

**FORMULACIÓN QUÍMICA - HOJA 4**  
**SALES BINARIAS Y COMPUESTOS NO METAL-NO METAL**  
**SOLUCIONES**

1. Nombra los siguientes compuestos en nomenclatura **sistemática**:

NaCl	Cloruro de sodio
2. CaF <sub>2</sub>	Fluoruro de calcio
3. K <sub>2</sub> S	Sulfuro de potasio
4. Ag <sub>3</sub> N	Nitruro de plata
5. CCl <sub>4</sub>	Tetracloruro de carbono
6. KCl	Cloruro de potasio
7. BeI <sub>2</sub>	Yoduro de berilio
8. LiBr	Bromuro de litio
9. CuS	Monosulfuro de cobre
10. MgF <sub>2</sub>	Fluoruro de magnesio
11. Fe <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	Dinitruro de trihierro
12. CaS	Sulfuro de calcio
13. NaBr	Bromuro de sodio
14. Pb <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	Tetranitruro de triplomo
15. MgCl <sub>2</sub>	Cloruro de magnesio

2. Formula los siguientes compuestos:

1. Fluoruro de berilio	BeF <sub>2</sub>
2. Sulfuro de cinc	ZnS
3. Cloruro de litio	LiCl
4. Bromuro de potasio	KBr
5. Monosulfuro de hierro	FeS
6. Hexafluoruro de azufre	SF <sub>6</sub>
7. Bromuro de silicio	SiBr <sub>4</sub>
8. Monosulfuro de níquel	NiS
9. Yoduro de magnesio	MgI
10. Fosforo de plata	Ag <sub>3</sub> P
11. Bromuro de calcio	CaBr <sub>2</sub>
12. Trisulfuro de cromo	CrS <sub>3</sub>
13. Monofosforo de níquel	NiS
14. Tetrabromuro de carbono	CBr <sub>4</sub>
15. Hexafluoruro de selenio	SeF <sub>6</sub>