості. Великий електричний опір немагнітного чавуну дає йому перевагу перед кольоровими сплавами щодо зниження втрат на вихрові струми. Немагнітний чавун використовують при виготовленні кришок, кожухів, втулок масляних вимикачів, обойм силових трансформаторів та інші.

Немагнітні сталі. Виготовляють шляхом введення до складу сталі нікелю і марганцю, що сприяють зниженню температури переходу,  $\gamma$ -заліза в  $\alpha$ -залізо до 20 °C і нижче. Межа міцності при вигині для такої сталі 700–800 МПа, магнітна проникність  $\mu = 1,05$ –1,2. Немагнітна сталь через її високі механічні властивості може застосовуватися для виготовлення ряду деталей, що раніше виконувалися зі сплавів міді й алюмінієвих сплавом, які не мали досить високі механічні властивості.

## 5.5 Контрольні питання

1. Основні властивості та класифікація магнітних матеріалів.
2. Що розуміють під магнітними доменами ?
3. Розкрийте зміст явища феромагнетизму.



4. Схеми орієнтації спінів у доменах при намагнічуванні феромагнетиків.
5. Поясніть особливості спрямування спінових магнітних моментів у феромагнетиків в феромагнетиків.
6. Магнітом'які матеріали. Основні характеристики та галузі застосування.
7. Магнітні матеріали спеціалізованого призначення. Спеціальні феромагнетики, ферити, магнітодіелектрики.
8. Магнітно-тверді матеріали.

## 6. СПЛАВИ З ОСОБЛИВИМИ ТЕПЛОВИМИ І ПРУЖНИМИ ВЛАСТИВОСТЯМИ

### 6.1. Прецизійні сплави з особливими властивостями теплового розширення

Температурний коефіцієнт лінійного розширення (ТКР) показує характер залежності лінійних розмірів зразка з даного матеріалу від температури  $\alpha_l = 1/l \cdot dt/dT$ ,  $K^{-1}$ . Металічні матеріали при нагріві розширюються, тобто їх  $\alpha_l$  має позитивне значення. В приладобудуванні широко використовуються сплави з особливими властивостями теплового розширення на основі системи Fe-Ni. Вони мають структуру твердого розчину з ГЦК решіткою і складну залежність ТКР від вмісту нікелю (рис. 6.1). Низькі значення ТКР відповідають вмісту Ni=29...48%. Такі сплави називають інварними, а низькі значення температурного коефіцієнта лінійного розширення в них пояснюються феромагнітною природою.

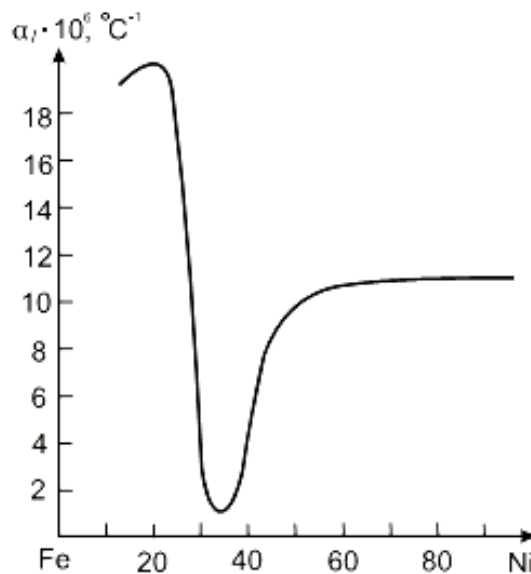


Рисунок 6.1 – Залежність коефіцієнта лінійного розширення  $\alpha_l$  від вмісту Ni в Fe-Ni сплавах

Для сплавів інварного типу коефіцієнт лінійного розширення складається з двох складових:

$$\alpha_l = \alpha_0 + \alpha_M \quad (6.1)$$

де  $\alpha_l$  – температурний коефіцієнт лінійного розширення інварного сплаву;  
 $\alpha_0$  - коефіцієнт лінійного розширення, що обумовлений тепловими коливаннями атомів кристалічної решітки;  $\alpha_M$  – магнітна складова ТКР, що викликана об’ємною магнітострикцією доменів

При температурах нижче точки Кюрі значення  $\alpha_0$  і  $\alpha_M$  є сумірними:

$$\alpha \approx (10 \dots 15) \cdot 10^{-6}, \text{ } ^\circ\text{C}^{-1}; \quad \alpha_M \approx (5 \dots 10) \cdot 10^{-6}, \text{ } ^\circ\text{C}^{-1};$$

Їх різниця дорівнює ТКР інварного сплаву. При зміні температури вплив  $\alpha_0$  і  $\alpha_M$  на лінійний розмір деталі є взаємно протилежним.

Довжину деталі з інварного сплаву можна визначити за формулою:

$$l = l_0(1 + \alpha_l T) \quad (6.2)$$

а також представити графічно у вигляді суми (рис. 6.2):

$$l = l_0 + \Delta l$$

де  $l_0$  – складова лінійного розміру, що обумовлена тепловими коливаннями атомів;  $\Delta l$  – складова лінійного розміру, що обумовлена магнітострикційною деформацією парапроцесу феромагнетика.

При нагріві деталі з інварного сплаву в області температур нижче  $T_k$ , збільшення її довжини за рахунок теплового розширення компенсується зменшенням лінійного розміру через зниження спонтанної намагніченості і магнітострикційної деформації доменів. В результаті розмір деталі залишається практично постійним або незначно зростає.

При температурах, близьких до точки Кюрі, намагніченість доменів різко знижується, і при досягненні  $T_k$  феромагнетик переходить у парамагнітний стан, магнітна складова  $\alpha_M$  стає рівною нулю. В цій перехідній зоні спостерігається стрибок збільшення лінійного розміру деталі, через те, що  $\alpha_0 > \alpha_l$  інварного сплаву у 2...8 разів. Зміна лінійного розміру деталі з інварного сплаву від температури показано на рис. 6.2.

Розрізняють дві групи сплавів інварного типу:

- сплави з мінімальним ТКР використовують для деталей високоточних приладів і приладів, що потребують стабільності розмірів в умовах кліматичних змін температури.

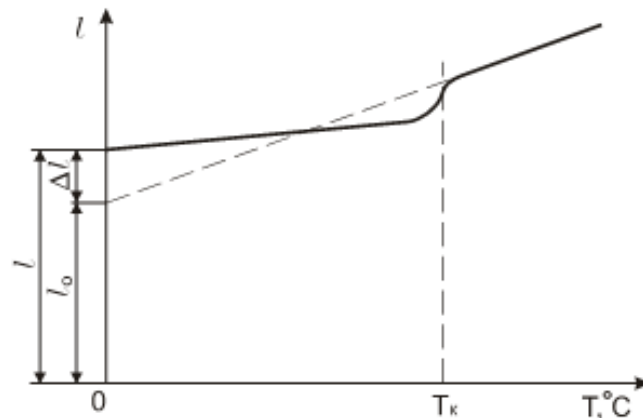


Рисунок 6.2 – Температурна залежність довжини зразка з інварного сплаву,  $T_k$  – точка Кюрі

Для них значення  $\alpha_l$  є близьким до нуля в інтервалі температур – 60...+100 $^\circ\text{C}$ , і лінійні розміри таких деталей практично не змінюються при нагріві до 50...60 $^\circ\text{C}$ ;

- сплави з заданими ТКР використовують для створення вакуумцільних спаїв і сполук з іншими матеріалами (стеклами, керамікою і т. ін.). Для них значення  $\alpha_l$  повинно бути близьким до коефіцієнту лінійного розширення відповідного матеріалу в інтервалі температур –70...+500 $^\circ\text{C}$  для забезпечення надійності з'єднань.

Властивості сплавів з мінімальним ТКР.

Сплав 36Н (інвар - незмінний) - основний представник цієї групи сплавів.

Мінімальне значення ТКР ( $\alpha_l = 1,5 \cdot 10^{-6} \text{ } ^\circ\text{C}^{-1}$ ) досягається шляхом термообробки, що складається з гартування (830 $^\circ\text{C}$ ), в результаті якого утворюється однофазний твердий розчин і відпуску (315 $^\circ\text{C}$ ) для виділення надлишкових дрібнодисперсних фаз, в результаті чого твердість і міцність сплаву знижуються, а пластичність зростає. Наступне старіння при 95 $^\circ\text{C}$  впродовж 48 годин знімає надлишкові напруги і стабілізує значення коефіцієнта  $\alpha_l$ .

