

GUÍA DE TRABAJO EN CLASES

Clasificando Óxidos, Hidróxidos, Ácidos, Hidruros y Sales

Introducción:

La nomenclatura corresponde a las reglas acordadas por los científicos para nombrar de modo inequívoco los diferentes compuestos.

Las diversas nomenclaturas coexisten y es necesario conocerlas para sin importar la que se aplique, podamos reconocer el tipo de compuesto al que hace mención.

Instrucciones generales:

PRIMERA PARTE

Para abordar los tres tipos de nomenclatura más comunes, el curso se divide en nueve grupos, correspondiéndole investigar sobre la misma nomenclatura a tres de ellos.

Cada grupo resume las características principales de la nomenclatura asignada: Stock, Tradicional o IUPAC.

Al término de la investigación se reagrupan 3 de los grupos, de tal forma que tengan la información de los tres tipos de nomenclatura.

Por último, los grupos finales se dedican a completar el siguiente cuadro comparativo de las diferentes nomenclaturas.

TIPO de COMPUESTO	Ejemplo	N. Stock	N. IUPAC	N. Tradicional
Sal común	NaCl	Cloruro de sodio (I)	Monocloruro de sodio	Cloruro sódico
Óxido metálico				
Óxido no metálico				
Hidrócido				
Hidruro metálico				
Hidruro no metálico				
Sales binarias				
Hidróxido				
Oxiácido				
Oxisal				

SEGUNDA PARTE

Presentar y exponer ante el curso la información obtenida a través de un afiche, poster u otra herramienta expositiva de un ejemplo de óxido, hidróxido, ácido, hidruro o sal que sea utilizada por los organismos como material indispensable para su vida.

El material a exponer debe incluir:

- ✓ La reacción química de formación
- ✓ La estructura de Lewis del compuesto
- ✓ El o los nombres que recibe de acuerdo a las diferentes nomenclaturas
- ✓ Las propiedades físicas y químicas más relevantes.
- ✓ La función que cumple en el organismo.