

Nombre: _____

Curso _____

Número _____

I. Reconoce la función inorgánica que se obtiene en los siguientes ejemplos:

- | | |
|------------------------------|--------------------------------|
| 1) Oxígeno + Metal _____ | 5) No metal + metal _____ |
| 2) Hidrógeno + metal _____ | 6) Hidrógeno + No metal _____ |
| 3) Hidróxido + oxácido _____ | 7) Hidrácido + metal _____ |
| 4) Óxido básico + agua _____ | 8) Hidróxido + hidrácido _____ |

II. Determina la fórmula y el nombre de la sal que se forma al hacer reaccionar los compuestos:

Compuestos	Fórmula	Nombre
$\text{Ba}(\text{OH})_2$ y H_2SO_3		
SO_3 y H_2O		
NaOH y HBr		
Na_2O Y H_2O		

III. Completa la tabla con la función química y el nombre correspondiente.

Fórmula	Tipo de Compuesto	Nombre
$\text{Ni}(\text{HO})_2$		
KBrO_2		
MgCl_2		
$\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_6$		
SO_2		