Значення ТКР інварних сплавів сильно залежать від вмісту домішок, особливо вуглецю, який утворює пересичені тверді розчини впровадження, а з часом виділяється, змінюючи параметр кристалічної решітки і величину

магніострикції, що приведе до збільшення ТКР. Вміст вуглецю допускається не більше 0,05%.

Окрім низького значення  $\alpha_l$  інвар 36Н має гарні механічні ( $\sigma_B=460$  МПа,  $\delta=45\%$ ), технологічні і антикорозійні властивості. Тому його використовують як основний конструкційний матеріал для деталей вимірювальних і контрольних приладів, що потребують постійних розмірів.

Властивості інвара додатково покращують легуванням кобальтом і міддю. Сплав такого типу - 32НКД (суперінвар) має ще більш низьке значення ТКР ( $\alpha_l = 1 \cdot 10^{-6}, ^\circ C^{-1}$ ).

Сплави 39Н в 36НХ (додатково легований хромом) мають низький коефіцієнт лінійного розширення в інтервалі температур  $+20\dots-258^\circ C$  і використовують для деталей, що працюють при низьких температурах.

Нержавіючий інвар, що містить 54%Co, 9%Cr і 37%Fe, за рахунок підвищеного вмісту хрому має високі антикорозійні властивості. Окрім того, його особливістю є негативний коефіцієнт лінійного розширення ( $\alpha_l = -1,2 \cdot 10^{-6}, ^\circ C^{-1}$ ) в температурному інтервалі  $20\dots70^\circ C$ . Склад і властивості основних сплавів інварного типу представлені в таблиці 6.1.

Властивості сплавів із заданим ТКР. Склад сплавів підібраний таким чином, щоб коефіцієнт  $\alpha_l$  сплаву відповідав коефіцієнту  $\alpha_l$  матеріалу, з яким проводиться з'єднання, в широкому інтервалі температур.

Це забезпечує герметичність спаю при нагріві і охолодженні в процесі виготовлення і експлуатації. Окрім того до сплавів пред'являються вимоги підвищеної пластичності і оброблюваності тиском.

Таблиця 6.1 – Сплави з особливими властивостями теплового розширення

Марка	Склад, %			$\alpha \cdot 10^6, C^{-1}$	$T_{роб}, ^\circ C$
	Ni	Co	Cu		
З мінімальним ТКР					
36Н	36	-	-	1,5	-60...+100
32НКД	32	4	0,7	1,0	-60...+100
39Н	39	-	0,2	4,0	-258...+20
Із заданим ТКР					
29НК	29	17,5	-	4,5...6,5	-70...+420
33НК	33	17	-	6...12	-70...+500
47НД	47	-	5	8...11	-70...+460

Основним представником цієї групи є сплав 29НК (ковар), що має такий самий ТКР, як термостійке скло, вольфрам і молібден.

Його використовують для спаїв з цими матеріалами. Заміна частини нікелю кобальтом підвищує точку Кюрі сплаву і розширює область використання до 420°C, що відповідає температурі розм'якшення термостійкого скла.

Для пайки з керамікою використовують сплав 33НК, що є аналогом ковару, але з підвищеним вмістом нікелю.

Сплав 47НД (платиніт) використовують у електровакуумній промисловості для пайки з платиною, слюдою і нетермостійким склом.

Усі ці сплави піддають термообробці, яка складається з подвійного відпалу (1 – 800°C в вакуумі, 2 – 1100°C в середовищі водню) з охолодженням в печі.

## 6.2. Сплави з особливими пружними властивостями

Сплави с особливими пружними властивостями широко використовуються в приладобудуванні для виготовлення пружних елементів приладів: мембран, діафрагм, датчиків тиску, трубок Бурдона, пружин, розтяжок і підвісок (заміняють опори в високочутливих приладах) і ін.

Ці матеріали повинні мати:

- високу межу пружності (близьку до межі міцності);
- високу межу витривалості;
- високе відношення межі пружності до модулю пружності  $\sigma_{\text{ПРУЖН}}/E$ .

Окрім того, до них пред'являють ряд додаткових вимог: висока корозійна стійкість, не магнітність, висока електропровідність, низьке значення термо-ЕРС в парі з міддю.

