

Estados de oxidación

Linda Mariana Rojas

Estado de Oxidación

En química, el estado de oxidación es un indicador del grado de oxidación de un átomo que forma parte de un compuesto u otra especie química. Formalmente, es la carga eléctrica hipotética que el átomo tendría si todos sus enlaces con elementos distintos fueran 100% iónicos.

- Datos de los videos:

- Existen 7 estructuras electrónicas que son más estables que otras.
- El edo de un elemento no necesariamente debe coincidir con la valencia de un elemento.
- Los metales del grupo 1 tienen EO igual a +1.
- Los metales del grupo 2 tienen EO igual a +2.
- Estados de oxidación es igual a 0 para una molécula.

- Estados de oxidación es igual a la carga de el ión (iones poliatómicos)
- En elementos libres es igual a 0
- En iones monoatómicos es igual a la carga de el ión
- En el oxígeno es igual a -2 (salvo en los peróxidos -1)
- En el hidrógeno es igual a +1 (salvo en hidruros metálicos -1)
- Los metales tienen estados de oxidación positivo.

