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 )

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.
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)

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 )

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.
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)

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 )

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.
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)

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