1. Charakterizujte vlastnú vodivosť polovodičov?
2. Charakterizujte vodivosť polovodičov typu P.
3. Zakreslíte prechod PN (obidva smery a vysvetlíte podstatu).
4. Definujte 1. Faradayov zákon.
5. Vymenujte technické využitie elektrolýzy.
6. 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 )
7. Za akých podmienok vedú kvapaliny el. prúd. Ako sa nazýva dej, pri kt. sa kvapaliny stávajú vodivými?
8. Charakterizujte vodivosť polovodičov typu N.
9. Charakterizujte polovodičovú diódu.
10. Definujte pojmy, ionizátor, ionizácia nárazom, ionizačná energia, samostatný výboj.
11. Uveďte príklad využitia vodivosti v plynoch.
12. Vypočítajte hrúbku Zn, ktorý sa vylúči na telese plochy 200 cm2 prúdom 0,3A za 5 hodín. ( A (Zn) = 0,339 . 10-6kg.C-1, ρ=7130 kg. m-3)
13. Charakterizujte vlastnú vodivosť polovodičov?
14. Charakterizujte vodivosť polovodičov typu P.
15. Zakreslíte prechod PN (obidva smery a vysvetlíte podstatu).
16. Definujte 1. Faradayov zákon.
17. Vymenujte technické využitie elektrolýzy.
18. 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 )
19. Za akých podmienok vedú kvapaliny el. prúd. Ako sa nazýva dej, pri kt. sa kvapaliny stávajú vodivými?
20. Charakterizujte vodivosť polovodičov typu N.
21. Charakterizujte polovodičovú diódu.
22. Definujte pojmy, ionizátor, ionizácia nárazom, ionizačná energia, samostatný výboj.
23. Uveďte príklad využitia vodivosti v plynoch.
24. Vypočítajte hrúbku Zn, ktorý sa vylúči na telese plochy 200 cm2 prúdom 0,3A za 5 hodín. ( A (Zn) = 0,339 . 10-6kg.C-1, ρ=7130 kg. m-3)