

TIPOS DE REACCIONES QUIMICAS

$A + B \rightarrow C$	$A \rightarrow B + C$	$AB + C \rightarrow CB + A$	$AB + CD \rightarrow AD + BC$
EJEMPLO	EJEMPLO	EJEMPLO	EJEMPLO

DEZPLAZAMIENTO DOBLE	DEZPLAZAMIENTO SENCILLO O SUSTITUCION	SINTESIS O COMPOSICIÓN	DESCOMPOSICION O ANALISIS
Dos o más sustancias se unen para formar una sola	Una sustancia se descompone en una o más moléculas	Un elemento libre sustituye y libera a otro elemento presente en un compuesto	Se dan por intercambio de átomos entre reactivos
$NaOH + H_2O$ $Na + OH + H_2O$	$Mg + CuSO_4$ $MgSO_4 + Cu$		$H_2SO_4 + 2NaOH$ $2NaSO_4 + H_2O$ $H + Cl$ HCl