Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvapalinách, A

1. Charakterizujte **vlastné** polovodiče.

2. Charakterizujte polovodič typu P.

3. Zakreslite priepustný smer polovodiča prechodu PN

4. Objasníte podmienky vedenia prúdu v plynoch.

5. Objasnite pojmy rekombinácia, elektrolytická disociácia.

6. Čo je to elektrolýza a aké je jej využitie?

6. Definujte 1 Faradajov zákon, aj vzorcom.

7. Zakreslíte a objasníte voltampérovú charakteristiku výboja.

8. Obsah plochy zápornej elektródy v roztoku CuSO4 je 25 cm2, roztokom prechádza prúd

0,4A .Akú hrúbku má vrstva vylúčenej medi za 1000s. ( A(Cu) = 0,329 mg/C, ρ = 8 600

kg/m3 )

9. Aký prúd je potrebný aby sa vylúčil 1 gram medi za 5 hodín? ( A(Cu) = 0,329 mg/C )

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvapalinách, B

1. Čo všetko patrí medzi polovodiče?
2. Charakterizujte polovodič typu N.
3. Zakreslite nepriepustný smer polovodiča prechodu PN.
4. Uveďte podmienky vedenia elektrického prúdu v elektrolytoch.
5. Objasnite pojmy generácia, ionizácia.
6. Definujte 1. Faradyov zákon, aj vzorec.
7. Zakreslíte elektrolýzu a popíšte ju.
8. Určte hmotnosť hliníka, ktorý sa vyrobí elektrolyticky v elektrolytickej vani za 23 hodín, ak roztokom prechádza prúd 12,4 kA. (A(Al) = 0,093 . 10-6 kg/C )
9. Predmet s povrchom 150 cm2 sa má postriebriť v roztoku AgNO3 prúdom 0,4 A. Za aký čas bude vrstva striebra na predmete hrubá 0,2 mm? ( A(Ag) = 1,118 mg/C, ρ = 10 500 kg/m3 )

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, A

1. Charakterizujte vlastné polovodiče.

2. Charakterizujte polovodič typu P.

3. Čo je to polovodičová dióda?

4. Zakreslite oba prechody s polovodičom PN.

5. Objasnite pojmy rekombinácia, elektrolytická disociácia, ionizácia, ionizátor, samostatný výboj.

6. Čo je to elektrolýza a aké je jej využitie?

7. Definujte 1 Faradajov zákon, aj vzorcom.

8. Zakreslíte a objasníte voltampérovú charakteristiku výboja.

9. Obsah plochy zápornej elektródy v roztoku CuSO4 je 25 cm2, roztokom prechádza prúd

0,4A .Akú hrúbku má vrstva vylúčenej medi za 1000s. ( A(Cu) = 0,329 mg/C, ρ = 8 600

kg/m3 )

10. Aký prúd je potrebný aby sa vylúčil 1 gram medi za 5 hodín? ( A(Cu) = 0,329 mg/C )

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, A

1. Charakterizujte vlastné polovodiče.

2. Charakterizujte polovodič typu P.

3. Čo je to polovodičová dióda?

4. Zakreslite oba prechody s polovodičom PN.

5. Objasnite pojmy rekombinácia, elektrolytická disociácia, ionizácia, ionizátor, samostatný výboj.

6. Čo je to elektrolýza a aké je jej využitie?

7. Definujte 1 Faradajov zákon, aj vzorcom.

8. Zakreslíte a objasníte voltampérovú charakteristiku výboja.

9. Obsah plochy zápornej elektródy v roztoku CuSO4 je 25 cm2, roztokom prechádza prúd

0,4A .Akú hrúbku má vrstva vylúčenej medi za 1000s. ( A(Cu) = 0,329 mg/C, ρ = 8 600

kg/m3 )

10. Aký prúd je potrebný aby sa vylúčil 1 gram medi za 5 hodín? ( A(Cu) = 0,329 mg/C )

1. Vysvetlite podstatu vlastnej a prímesovej vodivosti polovodičov
2. Charakterizujte polovodičovú diódu.
3. Uveďte podmienky vedenia elektrického prúdu v elektrolytoch
4. Definujte 1. Faradyov zákon
5. Opíšte prímesovú vodivosť polovodičov typu P.

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, B

1. Opíšte prímesovú vodivosť polovodičov typu N
2. Zakreslíte prechod PN (obidva smery a vysvetlíte podstatu)
3. Vymenujte technické využitie elektrolýzy
4. Vysvetlite podmienky vedenia elektrického prúdu v plynoch.
5. Aké typy výboja poznáme?

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, A

1. Vysvetlite podstatu vlastnej a prímesovej vodivosti polovodičov
2. Charakterizujte polovodičovú diódu.
3. Uveďte podmienky vedenia elektrického prúdu v elektrolytoch
4. Definujte 1. Faradyov zákon
5. Opíšte prímesovú vodivosť polovodičov typu P.

