

EXAMEN FINAL DE QUÍMICA DEL INFORME 2.1

NOMBRE: _____ GRADO: _____

FECHA: _____

COMPUESTOS TERNARIOS

- Una con una línea el tipo de compuesto con su respectiva fórmula

Hidróxido de magnesio	$(\text{SO}_3)^{-2}$
Hidróxido de aluminio	$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$
Ácido carbónico	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
Ácido sulfuroso	H_2SO_4
Nitrato de magnesio	HBO
Carbonato de aluminio	$\text{Al}(\text{OH})_3$
Ion sulfito	HClO_4
Ácido hipoboroso	H_2SO_3
Ácido sulfúrico	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
Ácido perclórico	H_2CO_3

Identifique y escriba si la reacción es de: a) combinación b) descomposición
c) simple desplazamiento

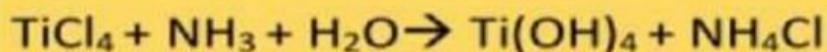
Ecuación	Nombre de la Reacción
$\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$	
$\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$	
$\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$	
$\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	
$\text{Cl}_2 + \text{NaBr} \rightarrow \text{NaCl} + \text{Br}_2$	
$\text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{K}_2\text{O} + \text{CO}_2$	

- Escoja la valencia o número de oxidación con el que trabaja el elemento que se le indica en los siguientes compuestos y además escriba su respectivo nombre.

Fórmula	Elemento	Valencia	Compuesto	
CaSO_3	S			Nitrato de sodio
KPO_2	P			Sulfato de plata
$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	N			Nitrato de calcio
Ag_2SO_4	S			Ácido ortofosfórico
H_3PO_4	P			Sulfito de calcio
K_2CO_3	C			Ácido perclórico
HClO_4	Cl			Carbonato de potasio
NaNO_3	N			Fosfato de potasio

Por el Método Algebraico

Balancear, recuerde usar letra minúscula.



Ti: =

Cl: =

N: =

H: + = +

O: =

La letra que me resuelve más ecuaciones:

a = 1

b =

c =

d =

e =

