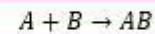
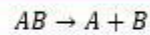
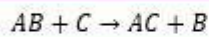


Escribe el tipo de reacción del que se tratan (Sustitución, síntesis o descomposición)

Reacción química	Tipo de reacción
$2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$	
$C_2H_5Cl + OH \rightarrow C_2H_5OH + Cl$	
$2Cu(NO_3)_2 \rightarrow 2CuO + 4NO_2 + O_2$	
$CaO + CO_2 \rightarrow CaCO_3$	
$H_2CO_3 + Cs \rightarrow Cs_2CO_3 + H_2$	
$NH_4NO_3 \rightarrow N_2O + H_2O$	
$H_2S + Ag \rightarrow Ag_2S + H_2$	
$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$	

Ubica los términos con su concepto correspondiente.



**Sustitución:** Una sustancia simple reacciona con otra y sustituye a uno de sus componentes.

**Síntesis:** Reacciones en las que 2 o más sustancias se combinan y forman una sola.

**Descomposición:** Reacciones donde los reactivos se dividen en sustancias más sencillas.