

Ajuste de reacciones Redox

1.  $\text{KClO}_3 + \text{SbCl}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{SbCl}_5 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
2.  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{FeSO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
3.  $\text{NaIO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{I}_2 + \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
4.  $\text{Na}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{S} + \text{Na}_2\text{SO}_4$
5.  $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{KClO}_4$
6.  $\text{HNO}_3 + \text{S} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}$
7.  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{S} \rightarrow \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
8.  $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
9.  $\text{HNO}_3 + \text{Cu} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
10.  $\text{MnO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{ClNa} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
11.  $\text{Cl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCl} + \text{Na}_2\text{SO}_4$
12.  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Cu} \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
13.  $\text{H}_2\text{SO}_3 + \text{KMnO}_4 \rightarrow \text{KSO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
14.  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow \text{CrCl}_3 + \text{KCl} + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
15.  $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnSO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
16.  $\text{SnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{SnCl}_4 + \text{H}_2\text{O}$
17.  $\text{AgNO}_3 + \text{H}_3\text{PO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ag}$
18.  $\text{KBrO}_3 + \text{SbCl}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{SbCl}_5 + \text{KBr} + \text{H}_2\text{O}$
19.  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$
20.  $\text{S} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2$
21.  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Cu} \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
22.  $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
23.  $\text{HNO}_3 + \text{I}_2 \rightarrow \text{HIO}_3 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
24.  $\text{HNO}_3 + \text{I}_2 \rightarrow \text{HIO}_3 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
25.  $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MnSO}_4 + \text{O}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
26.  $\text{KMnO}_4 + \text{HClO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{KMnO}_4 + \text{Cl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
27.  $\text{KMnO}_4 + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MnSO}_4 + \text{Cl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{SO}_4$
28.  $\text{NaIO}_3 + \text{NaHSO}_3 \rightarrow \text{I}_2 + \text{NaHSO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
29.  $\text{HNO}_3 + \text{Sn} \rightarrow \text{SnO}_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
30.  $\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{S} + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$