

AJUSTE DE REACCIONES:

	REACCIÓN.
1	$\text{H}_2 + \text{O}_2 \leftrightarrow \text{H}_2\text{O}$
2	$\text{N}_2 + \text{H}_2 \leftrightarrow \text{NH}_3$
3	$\text{H}_2\text{O} + \text{Na} \leftrightarrow \text{Na}(\text{OH}) + \text{H}_2$
4	$\text{KClO}_3 \leftrightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
5	$\text{BaO}_2 + \text{HCl} \leftrightarrow \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$
6	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} \leftrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{HCl}$
7	$\text{FeS}_2 \leftrightarrow \text{Fe}_3\text{S}_4 + \text{S}_2$
8	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C} \leftrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 + \text{CO}_2$
9	$\text{SO}_2 + \text{O}_2 \leftrightarrow \text{SO}_3$
10	$\text{NaCl} \leftrightarrow \text{Na} + \text{Cl}_2$
11	$\text{HCl} + \text{MnO}_2 \leftrightarrow \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
12	$\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{C} \leftrightarrow \text{CO} + \text{K}$
13	$\text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} \leftrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{AgCl}$
14	$\text{NaNO}_3 + \text{KCl} \leftrightarrow \text{NaCl} + \text{KNO}_3$
15	$\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \leftrightarrow \text{CO}_2 + \text{Fe}$
16	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \leftrightarrow \text{NaHCO}_3$
17	$\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \leftrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$
18	$\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Al} \leftrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Cr}$
19	$\text{Ag} + \text{HNO}_3 \leftrightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O} + \text{AgNO}_3$
20	$\text{CuFeS}_2 + \text{O}_2 \leftrightarrow \text{SO}_2 + \text{CuO} + \text{FeO}$

1	$2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \leftrightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$
2	$\text{N}_2 + 3 \text{H}_2 \leftrightarrow 2 \text{NH}_3$
3	$2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{Na} \leftrightarrow 2 \text{Na(OH)} + \text{H}_2$
4	$2 \text{KClO}_3 \leftrightarrow 2 \text{KCl} + 3 \text{O}_2$
5	$\text{BaO}_2 + 2 \text{HCl} \leftrightarrow \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$
6	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} \leftrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{HCl}$
7	$3 \text{FeS}_2 \leftrightarrow \text{Fe}_3\text{S}_4 + \text{S}_2$
8	$2 \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C} \leftrightarrow 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{SO}_2 + \text{CO}_2$
9	$2 \text{SO}_2 + \text{O}_2 \leftrightarrow 2 \text{SO}_3$
10	$2 \text{NaCl} \leftrightarrow 2 \text{Na} + \text{Cl}_2$
11	$4 \text{HCl} + \text{MnO}_2 \leftrightarrow \text{MnCl}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
12	$\text{K}_2\text{CO}_3 + 2 \text{C} \leftrightarrow 3 \text{CO} + 2 \text{K}$
13	$\text{Ag}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaCl} \leftrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{AgCl}$
14	$\text{NaNO}_3 + \text{KCl} \leftrightarrow \text{NaCl} + \text{KNO}_3$
15	$\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{CO} \leftrightarrow 3 \text{CO}_2 + 2 \text{Fe}$
16	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \leftrightarrow 2 \text{NaHCO}_3$
17	$4 \text{FeS}_2 + 11 \text{O}_2 \leftrightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3 + 8 \text{SO}_2$
18	$\text{Cr}_2\text{O}_3 + 2 \text{Al} \leftrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2 \text{Cr}$
19	$3 \text{Ag} + 4 \text{HNO}_3 \leftrightarrow \text{NO} + 2 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{AgNO}_3$
20	$\text{CuFeS}_2 + 3 \text{O}_2 \leftrightarrow 2 \text{SO}_2 + \text{CuO} + \text{FeO}$