

HOGAR COLEGIO LA MILAGROSA
ARECIBO, PUERTO RICO
PROGRAMA DE CIENCIAS

Nombre: _____
Química – Undécimo

Fecha: _____
Yadira González Colón

TRABAJO ESPECIAL: NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGÁNICOS

I. Completa la siguiente tabla. Observa el ejemplo.

	NOMBRE DEL ELEMENTO	SÍMBOLO DEL ELEMENTO	NOMBRE DEL ION	FÓRMULA DEL ION
1	sodio	Na	ion sodio	Na¹⁺
2	bromo			
3	magnesio			
4	cloro			
5	oxígeno			
6	boro			
7	litio			
8	neón			
9	fósforo			
10	aluminio			
11	calcio			
12	yodo			
13	nitrógeno			
14	cesio			
15	azufre			
16	flúor			
17	potasio			
18	bario			
19	hidrógeno			
20	helio			

II. Clasifica los siguientes compuestos como iónicos o moleculares (covalentes). Observa el ejemplo.

- | | | | |
|---|---------------|------------------------------------|-------|
| 1. CaCl ₂ | <u>iónico</u> | 2. CO ₂ | _____ |
| 3. H ₂ O | _____ | 4. Na ₂ SO ₄ | _____ |
| 5. K ₂ O | _____ | 6. NaF | _____ |
| 7. Na ₂ CO ₃ | _____ | 8. CH ₄ | _____ |
| 9. Mg(NO ₃) ₂ | _____ | 10. LiBr | _____ |
| 11. MgO | _____ | 12. NH ₄ Cl | _____ |
| 13. Sr(NO ₃) ₂ | _____ | 14. KI | _____ |
| 15. Ba(OH) ₂ | _____ | 16. NO ₂ | _____ |
| 17. Ca ₃ (PO ₄) ₂ | _____ | 18. FeCl ₃ | _____ |
| 19. P ₂ O ₅ | _____ | 20. N ₂ O ₃ | _____ |

III. Escribe la fórmula de cada ion poliatómico. Recuerda incluir la carga eléctrica. Observa el ejemplo.

- | | |
|--------------------|--------------------------------------|
| 1. ion acetato | <u>CH₃COO⁻</u> |
| 2. ion fosfato | _____ |
| 3. ion sulfito | _____ |
| 4. ion ferroso | _____ |
| 5. ion estroncio | _____ |
| 6. ion níquel (II) | _____ |
| 7. ion estaño (II) | _____ |
| 8. ion sulfato | _____ |
| 9. ion carbonato | _____ |
| 10. ion sulfuro | _____ |