



Mi Universidad

NOMBRE: Lucero Inés Becerril Rojas

MATERIA: química

LICENCIATURA : tec. En enfermería

TEMA: SUPERNOTA

Nomenclatura sistemática: es aquella que consiste en nombrar a las sustancias usando prefijos numéricos griegos que indican la atomicidad de cada uno de los elementos presentes en cada molécula un ejemplo seria:

- Cl_2O monóxido de dicloro
- FeO monóxido de hierro
- BeCl_3 tricloruro de berilio
- Fe_2O_3 trióxido de dihierro
- CO_2 monóxido de carbono
- SO_3 trióxido de azufre
- NO monóxido de nitrógeno
- P_2O_5 pentóxido de difosforo
- Au_2O monóxido de dioro
- NiO monóxido de níquel

Nomenclatura stock

Es aquella que se utiliza para nombrar compuestos binarios en este sistema el nombre de un compuesto incluye la valencia de los átomos que lo forman expresada en números romanos

1. Óxido de hierro (II)
2. Óxido de azufre(IV)
3. Hidróxido de hierro (III)
4. Hidruro de arsénico (III)
5. Óxido de hierro (III)
6. Óxido de nitrógeno (IV)
7. Óxido de cloro (IV)
8. Óxido de cromo (VI)
9. Óxido de plomo (IV)
10. Óxido de dimero de cloro (VI)

Nomenclatura tradicional

Son compuestos binarios formados por la combinación de cualquier elemento y el oxígeno

Ejemplo:

1. Óxido ferroso
2. Hidruro cálcico
3. Sulfuro sódico
4. Arsina
5. Hidruro de sodio
6. Hidruro de calcio
7. Hidruro mercurioso
8. Hidruro ferroso
9. Óxido de boro
10. Óxido de aluminio

1 ¿Por qué es importante tener diferentes sistemas de nomenclatura?

Porque permite nombrar, organizar y clasificar los compuestos químicos de manera que se pueda identificar el tipo de elementos que los componen y las reacciones químicas que pueden tener

¿Qué criterios se consideran para elegir el método de obtención de un compuesto inorgánico?

Sustancias químicas que no contienen o no poseen enlaces de carbono-hidrogeno están formados principalmente formados por elementos distintos del carbono