

Universidad Nacional de Cuyo - Facultad de Ingeniería

Química General – Química General e Inorgánica

Reacciones Redox

Profesora Titular: Dra. Graciela Valente

Profesora Adjunta: Dra. Cecilia Medaura

Jefes de Trabajos Prácticos:

Lic. Sebastián Drajlin Gordon

Lic. Liliana Ferrer

Prof. Inés Grillo

Ing. Carina Maroto

Dra. Rebeca Purpora

Ing. Alejandra Somonte

Ing. Silvina Tonini

EJERCICIOS

Balancee las siguientes reacciones por el método del ion-electrón, indicando las hemireacciones de oxidación y de reducción y en cada caso indicando el agente oxidante y el agente reductor.

1. $\text{CuSO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{Cu} + \text{FeSO}_4$
2. Cloro + Ioduro de Potasio \rightarrow Cloruro de Potasio + Iodo
3. Ácido Nítrico_(cc) + Sulfuro de Cadmio \rightarrow Dióxido de Nitrógeno + Agua + Azufre + Nitrato de Cadmio
4. Clorato de Potasio + KBr + $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ Cloruro de Potasio + Bromo + Agua + Sulfato de potasio
5. $\text{FeCl}_3 + \text{SnCl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{SnCl}_4$
6. $\text{Cu} + \text{HNO}_{3(cc)} \rightarrow$ Dióxido de Nitrógeno + Agua + Nitrato Cúprico
7. Dicromato de Potasio + Ácido Sulfúrico + Sulfato de Hierro (II) \rightarrow Sulfato de Potasio + Sulfato de Cromo (III) + Agua + Sulfato de Hierro (III)
8. Permanganato de Potasio + Ácido Clorhídrico \rightarrow Cloruro de Manganeso (II) + Cloruro de Potasio + Agua + Cloro