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, B

1. Opíšte prímesovú vodivosť polovodičov typu N
2. Zakreslíte prechod PN (obidva smery a vysvetlíte podstatu)
3. Vymenujte technické využitie elektrolýzy
4. Vysvetlite podmienky vedenia elektrického prúdu v plynoch.
5. Aké typy výboja poznáme?

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, A

1. Vysvetlite podstatu vlastnej a prímesovej vodivosti polovodičov
2. Charakterizujte polovodičovú diódu.
3. Uveďte podmienky vedenia elektrického prúdu v elektrolytoch
4. Definujte 1. Faradyov zákon
5. Opíšte prímesovú vodivosť polovodičov typu P.

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, B

1. Opíšte prímesovú vodivosť polovodičov typu N
2. Zakreslíte prechod PN (obidva smery a vysvetlíte podstatu)
3. Vymenujte technické využitie elektrolýzy
4. Vysvetlite podmienky vedenia elektrického prúdu v plynoch.
5. Aké typy výboja poznáme?

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, A

1. Definujte 1. Faradyov zákon
2. Vysvetlite pojmy ionizátor, ionizácia nárazom, ionizačná energia.
3. Určte hmotnosť hliníka, ktorý sa vyrobí elektrolyticky v elektrolytickej vani za deň, ak roztokom prechádza prúd 12,4 kA. (A(Al) = 0,093 . 10-6 kg/C )

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, B

1. Vysvetlite podmienky vedenia elektrického prúdu v plynoch
2. Opíšte priebeh samostatného a nesamostatného výboja.
3. Pri elektrolýze Zn SO4 sa za 1 hodinu vylúčilo 2,45 g zinku. Určte odpor elektrolytu, ak napätie na elektródach bolo 6 V. ( A(Zn) = 0,339 .10-6 kg/C)

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, A

1. Definujte 1. Faradyov zákon
2. Vysvetlite pojmy ionizátor, ionizácia nárazom, ionizačná energia.
3. Určte hmotnosť hliníka, ktorý sa vyrobí elektrolyticky v elektrolytickej vani za deň, ak roztokom prechádza prúd 12,4 kA. (A(Al) = 0,093 . 10-6 kg/C )

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, B

1. Vysvetlite podmienky vedenia elektrického prúdu v plynoch
2. Opíšte priebeh samostatného a nesamostatného výboja.
3. Pri elektrolýze Zn SO4 sa za 1 hodinu vylúčilo 2,45 g zinku. Určte odpor elektrolytu, ak napätie na elektródach bolo 6 V. ( A(Zn) = 0,339 .10-6 kg/C)

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, A

1. Definujte 1. Faradyov zákon
2. Vysvetlite pojmy ionizátor, ionizácia nárazom, ionizačná energia.
3. Určte hmotnosť hliníka, ktorý sa vyrobí elektrolyticky v elektrolytickej vani za deň, ak roztokom prechádza prúd 12,4 kA. (A(Al) = 0,093 . 10-6 kg/C )

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, B

1. Vysvetlite podmienky vedenia elektrického prúdu v plynoch
2. Opíšte priebeh samostatného a nesamostatného výboja.
3. Pri elektrolýze Zn SO4 sa za 1 hodinu vylúčilo 2,45 g zinku. Určte odpor elektrolytu, ak napätie na elektródach bolo 6 V. ( A(Zn) = 0,339 .10-6 kg/C)

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, A

1. Vysvetlite podstatu vlastnej a prímesovej vodivosti polovodičov
2. Charakterizujte polovodičovú diódu.
3. Uveďte podmienky vedenia elektrického prúdu v elektrolytoch
4. Definujte 1. Faradyov zákon
5. Vysvetlite pojmy ionizátor, ionizácia nárazom, ionizačná energia.
6. Určte hmotnosť hliníka, ktorý sa vyrobí elektrolyticky v elektrolytickej vani za deň, ak roztokom prechádza prúd 12,4 kA. (A(Al) = 0,093 . 10-6 kg/C )
7. Predmet s povrchom 200 cm2 sa má postriebriť v roztoku AgNO3 prúdom 0,5 A. Za aký čas bude vrstva striebra na predmete hrubá 0,2 mm? ( A(Ag) = 1,118 mg/C, ρ = 10 500 kg/m3 )

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, B

1. Opíšte prímesovú vodivosť polovodičov typu N
2. Zakreslíte prechod PN (obidva smery a vysvetlíte podstatu)
3. Vymenujte technické využitie elektrolýzy
4. Vysvetlite podmienky vedenia elektrického prúdu v plynoch
5. Opíšte priebeh samostatného a nesamostatného výboja. (pomôžte si grafom)
6. Pri elektrolýze Zn SO4 sa za 1 hodinu vylúčilo 2,45 g zinku. Určte odpor elektrolytu, ak napätie na elektródach bolo 6 V. ( A(Zn) = 0,339 .10-6 kg/C)
7. Obsah plochy zápornej elektródy v roztoku CuSO4 je 25 cm2, roztokom prechádza prúd 0,4 A.Akú hrúbku má vrstva vylúčenej medi za 1000s. ( A(Cu) = 0,329 mg/C, ρ = 8 600 kg/m3 )

