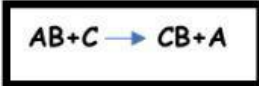
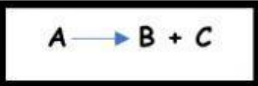
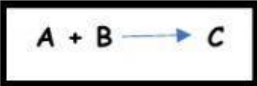


# TIPOS DE REACCIONES QUIMICAS

--	--	--	--



EJEMPLO

EJEMPLO

EJEMPLO

EJEMPLO

<b>DEZPLAZAMIENTO DOBLE</b>	<b>DEZPLAZAMIENTO SENCILLO O SUSTITUCION</b>	<b>SINTESIS O COMPOSICIÓN</b>	<b>DESCOMPOSICION O ANALISIS</b>
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
$NaOH + H_2O \quad Na + OH + H_2O$	$Mg + CuSO_4 \quad MgSO_4 + Cu$		$H_2SO_4 + 2NaOH \quad 2Na_2SO_4 + H_2O$ <hr style="border: 0.5px dashed black;"/> $H + Cl \quad HCl$