

“SEGUNDO PROYECTO DE TEMAS SELECTOS DE QUÍMICA I

Alumno: _____

1. Con la siguiente lista de cationes (SIGNO POSITIVO) y aniones (SIGNO NEGATIVO), forma las correspondientes sales, como muestra el ejemplo:

cación	anión	Fórmula de la Sal	Nombre de la sal
K^{+1}	Br^{-1}		
Ca^{+2}	PO_4^{-3}		
Ba^{+2}	SO_4^{-2}		
Al^{+3}	S^{-2}		
Zn^{+2}	NO_3^{-1}	$Zn(NO_3)_2$	Nitrato de zinc



2. De la siguiente lista de sustancias clasificalas en óxidos, hidróxidos, ácidos y sales, e indica su nombre químico:

HS_2 , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ Al_2O_3 MgSO_4 $\text{Zn}(\text{OH})_2$,
 $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$ HI KOH MgO SrBr_2 Cu_2O
 $\text{Al}(\text{OH})_3$ Mn_2O_3 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ KMnO_4 HF

Óxidos		Hidróxidos	
Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre

Sales		Hidrácidos	
Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre

