

TIPOS DE SISTEMAS DE NOMBRE EN QUÍMICA

1. SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO (NOMENCLATURA SISTEMÁTICA): ESTE ENFOQUE EMPLEA PREFIJOS NUMÉRICOS EN GRIEGO PARA INDICAR LA CANTIDAD EXACTA DE ÁTOMOS DE CADA ELEMENTO EN UNA MOLÉCULA O COMPUESTO.
2. SISTEMA DE STOCK: EN ESTE SISTEMA, EL NOMBRE DE UN COMPUESTO SE FORMA AÑADIENDO NÚMEROS ROMANOS ENTRE PARÉNTESIS, LOS CUALES INDICAN EL NÚMERO DE OXIDACIÓN DEL ELEMENTO METÁLICO PRESENTE EN LA FÓRMULA.
3. NOMENCLATURA CLÁSICA (TRADICIONAL O FUNCIONAL): UTILIZA UNA COMBINACIÓN DE PREFIJOS Y SUFIJOS PARA SEÑALAR EL ESTADO DE OXIDACIÓN DEL ELEMENTO PRINCIPAL EN UN COMPUESTO.

EJEMPLOS COMUNES:

- CO: MONÓXIDO DE CARBONO (SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO) - ÓXIDO DE CARBONO (SISTEMA TRADICIONAL)
- CO₂: DIÓXIDO DE CARBONO (SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO) - ANHÍDRIDO CARBÓNICO (SISTEMA TRADICIONAL)
- SO₂: DIÓXIDO DE AZUFRE (SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO) - ANHÍDRIDO SULFUROSO (SISTEMA TRADICIONAL)
- SO₃: TRIÓXIDO DE AZUFRE (SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO) - ANHÍDRIDO SULFÚRICO (SISTEMA TRADICIONAL)
- P₂O₅: PENTÓXIDO DE DIFÓSFORO (SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO) - ANHÍDRIDO FOSFÓRICO (SISTEMA TRADICIONAL)
- N₂O₅: PENTÓXIDO DE DINITRÓGENO (SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO) - ANHÍDRIDO NÍTRICO (SISTEMA TRADICIONAL)
- FEO: MONÓXIDO DE HIERRO (SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO) - ÓXIDO DE HIERRO (II) (SISTEMA DE STOCK)
- FE₂O₃: TRIÓXIDO DE DIHIERRO (SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO) - ÓXIDO DE HIERRO (III) (SISTEMA DE STOCK)
- CU₂O: MONÓXIDO DE DICOBRE (SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO) - ÓXIDO DE COBRE (I) (SISTEMA DE STOCK)
- CUO: MONÓXIDO DE COBRE (SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO) - ÓXIDO DE COBRE (II) (SISTEMA DE STOCK)

PREGUNTAS Y RESPUESTAS:

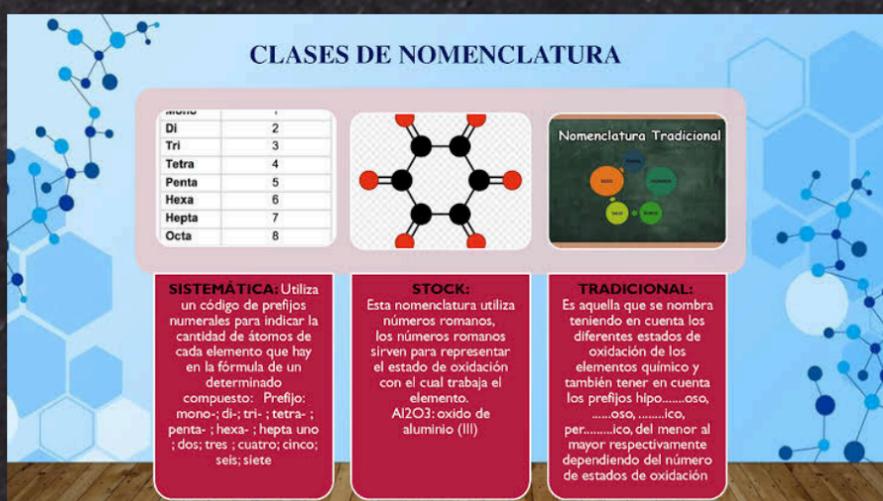
¿POR QUÉ ES RELEVANTE CONTAR CON DIFERENTES SISTEMAS DE NOMENCLATURA?

LA EXISTENCIA DE DISTINTOS SISTEMAS DE NOMENCLATURA QUÍMICA PERMITE ABORDAR LA INFORMACIÓN SOBRE LOS COMPUESTOS DESDE VARIAS PERSPECTIVAS, FACILITANDO LA COMPRESIÓN Y EL INTERCAMBIO DE DATOS ENTRE CIENTÍFICOS Y PROFESIONALES DE DIFERENTES ÁREAS.

¿QUÉ FACTORES INFLUYEN EN LA ELECCIÓN DEL MÉTODO DE SÍNTESIS DE UN COMPUESTO INORGÁNICO?

LA SELECCIÓN DEL PROCESO PARA OBTENER UN COMPUESTO INORGÁNICO DEPENDE DE DIVERSOS ASPECTOS, ENTRE LOS CUALES SE DESTACAN:

- DISPONIBILIDAD DE REACTIVOS
- CONDICIONES DE REACCIÓN
- RENDIMIENTO Y PUREZA DEL PRODUCTO
- IMPACTO AMBIENTAL
- COSTOS Y SEGURIDAD
- ESTABILIDAD DEL PROCESO



CLASES DE NOMENCLATURA

Di	2
Tri	3
Tetra	4
Penta	5
Hexa	6
Hepta	7
Octa	8

SISTEMÁTICA: Utiliza un código de prefijos numerales para indicar la cantidad de átomos de cada elemento que hay en la fórmula de un determinado compuesto: Prefijo: mono-; di-; tri-; tetra-; penta-; hexa-; hepta uno; dos; tres; cuatro; cinco; seis; siete

STOCK: Esta nomenclatura utiliza números romanos, los números romanos sirven para representar el estado de oxidación con el cual trabaja el elemento. Al₂O₃: óxido de aluminio (III)

TRADICIONAL: Es aquella que se nombra teniendo en cuenta los diferentes estados de oxidación de los elementos químicos y también tener en cuenta los prefijos hipo-oso, -oso, -ico, per-ico, del menor al mayor respectivamente dependiendo del número de estados de oxidación

[HTTPS://WWW.QB.UNAM.MX](https://www.qb.unam.mx)

[HTTPS://ES.KHANACADEMY.ORG](https://es.khanacademy.org)