

PRACTICO #7

REACCIONES QUÍMICAS

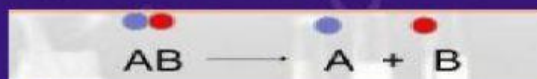
1. RELACIONA AMBAS COLUMNAS:



SÍNTESIS



DESCOMPOSICIÓN



DESPLAZAMIENTO



**DOBLE
SUSTITUCIÓN**

2. ESCRIBE EL TIPO DE REACCIÓN QUÍMICA QUE REPRESENTA CADA ECUACIÓN: (SÍNTESIS, DESCOMPOSICIÓN, DESPLAZAMIENTO, DOBLE SUSTITUCIÓN)

Ecuación	Tipo de reacción química
a. $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Na}(\text{OH})$	
b. $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$	
c. $\text{MgO} + \text{SO}_3 \rightarrow \text{MgSO}_4$	
d. $\text{Cl}_2 + 2\text{NaBr} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{Br}_2$	
e. $2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	
f. $\text{Cu} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Ag} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	
g. $2\text{NaCl} \rightarrow 2\text{Na} + \text{Cl}_2$	
h. $\text{K}_2\text{S} + \text{MgSO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MgS}$	
i. $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$	
j. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{CrO}_4 \rightarrow \text{PbCrO}_4 + 2\text{KNO}_3$	

3. ARRASTRE Y COMPLETE LA ECUACIÓN. LUEGO ESCRIBE EL TIPO DE REACCIÓN QUÍMICA

(SÍNTESIS, DESCOMPOSICIÓN, DESPLAZAMIENTO, DOBLE SUSTITUCIÓN)



TIPO DE REACCIÓN QUÍMICA



TIPO DE REACCIÓN QUÍMICA



TIPO DE REACCIÓN QUÍMICA

Cl_2

H_2

Hg

Cl

H

O_4

Te

H_2

S

Fe

SULFURO DE
HIDRÓGENO

HIERRO

CLORURO DE
MERCÚRICO

ÓXIDO DE
HIDRÓGENO

CLORURO DE
HIDRÓGENO

ANHÍDRIDO
TELÚRICO

