

1) Elektrolýza jodidu olovnatého PbI_2

- a) Štěpení ve vodě:
- b) Děj na katodě:
- c) Děj na anodě:
- d) Na katodě se vyloučí
Na anodě se vyloučí

2) Elektrolýza chloridu měďnatého NiCl_2

- a) Štěpení ve vodě:
- b) Děj na katodě:
- c) Děj na anodě:
- d) Na katodě se vyloučí
Na anodě se vyloučí

3) Elektrolýza jodidu železnatého FeBr_2

- a) Štěpení ve vodě:
- b) Děj na katodě:
- c) Děj na anodě:
- d) Na katodě se vyloučí
Na anodě se vyloučí

Elektrolýza, výpočty

4) Kolik kg mědi vyrobíme z 20 tun oxidu měďného Cu_2O ?

[$M(\text{Cu}) = 63,5 \text{ g/mol}$; $M(\text{O}) = 16 \text{ g/mol}$]

5) Kolik kg hliníku vyrobíme z 15 tun oxidu hlinitého Al_2O_3 ?

[$M(\text{Al}) = 27 \text{ g/mol}$; $M(\text{O}) = 16 \text{ g/mol}$]

6) Jak chráníme kovové předměty před korozí?