

EVALUACIÓN DE REACCIONES QUÍMICAS**CUARTO DE SECUNDARIA****1. SUBRAYE LA RESPUESTA CORRECTA**

Qué es una reacción química: a) Es una ecuación química b) Es el reordenamiento de los átomos para la formación de nuevas moléculas. c) Es la forma de representar a los átomos y moléculas.	Qué es una ecuación química: a) Es la representación esquemática de una reacción química. b) Son los átomos y moléculas dibujados en una ecuación. c) Es una reacción química
Indique cuáles son los productos y cuáles son los reactivos: $aA + bB \rightarrow cC + dD$  	Una reacción de sustitución es aquella que : a) En este tipo de reacciones un elemento libre sustituye o desplaza a otro presente en un compuesto. b) En esta clase de reacciones los compuestos generalmente participan dos compuestos al estado iónico en solución acuosa. c) Son aquellas reacciones de combinación violenta con el oxígeno, con desprendimiento de calor y luz generándose una llama.

2. IGUALA E IDENTIFICA LAS SIGUIENTES REACCIONES QUÍMICAS:

REACCIÓN QUÍMICA	NOMBRE DE LA REACCIÓN QUÍMICA
$C_2H_2 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	
$C_{12}H_{22}O_{11} \rightarrow H_2O + C$	
$Sb + O_2 \rightarrow Sb_2O_3$	
$H_2S + Br_2 \rightarrow HBr + H_2$	
$H_2 + F_2 \rightarrow HF + CALOR$	
$C + H_2 + CALOR \rightarrow C_3H_6$	
$Na + H_2O \rightarrow Na(OH) + H_2$	
$H_2SO_4 + Fe \rightarrow FeSO_4 + H_2$	