

ELEKTROLÝZA

http://data.zsslusovice.cz/wcd/prezentace/chemie/ch_022_chemickreakce_elektrolza.pdf

Z odkazu odpovězte na otázky a запиš: (POSLAT)

1. Definuj pojem elektrolýza.
2. Co je podmínkou elektrické vodivosti roztoků solí a tavenin solí?
3. Co je potřeba dodat, aby proběhla elektrolýza?
4. Na jakou energii se přeměňuje elektrická energie při elektrolýze?
5. Co jsou elektrody a jak je dělíme?
6. Co je elektrolyt?
7. Nakresli elektrolýzu, popiš a urči, kam se pohybují kladně a záporně nabitě částice při průchodu elektrického proudu.
8. Na které elektrodě probíhá redukce a oxidace?
9. Zapiš, jaké je průmyslové využití elektrolýzy.
10. Co je galvanické pokovování? Nakresli schéma elektrolýzy při galvanickém pokovování a popiš.

VÝSKYT A VÝROBA HLINÍKU (POSLAT)

Hliník

Výskyt hliníku: třetí nejrozšířenější prvek, je rozptýlen v přírodě hlavně ve formě hlinitokřemičitanů (živce, slídy, zeolity, ve zvětralé podobě jde o hlíny)

bauxit (böhmit $\gamma\text{-AlO(OH)}$)

korund $\alpha\text{-Al}_2\text{O}_3$

safír, rubín, orientální smaragd, topas

kryolit $\text{Na}_3[\text{AlF}_6]$

Výroba hliníku: elektrolýza taveniny chemicky upraveného bauxitu a kryolitu s přídavkem CaF_2 a AlF_3 pro snížení teploty tání taveniny kov se vylučuje na katodě (ocelová vana vyložená uhlíkem) na grafitové anodě vzniká kyslík, jenž reaguje na CO_2 , který se odvádí

CHEMICKÉ VZORCE: (POSLAT)

1. $\text{Mg}(\text{NO})_2$
2. NaClO_3
3. HPO
4. $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
5. H_2HgO_2
6. NH_4HSO_4
7. SnS_2
8. AuF_3
9. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
10. $\text{As}_2(\text{SiO}_3)_5$

DÚ 10 + 11 JE ZADÁN DO 31. 5. 2020 (2 TÝDNY)

Odešlete DÚ do 31. 5. 2020 na Google učebnu!!!!!!!!!!

Úkol/ soubor nezapomeňte popsat vaším jménem a příjmením + třída + předmět +

DÚ10 + 11