

Locura

Nomenclatura Química: es el conjunto de reglas q permite colorarle el nombre a los compuestos.

Formula Química: se puede definir la formula quimica como la encargada de regular las conversiones a emplear en la utilizacion de formula quimicas. **Ejemplo:** asi, una molecula descrita por la formula H_2SO_4 posee dos atomos, un atomo de azufre y cuatro atomo de oxigeno. **Formula**

Molecular: es la q indica el numero y el tipo de atomo contenido en una molecula. **Formula**

Empirica: es la forma que representa la relacion mas simple en que se encuentran los atomos de los elementos en un compuesto. **Valencia:** es el numero que representa la capacidad de un atomo

oradical individual para combinarse con otros atomos o radicales. **Ejemplo:** hidrogeno, H su

configuracion electronica es: $1s^1$. tiene un solo electron. **Simbolo Quimicos:** son los distintos

signos arrevados q se utilizan para identificar los elementos. **Oxidos:** son compuestos binarios del oxigeno con otro elemento (metal o no metal). **Clasificacion:** *oxidos acidos y *oxidos basicos.

Sales: son sustancia que resultan del reemplazo parcial o total de hidrogeno de los acidos por

metales. **Clasificacion:** *sales aloideas y * sales oxisales. **Peroxidos:** son compuestos Quimicos que

tienen dos atomos de oxigeno con hidrogeno. **Tabla Periodica:** La tabla periódica de los elementos

clasifica, organiza y distribuye los distintos **elementos químicos**

[<about://wiki/Elemento_qu%C3%ADmico>](about://wiki/Elemento_qu%C3%ADmico), conforme a sus propiedades y características.

dsjnbjkfbjngjkrkxdfhxgtu7uygt