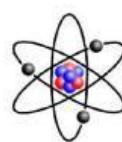


# Química

## Nomenclatura inorgánica

### PRÁCTICA DE EVALUACIÓN



Completa esta tabla con el nombre que corresponde en cada caso:

	Tipo de compuestos	Nombre del compuesto
HgO		
HNO <sub>3</sub>		
Ni(OH) <sub>2</sub>		
NaCl		
H <sub>2</sub> S		
KH		
NH <sub>3</sub>		
HClO		
MgCl <sub>2</sub>		
KBrO <sub>2</sub>		



Escribe la formula correspondiente en cada compuesto:

Nombre	Fórmula	Nombre	Fórmula
Ácido nitroso		Dióxido de carbono	
Bromato de plata I		Agua	
Ácido clorhidrico		Oxido de aluminio III	
Ácido cloroso		Hidroxido de sodio I	
Óxido de cobre II		Nitrato de plata II	
Cloruro de magnesio II		Tetranitruro de tricarbono	
Pentóxido de difosforo		Hidruro de sodio I	
Disulfuro de carbono		Ácido Fluorhidrico	
Hidroxido de potasio I		Sulfito de calcio II	
Ácido selénico		Ácido hipoclóroso	