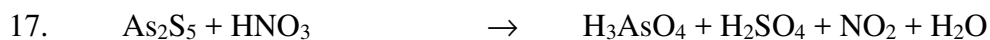


Reacciones redox

Ajusta en medio ácido, las siguientes reacciones redox:

- $\text{KI} + \text{KNO}_2 + \text{ClH} \rightarrow \text{I}_2 + \text{NO} + \text{ClK} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{NO} + \text{S} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{CuS} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{S} + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{ClH} \rightarrow \text{ClK} + \text{CrCl}_3 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Ca}(\text{ClO})_2 + \text{KI} + \text{ClH} \rightarrow \text{I}_2 + \text{CaCl}_2 + \text{ClK} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Sn} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{SnO}_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Zn} + \text{As}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{AsH}_3 + \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{ClK} + \text{MnO}_4\text{K} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{KHSO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{I}_2 + \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{S}_4\text{O}_6 + \text{NaI}$
- $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{ClH} \rightarrow \text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{SnCl}_2 + \text{ClH} \rightarrow \text{CrCl}_3 + \text{SnCl}_4 + \text{ClK} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{CuS} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{SO}_2 + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Zn} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{MnO} + \text{PbO}_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{MnO}_4\text{H} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$

Reacciones redox



Ajustar las siguientes reacciones redox en medio básico:

