|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| DOCENTE | MONICA BIBIANA CARDENAS ALVARADO | | |
| ESTUDIANTE |  | | |
| CURSO | 1003 | FECHA ENTREGA | 23 DE MARZO |

**TEMA: NOMENCLATURA QUIMICA INORGANICA**

CORREO DOCENTE:

[mbcardenas@educacionbogota.edu.co](mailto:mbcardenas@educacionbogota.edu.co)

Como apoyo a la realización de las actividades programadas, a la explicación de los temas y a la realización y evaluación de las actividades, debes seguir las indicaciones para inscribirte y poder acceder a algunas actividades de apoyo que te permitirán comprender mejor los temas e ir acumulando puntos de nota por realizar las actividades propuestas allí, siempre que estas correspondan a los temas propuestos en química e incluso en otras de las ciencias naturales, en general las actividades que realices tendrás puntos.



**CODIGO DE LA CLASE: YHGYPZ26**

A continuación, encontraras una guía de información sobre el tema, y parte de la actividad, lo demás lo realizas en la plataforma de khanacademy, también te puedes apoyar con otras fuentes.

GENERALIDADES DE LA NOMENCLATURA QUIMICA.

**Nomenclatura sistemática, con prefijos / atomicidad**[[editar](https://es.wikipedia.org/w/index.php?title=Nomenclatura_qu%C3%ADmica_de_los_compuestos_inorg%C3%A1nicos&action=edit&section=2)]

También llamada nomenclatura por atomicidad ,**[estequiométrica](https://es.wikipedia.org/wiki/Estequiometr%C3%ADa" \o "Estequiometría)** o de [IUPAC](https://es.wikipedia.org/wiki/Uni%C3%B3n_Internacional_de_Qu%C3%ADmica_Pura_y_Aplicada). Se basa en nombrar a las sustancias usando [prefijos](https://es.wikipedia.org/wiki/Prefijo) numéricos griegos que indican la [atomicidad](https://es.wikipedia.org/wiki/%C3%81tomo) de cada uno de los [elementos](https://es.wikipedia.org/wiki/Elemento_qu%C3%ADmico) presentes en cada [molécula](https://es.wikipedia.org/wiki/Mol%C3%A9cula). La atomicidad indica el número de átomos de un mismo elemento en una molécula, como por ejemplo el agua con fórmula H2O, que significa que hay un átomo de oxígeno y dos átomos de hidrógeno presentes en cada molécula de este compuesto, aunque de manera más práctica, la atomicidad en una fórmula química también se refiere a la proporción de cada elemento en una cantidad determinada de sustancia.[2](https://es.wikipedia.org/wiki/Nomenclatura_qu%C3%ADmica_de_los_compuestos_inorg%C3%A1nicos#cite_note-:0-2)​ En este estudio sobre nomenclatura química es más conveniente considerar a la atomicidad como el número de átomos de un elemento en una sola molécula.

La manera precisa de nombrar estos compuestos es: **prefijo-nombre genérico + prefijo-nombre específico**

Los prefijos son palabras que anteponen al prefijo nombre del compuesto y representan el número de átomos que hay en la [molécula](https://es.wikipedia.org/wiki/Mol%C3%A9cula) del [elemento](https://es.wikipedia.org/wiki/Elemento_qu%C3%ADmico). Existen diferentes prefijos los cuales provienen del griego y a continuación se presenta el número de átomos al que hace referencia el prefijo.[2](https://es.wikipedia.org/wiki/Nomenclatura_qu%C3%ADmica_de_los_compuestos_inorg%C3%A1nicos#cite_note-:0-2)​

(Generalmente solo se utiliza hasta el prefijo *hepta-*)

|  |  |
| --- | --- |
| Prefijos griegos | Número de átomos |
| mono- | 1 |
| di- | 2 |
| tri- | 3 |
| tetra- | 4 |
| penta- | 5 |
| hexa- | 6 |
| hepta- | 7 |
| octa- | 8 |
| nona- | 9 |
| deca- | 10 |

El prefijo *mono-* normalmente se elude salvo que haya posibilidad de confusión.

Por ejemplo, CrBr3: tribromuro de cromo; CO: monóxido de carbono

En casos en los que en vez de átomos se trate de grupos de átomos como compuestos tales como sales dobles y triples, oxisales y similares, se pueden emplear los prefijos bis-, tris-, tetraquis, pentaquis, hexaquis, etc.

**Por ejemplo la fluorapatita Ca5F (PO4)3 : fluoruro tris(fosfato) de calcio**, ya que si se usara el término trifosfato se estaría hablando del anión trifosfato [P3O10]5-, en cuyo caso sería:

**Ca5F (P3O10)3**

REVISA LOS VIDEOS PARA SOLUCIONAR LA ACTIVIDAD.

<https://www.youtube.com/watch?v=xQtHAVyG7EQ>

<https://www.youtube.com/watch?v=xQtHAVyG7EQ>

**ASIGNA LOS NOMBRES A CADA COMPUESTO:**

Asigna los estados de oxidación y posibles nombres para los compuestos, (RECUERDA QUE LA SUMA DE LOS ESTADOS DE OXIDACIÓN DEL COMPUESTO DEBE SER IGUAL A CERO):

|  |  |
| --- | --- |
| COMPUESTO | NOMBRE |
| Na2O |  |
| 2. K2O |  |
| Cu2O |  |
| CaO |  |
| CuO |  |
| FeO |  |
| PbO |  |
| Li20. |  |
| Al2O3. |  |
| NaO. |  |
| AgO2. |  |
| CaO. |  |
| BaO. |  |
| MgO |  |
| KO |  |
| Ni2O3. |  |
| FeO |  |
| SnO2 |  |
| PbO |  |
| PbO2 |  |