Texto

Descripción generada automáticamente**Curso:** 1° medio.

**Asignatura:** Química.

**Profesor:** Pablo Ramírez.

**MATERIAL DE APOYO PARA NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGÁNICOS**

**Tabla 1.** Cationes más comunes.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Símbolo** | **Nombre** | **Símbolo** | **Nombre** |
| H+ | Hidrógeno | Au+ | Oro (I) o Auroso |
| Li+ | Litio | Au2+ | Oro (III) o Áurico |
| Na+ | Sodio | Fe2+ | Hierro (II) o Ferroso |
| K+ | Potasio | Fe3+ | Hierro (III) o Férrico |
| Ca2+ | Calcio | Ni2+ | Níquel (II) o Niqueloso |
| Mg2+ | Magnesio | Ni3+ | Níquel (III) o Niquélico |
| Zn2+ | Zinc | Co2+ | Cobalto (II) o Cobaltoso |
| Ba2+ | Bario | Co3+ | Cobalto (III) o Cobáltico |
| Ag+ | Plata | Sn2+ | Estaño (II) o Estañoso |
| Sr2+ | Estroncio | Sn3+ | Estaño (III) o Estáñico |
| Al3+ | Aluminio | Pb2+ | Plomo (II) o Plumboso |
| NH4+ | Amonio | Pb4+ | Plomo (IV) o Plúmbico |
| Cu+ | Cobre (I) o Cuproso | Pt2+ | Platino (II) o Platinoso |
| Cu2+ | Cobre (II) o Cúprico | Pt4+ | Platino (IV) o Platínico |
| Hg+ | Mercurio (I) o Mercusioso | Pd2+ | Paladio (II) o Paladioso |
| Hg2+ | Mercurio (II) o Mercúrico | Pd4+ | Paladio (IV) o Paládico |

**Tabla 2.** Aniones monoatómicos más comunes.

|  |  |
| --- | --- |
| **Símbolo** | **Nombre** |
| F- | Fluoruro |
| Cl- | Cloruro |
| Br- | Bromuro |
| I- | Ioduro |
| S2- | Sulfuro |
| O2- | Oxígeno |

**Tabla 3.** Aniones poliatómicos más comunes.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Símbolo** | **Nombre** | **Símbolo** | **Nombre** |
| CO3 -2 | Carbonato | SO4 -2 | Sulfato |
| HCO3 -1 | Bicarbonato | SO3 -2 | Sulfito |
| ClO3 -1 | Clorato | NO3 -1 | Nitrato |
| Cr2O7 -2 | Dicromato | NO2 -1 | Nitrito |
| CrO4 -2 | Cromato | SCN -1 | Tiocianato |
| PO4 -3 | Fosfato | MnO4 -1 | Permanganato |

**Tabla 4.** Elementos más comunes y sus valencias (número de oxidación).

