

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
Ba(OH) ₂ y H ₂ SO ₃		
SO ₃ y H ₂ O		
NaOH y HBr		
Na ₂ O Y H ₂ O		

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

Fórmula	Tipo de Compuesto	Nombre
Ni(HO) ₂		
KBrO ₂		
MgCl ₂		
Fe ₃ (PO ₄) ₆		
SO ₂		