

NOMBRE \_\_\_\_\_

Escribe en el espacio correspondiente si se trata de un óxido básico, oxiácido, hidruro metálico, hidróxido, óxido ácido, hidruro covalente, sal binaria, superóxido, sal ácida, sal básica, peróxido, sal doble o un compuesto del carbono.

CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>		MgNaAsO <sub>4</sub>		CuSO <sub>4</sub>	
NaH		KOH		Ni(OH) <sub>3</sub>	
CuO <sub>2</sub>		SO <sub>2</sub>		H <sub>2</sub> S	
HTe		NiBr(OH) <sub>2</sub>		CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -NH <sub>2</sub>	
AlH <sub>3</sub>		LiH		Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	
Ba(OH) <sub>2</sub>		PbO <sub>2</sub>		LaH <sub>3</sub>	
NO		Al(H <sub>2</sub> PO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>		H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	
Li(OH) <sub>2</sub> PO <sub>3</sub>		Ga <sub>2</sub> S <sub>3</sub>		SiO <sub>2</sub>	
Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>		NaOH		NaCl	
HNO <sub>3</sub>		NH <sub>4</sub> Cl		CHCl <sub>3</sub>	

Completa la tabla.

**NOTA:** Para cada uno de los compuestos deberás indicar el cálculo del número de oxidación del elemento que se pide.

TIPO DE COMPUESTO	NÚMERO DE OXIDACIÓN	NOMBRE	FÓRMULA
	O:		Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
	O:		CaO <sub>2</sub>
	P:		H <sub>3</sub> PO <sub>2</sub>
	Cl:		Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>