

Respuestas:

- 1- a. Reactivos: 4 zinc, 10 ácido nítrico. Productos: 4 nitrato de zinc, 1 nitrato de amonio, 3 agua
b. 29,41 g
- 2- b. Ánodo: $\text{Al}^0 \longrightarrow \text{Al}^{+3} + 3\text{e}^-$
c. 1,22 volt
d. 450 g
e. 45 g Al
- 3- a. Reactivos: 1 dicromato de potasio, 6 ioduro de sodio, 7 ácido sulfúrico; Productos: 1 sulfato de cromo III, 3 sulfato de sodio, 3 yodo, 7 agua, 1 sulfato de potasio
b. Agente oxidante: dicromato de potasio; Agente reductor: ioduro de sodio
c. 0,36 M
- 4- d
- 5- a. celda 1: $\text{Cu}^{+2} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Cu}^0$; celda 2: $\text{Al}^{+3} + 3\text{e}^- \longrightarrow \text{Al}^0$
b. 552 g Cu
c. 1,57 g Al
- 6- a. celda 1: Ánodo: $2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^-$; Cátodo: $\text{Ag}^{+1} + 1\text{e}^- \longrightarrow \text{Ag}^0$
celda 2: Ánodo: $2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^-$; Cátodo: $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{H}_2$
b. circulan 0,086 F; se desprenden 0,9632 litros de H_2