

Házi feladat, 2017. április 5.

1.

6.

**115. feladat**

Határozzuk meg az AgCl oldhatósági szorzatát a következő galvancia segítségével:



25 °C hőmérsékleten  $E_{\text{MF}} = 0,493 \text{ V}$ . Az aktivitási tényezők:

$\gamma(\text{Ag}^+) = 0,72$  (1 mol/dm<sup>3</sup>-es AgNO<sub>3</sub>-oldatban)

$\gamma(\text{Cl}^-) = 0,769$  (0,1 mol/dm<sup>3</sup>-es KCl-oldatban).

A diffúziós potenciáltól eltekintünk.

2.

7.

**110. feladat**

Az 1 mol/dm<sup>3</sup>-es H<sup>+</sup>-ion tartalmú oldattal készült kinhidroelektrod elektródpotenciálja  $\varepsilon^0 = 699 \text{ mV}$ , az 1 mol/dm<sup>3</sup> KCl-es kalomelektrod potenciálja 281 mV. Egy hidrogénion tartalmú oldatból kinhidron elektródot készítettünk, és az oldatba még egy 1 mol/dm<sup>3</sup>-es kalomelektrod is merül. Az elektromotoros erő  $E_{\text{MF}} = 0,00 \text{ mV}$ . Mekkora az oldat pH-ja?