

Objetivo

Propósito comprender, que es la química inorgánica y las diferencias entre función química y grupo funcional

Química inorgánica

Es la ciencia que estudia el comportamiento de la materia en el universo y también de los compuestos

Función química (inorgánicas) y grupo funcional

- Óxidos: grupo funcional Oxígeno (O)
- Ácidos: grupo funcional Hidrógeno (H)
- Hidróxidos: grupo funcional (OH)
- Sales: grupo funcional: catión y anión

Óxidos

CO₂
K₂O
Fe₂O₃
Al₂O₃
CaO

Oxígeno: O

Ácidos

HCl
H₂SO₄
HNO₃
HBr

Hidrógeno: H

Sales

NaCl
MgCO₃
KCl
AuPO₃

catión-anión

Hidróxidos

Al(OH)₃
NaOH
Ca(OH)₂
CuOH
Cu(OH)₂

Gr. Hidroxilo
OH

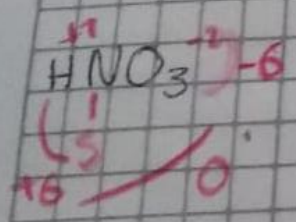
Estado de Oxidación o Valencia

Es la cantidad de electrones que tienden a perder o ganar un átomo en una reacción química con otros átomos, para poder adquirir estabilidad química.

(O) Siempre trabaja con (-2)

Siempre trabaja con (H)

(OH) Siempre trabaja con (-1)



1 Establecer el estado de oxidación de las siguientes sustancias.

- a HNO_3
- b H_2SO_4
- c NO_2
- d N_2O_5
- e Cl_2O_3
- f Cl_2O_7
- g Fe_2O_3

HNO_3 +1 +5 -6 = 0	NO_2 +4 -2 = 0	Cl_2O_3 +3 +3 -6 = 0	Fe_2O_3 +3 +3 -6 = 0
H_2SO_4 +1 +6 -8 = 0	N_2O_5 +5 +5 -10 = 0	Cl_2O_7 +7 +7 -14 = 0	