

Házi feladat, 2017. április 26.

1.

A végtelen híg KCl-, KNO₃- és AgNO₃-oldatok moláris fajlagos vezetése 25 °C-on rendre 1,499; 1,450 és 1,334 S×dm²×mol⁻¹. Az AgCl telített oldatának fajlagos vezetése 25 °C-on 1,887×10⁻⁵ S×dm⁻¹. A közölt adatok alapján számítsuk ki az AgCl oldhatóságát és az oldhatósági szorzatot!

2.

Mennyi töltés szükséges ahhoz, hogy etilalkoholból 100 g jodoformot állítsunk elő, ha az áramkihasználás 80 %-os?

Az anódfolyamat egyenlete: $10 \text{ I}^- \rightarrow 5 \text{ I}_2 + 10 \text{ e}^-$.

A kémiai reakció egyenlete: $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 5 \text{ I}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CHI}_3 + \text{CO}_2 + 7 \text{ HI}$

$M(\text{CHI}_3) = 394 \text{ g/mol}$