

Tipos de Reacciones

Clasificación de Reacciones. Revisa la siguiente tabla extraída del sitio tareasya.com

TIPO DE REACCIÓN	DESCRIPCIÓN	REPRESENTACIÓN	EJEMPLOS
DE SÍNTESIS	También llamadas de combinación simple, son aquellas en las cuales dos elementos, compuestos, o elementos y compuestos reaccionan para generar un solo producto.	$A+B \rightarrow AB$ Donde A y B representan cualquier sustancia química.	$Cl_{2(g)} + H_{2(g)} \rightarrow 2HCl_{(g)}$ $SO_{3(g)} + H_2O_{(l)} \rightarrow H_2SO_{4(ac)}$ $SO_2 + 1/2O_2 \rightarrow SO_3$
DE DESCOMPOSICIÓN	También llamadas de análisis, son aquellas en las cuales a partir de un compuesto se originan dos o más sustancias de estructura química más simple. Son consideradas el proceso opuesto a la síntesis química.	$AB \rightarrow A + B,$ Donde A y B representan cualquier sustancia química.	$2H_2O(l) \rightarrow 2H_2(g) + O_2(g)$
DE DESPLAZAMIENTO SIMPLE	Aquellas en las cuales un átomo o átomos de un elemento reemplazan a átomos de otro en un compuesto.	$A + BC \rightarrow AC + B$ Donde A, B y C representan cualquier sustancia química.	$Zn(s) + 2HCl(ac) \rightarrow ZnCl_2(ac) + H_2(g)$
DE DESPLAZAMIENTO DOBLE	Aquellas en las que los compuestos intercambian entre sí algún elemento transformándose en otros dos compuestos distintos.	$AB + CD \rightarrow AD + BC$ Donde A, B, C y D representan cualquier sustancia química	$AgNO_3 + HCl \rightarrow AgCl + HNO_3$