ELKIN FABIAN DAZA QUIMICA CICLO:5

Escribe en cada compuesto dado la información correspondiente a cada átomo:

CaS Cl2 03 H2S04 HF

Nombre, notación espectral, numero de valencia (ubicando los electrones) número de oxidación.

Cl2O3 / óxido de cloro (III)

Nomenclatura sistemática: trióxido de dicloro

Nomenclatura stock: óxido de cloro (III)

Nomenclatura tradicional: anhídrido cloroso

Tipo de compuesto: anhídrido (no metal + oxígeno)

H2S04 HF

Ácido sulfúrico y sulfato de sodio

Fórmula: CaS

Masa molar: 72,143 g/mol

Otros nombres: Monosulfuro de calcio; Cal sulfurado; Oldhamita

Óxido de calcio: Sulfuro de magnesio

Solubilidad en agua: ligeramente soluble

Solubilidad: insoluble en alcohol; reacciona con ácido

ACTIVIDAD 1: colocar los números de oxidación a los siguientes átomos los cuales formar los compuestos que a continuación aparecen y deben equilibrar las cargas:

Ag: Plata 47

Si: silicio 14

0: oxigeno 8

Ga:galio 31

I : yudo 53

K:potasio 19

Se:selenio 34