

6 Potenciales de electrodo y potencial de una celda

Página 232

2 b) $E_{pila}^{\circ} = +0,34 \text{ V}$

6 b) $E^{\circ} = +1,1 \text{ V}$

8 Valoraciones redox

Página 236

1 b) $V = 0,04 \text{ L de KMnO}_4$

2 b) $[KI] = 1,25 \text{ M}$

3 $[FeSO_4] = 1,2 \text{ M}$

9 Electrólisis

Página 239

1 $Q = 4,15 \cdot 10^5 \text{ C}$

4 a) $M_{at.}(\text{Cu}) = 63,53 \text{ u.m.a.}$

b) $V_{Cl_2} = 0,41 \text{ L}$

c) 60,34% en masa de Cu

6 b) $E^{\circ} = -1,07 \text{ V}$

c) Masa (Bi) = 15,6 g y $V_{Cl_2} = 1,37 \text{ L}$

7 a) $Q = 28950 \text{ C}$

b) $V_{Cl_2} = 3,76 \text{ L}$

Actividades experimentales

Página 252

3 f.e.m. = 1,1 V

Actividades finales

Página 254

- 6** b) $V_{\text{Cl}_2} = 0,841 \text{ L de Cl}_2$
- 7** b) $m_{\text{KNO}_3} = 128,4 \text{ g de KNO}_3$
- 8** b) $m_{\text{I}_2} = 45,72 \text{ g de I}_2$
- 10** c) $E^\circ = 0,93 \text{ V}$
- 13** c) $E_{\text{celda}} = +0,63 \text{ V}$
- 14** $E^\circ = +1,05 \text{ V}$
- 18** b) $m_{\text{Cu}} = 3,95 \text{ g de Cu}$
c) $V_{\text{Cl}_2} = 1,39 \text{ L de Cl}_2$
- 19** a) $N = 1,69 \cdot 10^{23}$ átomos de Cu; $m_{\text{Cu}} = 17,78 \text{ g de Cu}$
b) $M_{\text{CuSO}_4} = 0,37 \text{ M}$
c) $[\text{Cu}^{2+}] = 0,34 \text{ mol/L}$
- 20** a) $Q = 8,04 \cdot 10^6 \text{ C}$
b) $m_{\text{C}} = 261,14 \text{ g de C}$
- 21** $m_{\text{Ni}} = 2,19 \text{ g de Ni}$; $V_{\text{Cl}_2} = 0,835 \text{ L de Cl}_2$