

ENLACES

Enlace químico

Fuerza que mantiene unidos a los electrones de 1 o + átomos.

Enlace iónico

EN > 1,4

Enlace covalente

EN < 1,4

Determinar átomo central

En compuestos orgánicos	En otros compuestos	Prioridad de átomos centrales
C	Elemento - EN	

C

Elemento - EN

El oxígeno es átomo central en:

H₂O

Peróxidos

Éteres

Moléculas simétricas

Nunca son átomo central

Hidrógeno

Au (plata)

Grupo I

Determinar del # total de enlaces del compuesto.

$2H + 8A - etv$

2

H -> # de hidrógenos

A -> # de átomos diferentes al hidrógeno

etv -> # de electrones de valencia

Establecer la carga formal

$Cf = Cov - CovN$

Cov -> #s de enlaces alrededor del elemento

CovN -> # de electrones que faltan para ser GN



By Sofia610

cheatography.com/sofia610/

Not published yet.

Last updated 23rd October, 2016.

Page 1 of 1.

Sponsored by **Readability-Score.com**

Measure your website readability!

<https://readability-score.com>