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, A

1. Vysvetlite podstatu vlastnej a prímesovej vodivosti polovodičov
2. Charakterizujte polovodičovú diódu.
3. Uveďte podmienky vedenia elektrického prúdu v elektrolytoch
4. Definujte 1. Faradyov zákon
5. Vysvetlite pojmy ionizátor, ionizácia nárazom, ionizačná energia.
6. Určte hmotnosť hliníka, ktorý sa vyrobí elektrolyticky v elektrolytickej vani za deň, ak roztokom prechádza prúd 12,4 kA. (A(Al) = 0,093 . 10-6 kg/C )
7. Predmet s povrchom 200 cm2 sa má postriebriť v roztoku AgNO3 prúdom 0,5 A. Za aký čas bude vrstva striebra na predmete hrubá 0,2 mm? ( A(Ag) = 1,118 mg/C, ρ = 10 500 kg/m3 )

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, B

1. Opíšte prímesovú vodivosť polovodičov typu N
2. Zakreslíte prechod PN (obidva smery a vysvetlíte podstatu)
3. Vymenujte technické využitie elektrolýzy
4. Vysvetlite podmienky vedenia elektrického prúdu v plynoch
5. Opíšte priebeh samostatného a nesamostatného výboja. (pomôžte si grafom)
6. Pri elektrolýze Zn SO4 sa za 1 hodinu vylúčilo 2,45 g zinku. Určte odpor elektrolytu, ak napätie na elektródach bolo 6 V. ( A(Zn) = 0,339 .10-6 kg/C)
7. Obsah plochy zápornej elektródy v roztoku CuSO4 je 25 cm2, roztokom prechádza prúd 0,4 A.Akú hrúbku má vrstva vylúčenej medi za 1000s. ( A(Cu) = 0,329 mg/C, ρ = 8 600 kg/m3 )

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, A

1. Vysvetlite podstatu vlastnej a prímesovej vodivosti polovodičov
2. Vysvetlite charakteristiku polovodičovej diódy
3. Uveďte podmienky vedenia elektrického prúdu v elektrolytoch
4. Definujte 1. Faradyov zákon
5. Vysvetlite pojmy ionizátor, ionizácia nárazom, ionizačná energia, rekombinácia

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, B

1. Opíšte prímesovú vodivosť polovodičov typu N
2. Opíšte vlastnosti prechodu PN a jeho praktické využitie v polovodičových súčiastkach
3. Vysvetlite technické využitie elektrolýzy
4. Vysvetlite podmienky vedenia elektrického prúdu v plynoch
5. Opíšte priebeh samostatného a nesamostatného výboja

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, A

1.Vysvetlite podstatu vlastnej a prímesovej vodivosti polovodičov

1. Vysvetlite charakteristiku polovodičovej diódy
2. Uveďte podmienky vedenia elektrického prúdu v elektrolytoch
3. Definujte 1. Faradyov zákon
4. Vysvetlite pojmy ionizátor, ionizácia nárazom, ionizačná energia, rekombinácia

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, B

1. Opíšte prímesovú vodivosť polovodičov typu N
2. Opíšte vlastnosti prechodu PN a jeho praktické využitie v polovodičových súčiastkach
3. Vysvetlite technické využitie elektrolýzy
4. Vysvetlite podmienky vedenia elektrického prúdu v plynoch
5. Opíšte priebeh samostatného a nesamostatného výboja

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, A

1. Vysvetlite podstatu vlastnej a prímesovej vodivosti polovodičov
2. Vysvetlite charakteristiku polovodičovej diódy
3. Uveďte podmienky vedenia elektrického prúdu v elektrolytoch
4. Definujte 1. Faradyov zákon
5. Vysvetlite pojmy ionizátor, ionizácia nárazom, ionizačná energia, rekombinácia

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, B

1. Opíšte prímesovú vodivosť polovodičov typu N
2. Opíšte vlastnosti prechodu PN a jeho praktické využitie v polovodičových súčiastkach
3. Vysvetlite technické využitie elektrolýzy
4. Vysvetlite podmienky vedenia elektrického prúdu v plynoch
5. Opíšte priebeh samostatného a nesamostatného výboja

Vodivosť v plynoch, polovodičoch a kvpalinách, A

1. Vysvetlite podstatu vlastnej a prímesovej vodivosti polovodičov
2. Vysvetlite charakteristiku polovodičovej diódy
3. Uveďte podmienky vedenia elektrického prúdu v elektrolytoch
4. Definujte 1. Faradyov zákon
5. Vysvetlite pojmy ionizátor, ionizácia nárazom, ionizačná energia, rekombinácia