

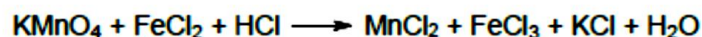
1.-2019EAP2

P2. Burdina(III) kloruro disoluzio baten elektrolisia egiten da, 8 ampereko korrontea 2 orduz elektrolisi-upeletik pasaraziz. (Faraday-ren konstantea, $F = 96.500 \text{ C}\cdot\text{mol}^{-1}$).

- a) Deskribatu upelaren katodoan eta anodoan gertatzen diren erreakzioak. (1,00)
 b) Kalkulatu zenbat gramo burdina jalkitzen diren. (0,75)
 c) Kalkulatu korronteak zenbat denboran pasa behar duen upeletik 10 L $\text{Cl}_2(\text{g})$ askatzeko, bolumen hori 1 atm eta 25°C -an neurtzen bada. (0,75)

2.-2019EBP1

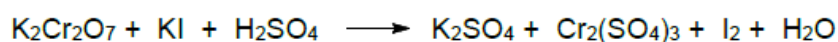
P1. Burdina(II) katioia oxidatu egin daiteke potasio permanganatoa ingurune azidoan erabiliz, erreakzio honetan gertatzen den bezala:



- a) Doitu erreakzio ionikoa ioi-elektroi metodoa erabiliz. (1,00)
 b) Idatzi erredox erreakzio molekular doitu. (0,50)
 c) Potasio permanganatoaren disoluzio 0,025 M baten 26,0 mL behar badira Fe^{2+} -a daukan disoluzio baten 25,0 mL baloratzeko, kalkulatu zer kontzentrazio daukan Fe^{2+} -ak disoluzioan. (1,00)

3.-2019UAG3

G3. Ekuazio kimiko hau emanda:



- a) Doitu ekuazioa ioi-elektroi metodoa erabiliz. (1,00)
 b) Adierazi zer substantzia oxidatzen edo erreduzitzen diren. (0,50)