Пружний елемент оцінюють характеристикою – залежність пересування елемента від величини навантаження. Нахил характеристики залежить від модулю пружності матеріалу і геометрії пружного елемента.

На рис. 6.3 показані характеристики двох пружних елементів. При однаковій деформації для першого елемента потрібне менше навантаження, що викликає менші непружні ефекти. При однаковому навантаженні пружне

пересування першого елемента є більшим. Це значить, що чутливість першого елемента є вищою і меншою є відносна помилка виміру.

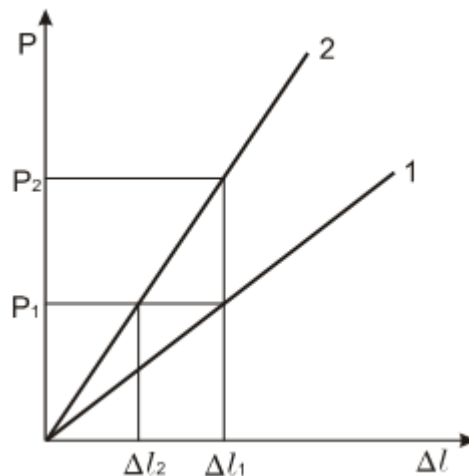


Рисунок 6.3 – Характеристики 2-х пружних елементів

Чим вищою є межа пружності матеріалу, тим меншими непружні ефекти при робочих навантаженнях и вище клас точності приладу. До непружних ефектів відносяться пружна післядія, релаксація, гістерезис і внутрішнє тертя.

Пружна післядія проявляється у відставанні пружної деформації від напруження. Після зняття навантаження деформація пружного елемента не відразу зникає до нуля.

Релаксація полягає в зменшенні напруги у пружному елементі під навантаженням. Після зняття навантаження пружний елемент збереже залишкову деформацію і показник приладу не зникне до нуля.

Гістерезис проявляється в неспівпаданні кривої деформування при навантаженні і розгрузці (петля гістерезису). Не співпадають показники приладу, пов'язаного з пружним елементом.

Перераховані непружні ефекти є результатом неоднорідності структури реальних полікристалів, внаслідок чого в окремих мікроб'ємах полікристалів поряд з пружною з'являється пластична деформація.

Внутрішнє тертя проявляється при циклічному навантаженні і полягає в незворотній втраті енергії за рахунок теплообміну з навколишнім середовищем, руху дислокацій, вихрових токів і магнітострикційного ефекту.

Для елементів відповідального призначення широко використовуються берилієва бронза БрБ2 (2%Be, Cu - зал.). Це пояснюється тим, що берилієва бронза поряд з високими значеннями межі пружності має високу корозійну

стійкість, високу електропровідність, не магнітність і цінні технологічні властивості (штампуємость, зварюваність і т. ін.).

Враховуючи, що модуль пружності у бронзи майже у 2 рази менший, ніж у сталі, то з закону Гука ( $\epsilon = \sigma \cdot E$ ) виходить, що при одній й тій самій пружній деформації напруги, що діють у пружних елементах з бронзи будуть значно меншими. Тому будуть меншими і непружні ефекти.

Термообробка БрБ2 складається з гартування у воді з  $T = 770 \dots 780^\circ\text{C}$  з наступним старінням при  $350 \dots 370^\circ\text{C}$ . Після гартування отримують пересичений  $\alpha$ -твердий розчин, з якого при наступному старінні в об'ємі зерна виділяється в дрібнодисперсному вигляді мартенситоподібна  $\gamma'$ -фаза, що сприяє значному зміцненню сплаву:  $\sigma_B = 1600$  МПа,  $\sigma_{0,005} = 1200$  МПа,  $E = 1,4 \cdot 10^4$  МПа і  $\rho = 0,07$  мкОм·м. Максимально допустима робоча температура  $T_{\text{роб}} = 350^\circ\text{C}$ .

Один з ефективних шляхів підвищення властивостей бронзи є мікролегування магнієм, який є одним з найбільш поверхнево активних компонентів берилієвих бронз. Так введення 0,1% Mg приводе до збільшення межі пружності на 15%. Зростає також межа витривалості, зменшуються непружні ефекти. Покращення міцносних властивостей берилієвих бронз при мікролегуванні магнієм пояснюється збільшенням ступеню дисперсності і однорідності виділень при старінні.

