



Nomenclatura de las sustancias simples

Sustancias simples son aquellas que están formadas por átomos idénticos.

De manera general se nombran como el elemento químico correspondiente.

En el caso de los no metales que forman sustancias moleculares, se nombran indicando con un prefijo multiplicador el número de átomos que integran la molécula. En algunos casos existen nombres vulgares (no sistemáticos) admitidos (ver tabla).

| Fórmula | Nombre sistemático | Nombre vulgar admitido |
|----------------|--------------------|------------------------|
| Au | oro | |
| Fe | hierro | |
| H ₂ | dihidrógeno | |
| N ₂ | dinitrógeno | |
| O ₂ | dioxígeno | oxígeno |
| O ₃ | trioxígeno | ozono |
| S ₈ | octaazufre | |

Nomenclatura de iones monoatómicos

Los iones monoatómicos son átomos con carga.

Los cationes se nombran con el nombre del elemento químico correspondiente y el número de carga entre paréntesis (no se deja espacio entre el nombre y el paréntesis).

Los aniones se nombran con la terminación **-uro** y, a continuación, el número de carga entre paréntesis.

| Fórmula | Nombre sistemático | Nombre admitido |
|------------------------------|--------------------|-----------------|
| Na ⁺ | sodio(1+) | |
| Fe ³⁺ | hierro(3+) | |
| Ag ⁺ | plata(1+) | |
| Ca ²⁺ | calcio(2+) | |
| Cl ⁻ | cloruro (1-) | cloruro |
| S ²⁻ | sulfuro(2-) | sulfuro |
| H ⁻ | hidruro(1-) | hidruro |
| O ₂ ²⁻ | dióxido(2-) | peróxido |