|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| DOCENTE | MONICA BIBIANA CARDENAS ALVARADO | | |
| ESTUDIANTE |  | | |
| CURSO | 1003 | FECHA ENTREGA | 27 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**

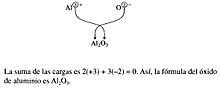
A continuación, encontraras una guía de información sobre el tema, y parte de la actividad, lo demás lo realizas en la plataforma de khanacademy, también te puedes apoyar con otras fuentes.

**Nomenclatura stock con números romanos**[[editar](https://es.wikipedia.org/w/index.php?title=Nomenclatura_qu%C3%ADmica_de_los_compuestos_inorg%C3%A1nicos&action=edit&section=3)]

Este sistema de nomenclatura se basa en nombrar a los [compuestos](https://es.wikipedia.org/wiki/Compuesto) escribiendo al final del nombre con [números romanos](https://es.wikipedia.org/wiki/N%C3%BAmeros_romanos), el [estado de oxidación](https://es.wikipedia.org/wiki/Estado_de_oxidaci%C3%B3n) del elemento con “nombre específico”. Si solamente tiene un estado de oxidación, éste no se escribe.

La [valencia](https://es.wikipedia.org/wiki/Valencia_(qu%C3%ADmica)) (o mejor dicho el [estado de oxidación](https://es.wikipedia.org/wiki/N%C3%BAmero_de_oxidaci%C3%B3n)) es la que indica el número de [electrones](https://es.wikipedia.org/wiki/Electrones) que un átomo pone en juego en un [enlace químico](https://es.wikipedia.org/wiki/Enlace_qu%C3%ADmico); un número positivo cuando tiende a ceder los electrones, y un número negativo cuando tiende a ganar electrones. De forma general, bajo este sistema de nomenclatura, los compuestos se nombran de esta manera: **nombre genérico + "de" + nombre del elemento específico + el estado de oxidación**.

Normalmente, a menos que se haya simplificado la fórmula, la [valencia](https://es.wikipedia.org/wiki/Valencia_qu%C3%ADmica) no puede verse en el subíndice del otro elemento (en compuestos binarios y ternarios). Los números de valencia normalmente se colocan como superíndices del átomo (elemento) en una fórmula molecular.

[](https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Alternacia_de_los_estados_de_oxidacion_con_los_sub_indices_estequiometricos.jpg)

Alternancia de valencias.

**Ejemplo: Fe2S3, Fe2+3S3-2, sulfuro de hierro (III)**

**Ejemplo: SO3, S+6O3-2, óxido de azufre (VI)**

**ASIGNA LOS NOMBRES A CADA COMPUESTO EN NOMENCLATURA STOCK:**

Entre las excepciones a las reglas de anhídridos para la nomenclatura tradicional están los óxidos de nitrógeno y óxidos de fósforo. Estos compuestos se nombran así:

* **N21O-2**
* **N2O-2**
* **N23O3-2**
* **N24O4-2**
* **N4O2-2**
* **N25O5-2**
* **P23O3-2**
* **P4O2-2**
* **P25O5-2**

Asigna los estados de oxidación para los compuestos y su nombre en nomenclatura stock.   
1. Na2O 2. K2O   
3. Cu2O 4. CaO   
5. CuO 6. FeO   
7. PbO 8. Li20.  
9. Al2O3. 10. NaO.  
11 AgO2. 12. CaO.  
13. BaO. 14. MgO  
15. KO 16. Ni2O3.  
17. FeO 18. SnO2  
19. PbO 20. PbO2

APOYARSES CON LOS VIDEOS

<https://www.youtube.com/watch?v=_lnB2Pr2yDw>

<https://www.youtube.com/watch?v=H_Wwgpuw0w8>