Значного підвищення статистичної і втомної міцності можна досягнути шляхом термомеханічної обробки (ТМО) з пластичною деформацією  $\epsilon = 50 \dots 75\%$ , яка забезпечує отримання дрібного зерна. Так, наприклад, стрічки малої товщини  $\Delta = 20 \dots 40$  мкм, які використовують для виготовлення розтяжок електровимірювальних приладів, піддані значним ступеням обтиску, після старіння мають виключно високі міцностні властивості:  $\sigma_B = 1800$  МПа,  $\sigma_{0,002} = 1400$  МПа.

Окрім берилієвих бронз для розтяжок і підвісок в контрольно-вимірювальних приладах використовують олов'яно-цинкову бронзу і платино-срібний сплав. Їх властивості є такими:

- БрОЦ4-3 (4%Sn, 3%Zn, Cu - зал.):  $\sigma_B = 1150$  МПа,  $\sigma_{0,002} = 800$  МПа,  $\rho = 0,09$  мкОм·м,  $T_{\text{роб}} = 250^\circ\text{C}$ .

- ПлСр20 (80%Pt, 20%Ag):  $\sigma_B = 2000$  МПа,  $\sigma_{0,002} = 1600$  МПа,  $\rho = 1,0$  мкОм·м,  $T_{\text{роб}} = 800^\circ\text{C}$ .



- Сплав 36НХТЮ (36%Ni, 12%Cr, 3%Ti, 1%Al, Fe - основа) після термічної обробки має  $\sigma_{0,002}=1100$  МПа.

### 6.3 Контрольні питання

1. Як пояснити стабільність лінійних розмірів феромагнетика з інварного сплаву при нагріві нижче  $T_k$ ?
2. Яка термообробка проводиться для інварного сплаву 36Н і з якою метою?
3. Для чого використовують сплави з заданим ТКР?
4. Які непружні ефекти проявляються при роботі пружних елементів і в чому їх сутність?
5. Які матеріали використовують для пружних елементів приладів?
6. Як підвищити пружні характеристики берилієвої бронзи БрБ2?

## СПИСОК ВИКОРИСТАНИХ ДЖЕРЕЛ

1. Корицкий Ю. В. Справочник по электротехническим материалам : в 3 т. Т. 1 / Корицкий Ю. В. ; под ред. Ю. В. Корицкого и др. – [3-е изд., перераб.]. – М. : Энергоатомиздат, 1986. – 368 с.
2. Богородицкий Н. П., Пасынков В. В., Тареев Б. М. Электротехнические материалы: Учебник для вузов. — 7-е изд., перераб. и доп.—Л.: Энергоатомиздат, 1985. — 304 с.
3. Тареев Б. М. Физика диэлектрических материалов / Б. М. Тареев. – М. : Энергоиздат, 1982. – 320 с.
4. Преображенский А. А. Магнитные материалы и элементы: [учебник для студентов вузов по спец. «Полупроводники и диэлектрики»] / А. А. Преображенский, Е. Г. Бишард. – [3-е изд., перераб. и доп.]. – М.: Высш. шк., 1986. — 352 с.
5. Колесов С. Н. Электротехнические и конструкционные материалы : [учебник для студ. электротехн. и электромех. спец. транспортных и других вузов] / С. Н. Колесов, И. С. Колесов. – К. : Транспорт Украины, 1999. – 206 с.
6. Пасынков В. В. Материалы электронной техники / Пасынков В. В. – М. : Высшая школа, 1980. – 408 с.
7. Панченко В. І. Матеріали методичного забезпечення лабораторних робіт з дисципліни “Електротехнічні матеріали” / В. І. Панченко, А. С. Головченко, А. М. Гребенюк. – Дніпр. : Дніпр. НГУ, 2012. – 40 с.
8. Журавльова Л. В. Електроматеріалознавство : [підруч.] / Л. В. Журавльова, В. М. Бондар. – К. : Грамота, 2006. – 312 с.
9. Колесов С. Н. Электроматериаловедение (Электротехнические материалы) : [учебник для студ. электротехн. и электромех. спец. вузов] / С. Н. Колесов, И. С. Колесов. – Днепропетровск. : Лира ЛТД, 2007. – 476 с.