

AJUSTE DE REACCIONES I

Todos los coeficientes estequiométricos deben ser números enteros.

En aquellos casos en los que el coeficiente estequiométrico sea 1, deberás indicarlo.

$\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{C}_9\text{H}_{20} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Ag} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{AgNO}_3 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
$\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}$	$\text{CaC}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{C}_2\text{H}_2$
$\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NH}_4\text{OH} \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaO}$	$\text{KI} + \text{Pb(NO}_3)_2 \rightarrow \text{PbI}_2 + \text{KNO}_3$
$\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$	$\text{Zn} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Zn(NO}_3)_2 + \text{H}_2$
$\text{O}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{Cl}_2\text{O}$	$\text{C}_7\text{H}_{16} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2\text{O}_5$	$\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Fe}$
$\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$	$(\text{NH}_4)_2\text{S} + \text{HCl} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{S}$
$\text{NaCl} \rightarrow \text{Na} + \text{Cl}_2$	$\text{C}_5\text{H}_{12} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{NaHCO}_3$
$\text{FeS}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{S}_4 + \text{S}_2$	$\text{CuFeS}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2 + \text{CuO} + \text{FeO}$
$\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$	$\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{HCl} + \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH} + \text{H}_2$	$\text{BaO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$
$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 + \text{CO}_2$	$\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Cr}$
$\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$	$\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
$\text{H}_2\text{O} + \text{Na} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$	$\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
$\text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{AgCl}$	$\text{HBr} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaBr} + \text{H}_2\text{O}$
$\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{C} \rightarrow \text{CO} + \text{K}$	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$