

Universidad Nacional de Cuyo - Facultad de Ingeniería

# Química General – Química General e Inorgánica

Reacciones Redox

RESPUESTAS

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

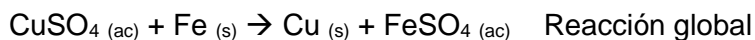
Dra. Rebeca Purpora

Ing. Alejandra Somonte

Ing. Silvina Tonini

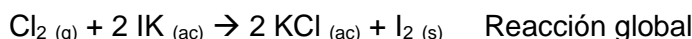
## RESPUESTAS

1.



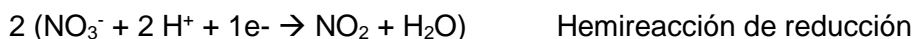
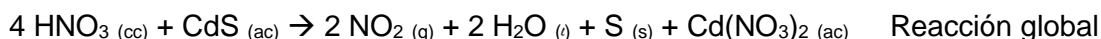
$\text{Cu}^{2+}$ : Agente Oxidante;  $\text{Fe}^0$ : Agente Reductor

2.



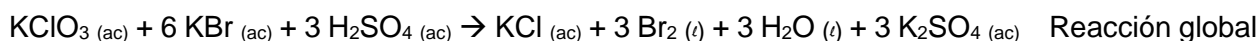
$\text{Cl}_2$ : Agente Oxidante;  $\text{I}^-$ : Agente Reductor

3.



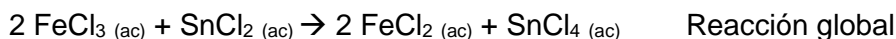
$\text{HNO}_3$ : Agente Oxidante;  $\text{S}^{2-}$ : Agente Reductor

4.



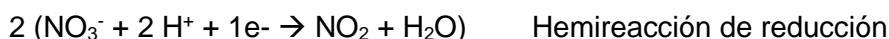
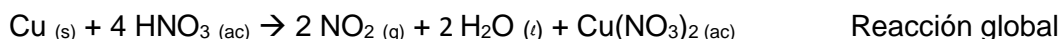
$\text{KClO}_3$ : Agente Oxidante;  $\text{Br}^-$ : Agente Reductor

5.



$\text{Fe}^{3+}$ : Agente Oxidante;  $\text{Sn}^{2+}$ : Agente reductor

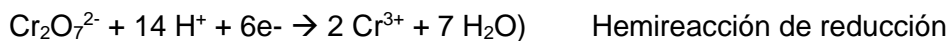
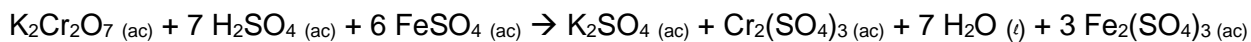
6.



$\text{HNO}_3$ : Agente Oxidante;  $\text{Cu}^0$ : Agente reductor

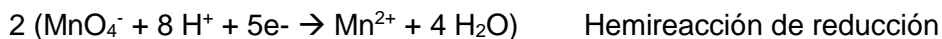
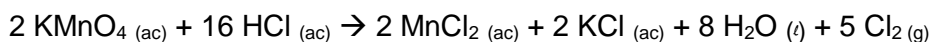
7.

Reacción global:



$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ : Agente Oxidante;  $\text{Fe}^{2+}$ : Agente Reductor

8.



$\text{MnO}_4^-$ : Agente Oxidante;  $\text{Cl}^-$ : Agente Reductor