

## Números de Oxidación de los elementos más frecuentes

### NO METALES

| Elementos | Símbolos | Nº Oxidación           |
|-----------|----------|------------------------|
| Hidrógeno | H        | -1      +1             |
| Flúor     | F        | -1                     |
| Cloro     | Cl       |                        |
| Bromo     | Br       | -1      +1, +3, +5, +7 |
| Yodo      | I        |                        |
| Oxígeno   | O        | -2                     |
| Azufre    | S        |                        |
| Selenio   | Se       | -2      (+2), +4, +6   |
| Teluro    | Te       |                        |

| Elementos | Símbolos | Nº oxidación             |
|-----------|----------|--------------------------|
| Nitrógeno | N        | -3    +1, +2, +3, +4, +5 |
| Fósforo   | P        |                          |
| Arsénico  | As       | -3      +3, +5           |
| Antimonio | Sb       |                          |
| Carbono   | C        | +2, +4                   |
| Silicio   | Si       | -4      +4               |
| Boro      | B        | -3      +3               |

### METALES

| Elementos  | Símbolos                         | Nº Oxidación |
|--|----------------------------------|--------------|
| Litio<br>Sodio<br>Potasio<br>Rubidio<br>Cesio<br>Francio     | Li<br>Na<br>K<br>Rb<br>Cs<br>Fr  | +1           |
| Plata  | Ag                               |              |
| <i>Amonio</i>  | NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>     |              |
| Berilio<br>Magnesio<br>Calcio<br>Estroncio<br>Bario<br>Radio | Be<br>Mg<br>Ca<br>Sr<br>Ba<br>Ra | +2           |
| Cinc<br>Cadmio   | Zn<br>Cd                         |              |

| Elementos   | Símbolos                   | Nº Oxidación       |
|---|----------------------------|--------------------|
| Aluminio<br>Galio<br>Indio                        | Al<br>Ga<br>In             | +3                 |
| Talio<br>Oro                                      | Tl<br>Au                   | +1, +3             |
| Bismuto   | Bi                         | +3, +5             |
| Cobre<br>Mercurio                                 | Cu<br>Hg                   | +1, +2             |
| Hierro<br>Cobalto<br>Níquel                       | Fe<br>Co<br>Ni             | +2, +3             |
| Germanio<br>Estaño<br>Plomo<br>Paladio<br>Platino | Ge<br>Sn<br>Pb<br>Pd<br>Pt | +2, +4             |
| Titanio<br>Zirconio                               | Ti<br>Zr                   | +4                 |
| Vanadio   | V                          | +2, +3, +4, +5     |
| Cromo   | Cr                         | +2, +3, +6         |
| Manganeso   | Mn                         | +2, +3, +4, +6, +7 |

1. Nombra los siguientes compuestos:

Sistemática

Stock



3. Nombra los compuestos:

Sistemática

Tradicional



5. Nombra los compuestos:

Sistemática

Stock



7. Nombra los compuestos:

Sistemática

Stock



2. Formula los compuestos:

Hidruro de bario

Trihidruro de Manganeso

Hidruro de hierro (III)

Hidruro de magnesio

Tetrahidruro de estaño

Hidruro de plomo (II)

Hidruro de cadmio

Hidruro de cobre (II)

Hidruro de aluminio

4. Formula los compuestos:

Yoduro de hidrógeno

Ácido sulfhídrico

Fosfina

Silano

Estibina

Amoníaco

6. Formula los compuestos:

Óxido de manganeso (III)

Óxido de talio (I)

Óxido de plomo (IV)

Óxido de cromo (VI)

Óxido de titanio (IV)

Óxido de rubidio

Óxido de calcio

Óxido de germanio (IV)

Óxido de bario

Óxido de hierro (III)

8. Formula los compuestos:

Óxido de selenio (VI)

Pentaóxido de diantimonio

Trióxido de diboro

Heptaóxido de diyodo

Monóxido de nitrógeno

Dióxido de silicio

Óxido de fósforo (III)

Óxido de telurio (IV)

9. Nombra los compuestos:

| <u>Sistemática</u>       | <u>Stock</u> |
|--------------------------|--------------|
| $\text{BrF}_7$           |              |
| $\text{AsCl}_5$          |              |
| $\text{Sb}_2\text{Se}_3$ |              |
| $\text{As}_2\text{S}_5$  |              |

11. Nombra los compuestos:

| <u>Sistemática</u>       | <u>Stock</u> |
|--------------------------|--------------|
| $\text{Cu}_2\text{S}$    |              |
| $\text{Zn}_3\text{As}_2$ |              |
| $\text{HgBr}_2$          |              |
| $\text{K}_2\text{S}$     |              |
| $\text{BaCl}_2$          |              |
| $\text{SnS}_2$           |              |
| $\text{PtF}_4$           |              |
| $\text{NiSe}$            |              |
| $\text{Al}_4\text{C}_3$  |              |
| $\text{Bi}_2\text{S}_3$  |              |

13. Nombra los compuestos:

| <u>Sistemática</u>       | <u>Stock</u> |
|--------------------------|--------------|
| $\text{Fe}(\text{OH})_3$ |              |
| $\text{Sn}(\text{OH})_4$ |              |
| $\text{KOH}$             |              |
| $\text{Al}(\text{OH})_3$ |              |

15. Nombra los compuestos:

|                              |
|------------------------------|
| $\text{NaNO}_2$              |
| $\text{AgNO}_3$              |
| $\text{Li}_2\text{SO}_3$     |
| $\text{Cs}_2\text{SO}_4$     |
| $\text{Na}_2\text{CO}_3$     |
| $\text{K}_3\text{PO}_4$      |
| $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$   |
| $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$   |
| $\text{MnSO}_3$              |
| $\text{BaSO}_4$              |
| $\text{SrCO}_3$              |
| $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ |
| $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$   |
| $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ |

10. Formula los compuestos:

|                           |
|---------------------------|
| Hexafluoruro de azufre    |
| Pentacloruro de antimonio |
| Trifluoruro de boro       |
| Tetracloruro de teluro    |
| Trisulfuro de difósforo   |

12. Formula los compuestos:

|                            |
|----------------------------|
| Fosfuro de estroncio       |
| Seleniuro de mercurio (II) |
| Yoduro de potasio          |
| Sulfuro de sodio           |
| Cloruro de cromo (III)     |
| Arseniuro de cadmio        |
| Sulfuro de cinc            |
| Arseniuro de hierro (III)  |
| Bromuro de paladio (IV)    |
| Fluoruro de calcio         |
| Yoduro de plomo (II)       |

14. Formula los compuestos:

|                             |
|-----------------------------|
| Hidróxido de manganeso (IV) |
| Hidróxido de calcio         |
| Hidróxido de cobre (I)      |
| Hidróxido de mercurio (II)  |
| Hidróxido de sodio          |

16. Formula los compuestos:

|                        |
|------------------------|
| Nitrito de litio       |
| Nitrito de hierro (II) |
| Nitrato de potasio     |
| Nitrato de plomo (II)  |
| Nitrato de oro (III)   |
| Sulfito de sodio       |
| Sulfito de magnesio    |
| Sulfato de rubidio     |
| Sulfato de calcio      |
| Sulfato de cromo (III) |
| Carbonato de cobre (I) |
| Carbonato de bario     |
| Fosfato de sodio       |
| Fosfato de magnesio    |