



- **HIDRUROS METÁLICOS:** Son compuestos de hidrógeno con los metales. El hidrógeno actúa con número de oxidación -1 y los metales con su número de oxidación positivo correspondiente.

- **FÓRMULA: MH_n**

Dónde n = *estado de oxidación del metal*.

- **NOMENCLATURAS IUPAC:**

► **NÚMERO DE OXIDACIÓN:**

Hidruro de “metal” (estado de oxidación del metal en números romanos). Si el metal tiene un solo estado de oxidación se omite el paréntesis.

► **PREFIJOS MULTIPLICADORES:**

Prefijo-hidruro de “metal”

Se nombra como se ve en la fórmula empezando por el final.

► **VALOR DE LA CARGA:**

Hidruro de “metal” (valor de la carga iónica del metal).

Si el metal tiene un solo estado de oxidación se omite el paréntesis.

- **NOMENCLATURA TRADICIONAL: En desuso. No admitida por IUPAC.**

Hidruro “nombre del metal + sufijo (ico/oso)”.

- **Ejemplos:**

Fórmula	Nº de oxidación	Prefijos	Valor de la carga
PtH ₂	Hidruro de platino (II)	Dihidruro de platino	Hidruro de platino (2+)
CsH	Hidruro de cesio	Monohidruro de cesio	Hidruro de cesio
TlH ₃	Hidruro de talio (III)	Trihidruro de talio	Hidruro de talio (3+)

Fórmula	Tradicional
PtH ₂	Hidruro platinoso
CsH	Hidruro de cesio o hidruro césico
TlH ₃	Hidruro tálico



► **ÓXIDOS METÁLICOS:** Son compuestos de oxígeno con los metales. El oxígeno actúa con número de oxidación -2 y los metales con su número de oxidación positivo correspondiente.

► **FÓRMULA: M_2O_n** *Dónde n= estado de oxidación del metal.*

Como el oxígeno usa su estado de oxidación -2, en la fórmula el metal llevará un 2 siempre (se intercambian las valencias), y si resultan ser ambos números pares se tienen que simplificar.

Ej.: Óxido de cadmio (II) = Cd_2O_2 = CdO .

► **NOMENCLATURAS IUPAC:**

► **NÚMERO DE OXIDACIÓN:**

Óxido de "metal" (e. oxidación del metal en números romanos).

► **PREFIJOS MULTIPLICADORES:**

Prefijo-óxido de prefijo-“metal”

Se nombra como se ve en la fórmula, también si está simplificado.

► **VALOR DE LA CARGA:**

Óxido de “metal” (valor de la carga iónica del metal).

► **NOMENCLATURA TRADICIONAL: En desuso. No admitida por IUPAC.**

Óxido “nombre del metal + sufijo (ico/oso)”. *También prefijos.*

► **Ejemplos:**

Fórmula	Nº de oxidación	Prefijos	Valor de la carga
Al_2O_3	Óxido de aluminio	(Tri)óxido de (di)aluminio	Óxido de aluminio
Cu_2O	Óxido de cobre(I)	Monóxido de dicobre	Óxido de cobre(1+)
SnO_2 *	Óxido de estaño(IV)	Dióxido de estaño	Óxido de estaño(4+)

*El óxido de Estaño está simplificado, se puede deducir porque falta un 2 en el metal, se ha dividido entre 2 ambos números por ser pares.

Fórmula	Tradicional
Al_2O_3	Óxido de aluminio u óxido aluminíco
Cu_2O	Óxido cuproso
SnO_2 *	Óxido estánnico