

PROPÓSITO:

Queridos estudiantes, al finalizar esta unidad estarás en la capacidad de escribir y nombrar compuestos químicos inorgánicos, así como relacionarlos con su uso en la vida diaria.

MOTIVACIÓN:

Explora el siguiente link y escribe 10 cosas que no sabías y te parecieron interesantes:

[INTRODUCCION A LA QUIMICA INORGANICA: VIDEO](#)

Funciones químicas inorgánicas

Compuestos oxigenados

METAL

+ Oxígeno

ÓXIDO BÁSICO

+ Agua

HIDRÓXIDO (BASE)

NO METAL

+ Oxígeno

ÓXIDO ÁCIDO

+ Agua

ÁCIDO OXÁCIDO

Fórmula general de los ácidos oxácidos

$$H_2O + Nm_2 O_x = H_a Nm_b O_c$$

}

H = hidrógeno

Nm = no metal

O = oxígeno

Ácido Sulfúrico

$$H_2SO_4$$

↓

Azufre = No metal

Nomenclatura tradicional para óxidos, hidróxidos y oxácidos

Número de oxidación	Tradicional	STOCK o IUPAC
1 y 2	Hipo ___ oso	Elemento (metal o no metal) con número de oxidación en números romanos.
3 y 4	___ oso	
5 y 6	___ ico	
7	Per ___ ico	

EXPLICACIÓN:

Explora la siguiente página de formulación química inorgánica: [PAGINA DE FORMULACION DE QUIMICA INORGANICA](#)



Ministerio de Educación, Cultura y Deporte, 2010 

física y química

Nomenclatura y formulación inorgánica

Antes de empezar | **Contenidos** | Ejercicios | Autoevaluación | Para enviar al tutor | Para saber más

Objetivos

En esta quincena aprenderás a:

- Formular compuestos inorgánicos sencillos, tanto binarios, ternarios y cuaternarios, según las normas de la IUPAC.
- Nombrar compuestos inorgánicos sencillos, tanto binarios, ternarios y cuaternarios, según las normas de la IUPAC.
- Distinguir entre aniones, cationes y moléculas.
- Diferenciar valencia de número de oxidación
- Conocer los orígenes de la formulación así como su regulación por parte de la IUPAC.



Recuerda

No olvides repasar la quincena anterior y

stop

Los contenidos de esta unidad proceden del proyecto EDAD y están bajo una licencia de Creative Commons si no se indica lo contrario.



EXPLICACION 1: INTRODUCCION: ESCRIBE LA DIFERENCIA ENTRE NUMERO DE OXIDACION Y VALENCIA

EXPLICACION 2: ANIONES: EXPLICA QUE ES UN ANION Y ESCRIBE 3 EJEMPLOS

EXPLICACION 3: CATIONES: EXPLICA QUE ES UN CATION Y MENSIONA LOS EJEMPLOS

EXPLICACION 4: COMPUESTOS BINARIOS:

a) ESCRIBE 5 OXIDOS: FORMULA QUIMICA Y NOMBRE

b) ESCRIBE 5 PEROXIDOS: FORMULA QUIMICA Y NOMBRE

c) ESCRIBE 5 HIDRUROS: FORMULA QUIMICA Y NOMBRE

d) ESCRIBE 5 SALES BINARIAS: FORMULA QUIMICA Y NOMBRE

EXPLICACION 5 COMPUESTOS TERNARIOS:

a) ESCRIBE 5 HIDROXIDOS: FORMULA QUIMICA Y NOMBRE

b) ESCRIBE 5 OXACIDOS: FORMULA QUIMICA Y NOMBRE

c) ESCRIBE 5 OXISALES: FORMULA QUIMICA Y NOMBRE

EXPLICACION 6: COMPUESTOS CUATERNARIOS:

a) ESCRIBE 5 SALES ACIDAS: FORMULA QUIMICA Y NOMBRE

b) ESCRIBE 5 SALES BASICAS: FORMULA QUIMICA Y NOMBRE

EJERCICIOS:

1) ENTRA AL MENU "EJERCICIOS" Y DESARROLLA LOS 7 EJERCICIOS QUE APARECEN EN ESTA PAGINA .

2) ENTRA AL MENU "AUTOEVALUACION" Y DESARROLLA LOS 10 EJERCICIOS QUE ALLI APARECEN.

EVALUACIÓN:

EXPLORA Y ESTUDIA LA SIGUIENTE PAGINA: [PAGINA ESPECIALIZADA EN EJERCICIOS DE FORMULACION INORGANICA.](#)

Ingresa el menú "EJERCICIOS" y realiza todos lo que allí aparecen.

BIBLIOGRAFÍA:

<http://recursostic.educacion.es/secundaria/edad/3e...>

<http://recursostic.educacion.es/secundaria/edad/in...> Pagina principal "cidead"

<http://recursostic.educacion.es/secundaria/edad/4e...> Pagina principal "Cidead Física y Química"

<https://es.educaplay.com/recursos-educativos/34651...> Mapa interactivo Pdf de formulación química

<http://agrega.juntadeandalucia.es/repositorio/1702...> Actividades interactivas de nomenclatura

formulación química https://www.alonsoformula.com/inorganica/formulas_... Ejercicios formulación química.