

## NOMENCLATURA DE QUÍMICA INORGÁNICA

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

Hidróxido de sodio	$\text{HNO}_3$
Ácido perclórico	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
Sulfato de sodio	$\text{KClO}$
Ácido carbónico	$\text{NaOH}$
Hidróxido de magnesio	$\text{Na}_2\text{SO}_4$
Ácido nítrico	$\text{KOH}$
Hipoclorito de potasio	$\text{HClO}_4$
Hidróxido de potasio	$\text{H}_2\text{CO}_3$

- Escriba el nombre del compuesto en el sistema clásico, solamente la primera letra del nombre debe de ser mayúscula.

Fórmula	Nomenclatura	Nombre del compuesto
$\text{HNO}_3$	Clásica	
$\text{HBO}$	Clásica	
$\text{H}_2\text{SO}_3$	Clásica	
$\text{H}_3\text{PO}_4$	Clásica	
$\text{HBrO}_2$	Clásica	
$\text{H}_2\text{SO}_2$	Clásica	

- Escriba la fórmula de los siguientes compuestos:

Fórmula	Compuesto
	Hidróxido cúprico
	Hidróxido de zinc
	Hidróxido de aluminio
	Hidróxido ferroso
	Hidróxido de bario
	Hidróxido plúmbico

- Escoja la valencia o número de oxidación con el que trabaja el elemento que se le indica en los siguientes compuestos y además sus respectivos nombres

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 potasio
$\text{NaNO}_3$	N			Fosfito de potasio