



# EJERCICIOS – SOLUCIONES

## FORMULACIÓN – ÓXIDOS

1. Formula:

- |                                  |                                  |
|----------------------------------|----------------------------------|
| a) PbO                           | g) SO <sub>2</sub>               |
| b) Cu <sub>2</sub> O             | h) Hg <sub>2</sub> O             |
| c) N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> | i) Ag <sub>2</sub> O             |
| d) PtO <sub>2</sub>              | j) SiO <sub>2</sub>              |
| e) SnO                           | k) B <sub>2</sub> O <sub>3</sub> |
| f) MnO <sub>2</sub>              | l) MgO                           |

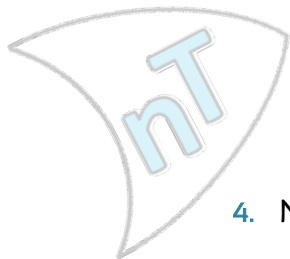
2. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en nº romano
CrO	Óxido de cromo	Óxido de cromo (II)
As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Trióxido de diarsénico	Óxido de arsénico (III)
MnO	Óxido de manganeso	Óxido de manganeso (II)
ZnO	Óxido de cinc	Óxido de cinc
TeO <sub>3</sub>	Trióxido de telurio	Óxido de telurio (VI)
Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Trióxido de níquel	Óxido de níquel (III)
SnO <sub>2</sub>	Dióxido de estaño	Óxido de estaño (IV)
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Pentaóxido de difósforo	Óxido de fósforo (V)
Bi <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Trióxido de dibismuto	Óxido de bismuto (III)
HgO	Óxido de mercurio	Óxido de mercurio (II)
Ag <sub>2</sub> O	Óxido de plata	Óxido de plata
SrO	Óxido de estroncio	Óxido de estroncio

## FORMULACIÓN - HIDRUROS

3. Formula:

- |                     |                     |
|---------------------|---------------------|
| a) PtH <sub>4</sub> | g) CoH <sub>3</sub> |
| b) NaH              | h) HF               |
| c) CoH              | i) AuH <sub>3</sub> |
| d) FeH <sub>3</sub> | j) AgH              |
| e) PbH <sub>2</sub> | k) BH <sub>3</sub>  |
| f) SeH <sub>2</sub> | l) FeH <sub>2</sub> |



4. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en nº romano
CaH <sub>2</sub>	Dihidruro de calcio	Hidruro de calcio
HI	Hidruro de yodo	Hidruro de yodo
PbH <sub>4</sub>	Tetrahidruro de plomo	Hidruro de plomo (IV)
LiH	Hidruro de litio	Hidruro de litio
CrH <sub>3</sub>	Trihidruro de cromo	Hidruro de cromo (III)
H <sub>2</sub> S	Dihidruro de azufre	Hidruro de azufre
PtH <sub>4</sub>	Tetrahidruro de platino	Hidruro de platino (IV)
H <sub>2</sub> Te	Dihidruro de telurio	Hidruro de telurio
ZnH <sub>2</sub>	Dihidruro de cinc	Hidruro de cinc
HBr	Hidruro de bromo	Hidruro de bromo
CuH <sub>2</sub>	Dihidruro de cobre	Hidruro de cobre (II)
NH <sub>3</sub>	Trihidruro de nitrógeno	Hidruro de nitrógeno

5. Formula:

- |                      |                      |
|----------------------|----------------------|
| a) CH <sub>4</sub>   | g) PH <sub>3</sub>   |
| b) H <sub>2</sub> S  | h) H <sub>2</sub> Se |
| c) AsH <sub>3</sub>  | i) BH <sub>3</sub>   |
| d) H <sub>2</sub> Te | j) SiH <sub>4</sub>  |
| e) HI                | k) NH <sub>3</sub>   |
| f) HBr               | l) HCl               |

6. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Nombre tradicional / Disolución acuosa
HF	Fluoruro de hidrógeno	Ácido fluorhídrico
SbH <sub>3</sub>	Trihidruro de antimonio	Estibano
H <sub>2</sub> Se	Seleniuro de dihidrógeno	Ácido selenhídrico
CH <sub>4</sub>	Tetrahidruro de carbono	Metano
HI	Yoduro de hidrógeno	Ácido yodhídrico
SiH <sub>4</sub>	Tetrahidruro de silicio	Silano
H <sub>2</sub> S	Sulfuro de dihidrógeno	Ácido sulfhídrico
PH <sub>3</sub>	Trihidruro de fósforo	Fosfano
HCl	Cloruro de hidrógeno	Ácido clorhídrico
BH <sub>3</sub>	Trihidruro de boro	Borano
HBr	Bromuro de hidrógeno	Ácido bromhídrico



$\text{BiH}_3$	Trihidruro de bismuto	Bismutireno / Bismutano
----------------	-----------------------	----------------------------

### FORMULACIÓN - COMBINACIÓN DE METALES/NO METALES

7. Formula:

- |                    |                    |
|--------------------|--------------------|
| a) $\text{BaCl}_2$ | e) $\text{PCl}_5$  |
| b) $\text{SnCl}_4$ | f) $\text{FeS}_3$  |
| c) $\text{NF}_3$   | g) $\text{CoBr}_2$ |
| d) $\text{HgCl}_2$ | h) $\text{AlN}$    |

8. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en nº romano
$\text{PbCl}_2$	Dicloruro de plomo	Cloruro de plomo (II)
$\text{CsCl}$	Cloruro de cesio	Cloruro de cesio
$\text{AlF}_3$	Trifluoruro de aluminio	Fluoruro de aluminio
$\text{BaI}_2$	Diyoduro de bario	Yoduro de bario
$\text{Cr}_2\text{S}_3$	Trisulfuro de dicromo	Sulfuro de cromo (III)
$\text{Na}_3\text{N}$	Nitruro de trisodio	Nitruro de sodio
$\text{SrTe}$	Telururo de estroncio	Telururo de estroncio
$\text{K}_2\text{S}$	Sulfuro de dipotasio	Sulfuro de potasio