

## 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	$\text{H}_2\text{SO}_4$
Nitrato de magnesio	$\text{HBO}$
Carbonato de aluminio	$\text{Al}(\text{OH})_3$
Ion sulfito	$\text{HClO}_4$
Ácido hipoboroso	$\text{H}_2\text{SO}_3$
Ácido sulfúrico	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
Ácido perclórico	$\text{H}_2\text{CO}_3$

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

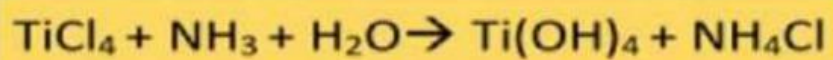
Ecuación	Nombre de la Reacción
$\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$	
$\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$	
$\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$	
$\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	
$\text{Cl}_2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

- 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	
$\text{CaSO}_3$	S			Nitrato de sodio
$\text{KPO}_2$	P			Sulfato de plata
$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	N			Nitrato de calcio
$\text{Ag}_2\text{SO}_4$	S			Ácido ortofosfórico
$\text{H}_3\text{PO}_4$	P			Sulfito de calcio
$\text{K}_2\text{CO}_3$	C			Ácido perclórico
$\text{HClO}_4$	Cl			Carbonato de
$\text{NaNO}_3$	N			potasio
				Fosfito 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 =

