

ANIONES

Monoatómicos

REGLA:
raíz seguida de sufijo **-uro**.

EJEMPLOS:

H⁻ ion **hidruro**
Cl⁻ ion **cloruro**
S²⁻ ion **sufuro**
N³⁻ ion **nitruro**
C⁴⁻ ion **carburo**

Oxoaniones

REGLA:
NOMENCLATURA NUEVA:
raíz seguida de sufijo **-ato**, el número de oxidación se indica con un número romano.

EJEMPLOS:

ClO⁻ ion **clorato** (I)
ClO₂⁻ ion **clorato** (III)
ClO₃⁻ ion **clorato** (V)
ClO₄⁻ ion **clorato** (VII)

NOMENCLATURA VIEJA:

En la mayoría de los casos sólo existen dos estado de oxidación posibles. En ese caso, el nombre del anión se forma con la raíz seguida del sufijo

- **ito** para el **menor** estado de oxidación
- **ato** para el **mayor** estado de oxidación

EJEMPLOS:

SO₃²⁻ ion **sulfito**
SO₄²⁻ ion **sulfato**

Los halógenos pueden tener 4 estados de oxidación. Los nombres de los aniones es ordenado de menor a mayor estado de oxidación:

- **hipo-** **-ito**
- **-ito**
- **-ato**
- **per-** **-ato**

EJEMPLOS:

ClO⁻ ion **hipoclorito**
ClO₂⁻ ion **clorito**
ClO₃⁻ ion **clorato**
ClO₄⁻ ion **perclorato**

Oxoaniones con Hidrógeno

REGLA:
NOMENCLATURA NUEVA:
al nombre del oxoanión se le **antepone** (...)-hidrógeno donde el prefijo (...) indica la cantidad de átomos de hidrógeno que hay en cada oxoanión.

EJEMPLOS:

PO₄³⁻ ion **fosfato** (V)
HPO₄²⁻ ion **hidrógeno** fosfato (V)
H₂PO₄⁻ ion **dihidrógeno** fosfato (V)

NOMENCLATURA VIEJA:

La diferencia con la nomenclatura moderna es que se usaba la palabra **ácido** (en lugar de hidrógeno) y se la colocaba luego del nombre el anión.

EJEMPLOS:

PO₄³⁻ ion **fosfato**
HPO₄²⁻ ion **fosfato ácido**
H₂PO₄⁻ ion **fosfato diácido**

Otros y excepciones

En la nomenclatura vieja, el nombre de algunos aniones no sigue ninguna regla.

EJEMPLOS:

O₂⁻ ion **óxido**
OH⁻ ion **oxhidrilo**
CN⁻ ion **cianuro**
CNO⁻ ion **cianato**
SCN⁻ ion **tiocianato**
O₂²⁻ ion **peróxido**
O₂⁻ ion **superperóxido**
MnO₄²⁻ ion **manganato**
MnO₄⁻ ion **permanganato**
CrO₄²⁻ ion **cromato**
Cr₂O₇²⁻ ion **dicromato**