

AJUSTE DE REACCIONES II

Todos los coeficientes estequiométricos deben ser números enteros.

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

$\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$	$\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Cr}$
$\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{HNO}_3 + \text{S} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}$
$\text{Na}_2\text{S} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{S}$	$\text{MgCl}_2 + \text{Li}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{MgCO}_3 + \text{LiCl}$
$\text{CO}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{HCl}$
$\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
$\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{Al} + \text{CO}_2$	$\text{Na}_3\text{P} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{PH}_3 + \text{NaOH}$
$\text{NaClO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{O}_2$	$\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{C}_{14}\text{H}_{30} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{Ca(H}_2\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{KClO}_3 + \text{S} \rightarrow \text{KCl} + \text{SO}_2$	$\text{C}_2\text{H}_6\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$	$(\text{NH}_4)_2\text{S} + \text{HCl} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{S}$
$\text{HCl} + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{Na}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{S} + \text{Na}_2\text{SO}_4$	$\text{C}_{12}\text{H}_{23}\text{O}_{11} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{PbS} + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{PbSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Cu(OH)}_2 \rightarrow \text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
$\text{HNO}_3 + \text{Cu} \rightarrow \text{Cu(NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$	
$\text{HNO}_3 + \text{I}_2 \rightarrow \text{HIO}_3 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$	
$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{CaSO}_4$	
$\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$	
$\text{KMnO}_4 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$	