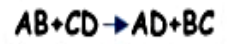
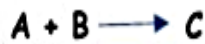


# TIPOS DE REACCIONES QUÍMICAS



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



# Manifestaciones del cambio químico

AGB1.1

AGB1.1



AGB1.1

Emisión de Luz / Calor



AGB1.1



AGB1.1

Cambio de color



AGB1.1



AGB1.1

Efervescencia



AGB1.1



AGB1.1

Formación de un precipitado



AGB1.1

1. Encierra los 20 elementos químicos que están en la sopa de letras.

X A L D H J A E F Y I A R G O N N A R E H J K A B  
 A I T R I O R F U Ñ G Z C B M H R E E S I R C C A  
 S B E R Y H L I T E C V N M O L I B D T Z Ñ O U Z  
 I A V B H E L I I Z Z V L E K G A O Y A S O R B U  
 L E R D O D U B O R T A C C O K I Ñ V Ñ A T A I F  
 I T A R S E N I C O X D F U H N J O B O R O D S R  
 C E F A M S D D F H U I O G O Y O F X B N N I M E  
 I R M V I X E N O O R G L M L I O E X C W O P U R  
 O E N I O S E U F I G T I D E M O C L U E B H S F  
 T I M O N N I T R M A T T L L Ñ R R E J E R I V C  
 E S T A B R U Ñ Y D N A I A A S J O R U L A D B E  
 T E L U R I O R E A G U O F V H I M I O Ñ C R I S  
 Z C V A N A Y I L C A R B N I N A O P O L V E I I  
 Ñ J H G F D A Q Y U I H J E A C B N Y E W Y O D O  
 A B I S M U T O T A L J U R F E R M I L O P T O P  
 C A R B O F E T Y U H X U Ñ S E L E N I O F Ñ L L

2. Clasifica los elementos químicos que encontraste en la sopa de letras. Escribe únicamente su SÍMBOLO.

METALES	SEMIMETALES	NO METALES

3. Contesta lo que se te pide. Utiliza tu tabla periódica.

a. Menciona un elemento del grupo de los "Halógenos":	
b. Masa atómica del Radio:	
c. Símbolo del Bromo:	
d. Menciona un elemento del grupo "Gases nobles":	
e. Número de oxidación del Sodio:	
f. Periodo donde se encuentran los "Actínidos":	
g. Grupo donde se encuentra el Cromo:	
h. Protones del Aluminio:	

i. Menciona un elemento del grupo de los "Alcalinos":	
j. Número atómico del Molibdeno:	
k. Elemento del periodo 2, con 3 electrones de valencia:	
l. Electrones de valencia del Oxígeno:	
m. Electronegatividad del Vanadio:	
n. Electrones de valencia del Carbono:	
o. Símbolo del Fósforo:	
p. Grupo donde se encuentra el Germanio:	

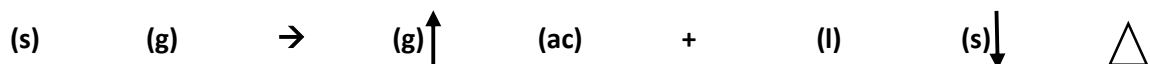
**Instrucciones:**

Escriba el tipo de cambio químico que se presenta en las siguientes reacciones de acuerdo a la clasificación estudiada.

Nº	Reacciones	Tipo de Reacción
1	$2\text{KClO}_3 \longrightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$	
2	$2\text{Ca} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{CaO}$	
3	$\text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$	
4	$3\text{CuSO}_4 + 2\text{Al} \longrightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{Cu}$	
5	$\text{FeO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2$	
6	$\text{CaCO}_3 \longrightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$	
7	$\text{Cu} + 2\text{HNO}_3 \longrightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2$	
8	$\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HClO}_4 \longrightarrow \text{Mg}(\text{ClO}_4)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	
9	$2\text{KI} + \text{PbCrO}_4 \longrightarrow \text{K}_2\text{CrO}_4 + \text{PbI}_2$	
10	$\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{NaOH}$	

2. Por ahora sólo nos enfocaremos en los tipos de reacción: **síntesis, descomposición, sustitución simple, sustitución doble y de combustión.**

Escribe al final el significado de los símbolos:



Reacción química	Tipo de reacción
Ejemplo: $\text{Fe}_{(s)} + \text{Cl}_{2(g)} \longrightarrow \text{FeCl}_{3(s)}$	SÍNTESIS
$\text{Fe}_{(s)} + \text{HBr}_{(ac)} \longrightarrow \text{FeBr}_{3(ac)} + 3\text{H}_{2(g)}\uparrow$	
$\text{C}_6\text{H}_6(g) + \text{O}_2(g) \longrightarrow \text{CO}_{2(ac)} + \text{H}_2\text{O}(g)\uparrow$	
$\text{KClO}_{3(ac)} \xrightarrow{\Delta} \text{KCl}_{(ac)} + \text{O}_2(g)$	
$\text{CuSO}_4 + \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \longrightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{CaSO}_4$	
$\text{C}_3\text{H}_8(g) + \text{O}_2(g) \longrightarrow \text{CO}_{2(ac)} + \text{H}_2\text{O}(g)\uparrow$	
$\text{Cr}_{(s)} + \text{O}_{2(l)} \longrightarrow \text{CrO}_{3(s)}$	
$\text{KOH}_{(ac)} + \text{H}_2\text{SO}_{4(ac)} \longrightarrow \text{K}_2\text{SO}_{4(ac)} + \text{H}_2\text{O}(l)$	
$\text{S}_{2(s)} + 2\text{O}_{3(g)} \longrightarrow 6\text{SO}_{2(g)}\uparrow$	
$\text{Al}_{(s)} + \text{NiCl}_{2(ac)} \longrightarrow \text{AlCl}_{3(ac)} + \text{Ni}_{(s)}$	
$\text{HNO}_3(ac) \xrightarrow{\Delta} \text{N}_2\text{O}_{5(ac)} + \text{H}_2\text{O}(g)$	