SUSTANCIAS PURAS

Conservación de la masa(Lavoisier)
Proporciones definidas(Proust)
Proporciones Múltiples(Dalton)

LEYES PONDERALES

se descomponen por medios químicos

relaciones atómicas

VALENCIAS

FÓRMULAS

COMPUESTOS

SIMPLES

no se descomponen por métodos químicos

ELEMENTOS

iniciales del nombre latino

SÍMBOLOS

bollo de pasas

BINARIOS

TERNARIOS

CUATERNARIOS

ÓXIDOS

HIDRUROS

HIDRÁCIDOS

SALES

ÁCIDOS

HIDRÓXIDOS

SALES

sales básicas

sales ácidas

sales neutras

Teorías atómicas primitivas: El átomo griego

KELVIN THOMSON

PERRIN, RUTHERFORD

BOHR

MODELOS CLÁSICOS PLANETARIOS

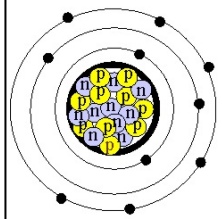
ÁTOMOS

METALES

propiedades diferenciantes

NO METALES

SISTEMA PERIÓDICO



NÚCLEO

ELECTRONES

CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

valencia iónica

PROPIEDADES PERIÓDICAS

propiedades

UNIÓN ENTRE ÁTOMOS

IÓNICOS

NaCl
CaO

ENLACE IÓNICO

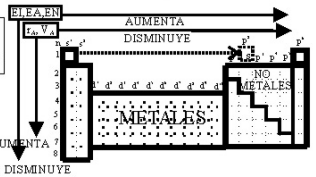
solubilidad en agua pF,pEb > conductividad en disolución, color

Z=p=e

NÚMERO ATÓMICO

NEUTRONES

PROTONES



MOLÉCULA DISCRETAS

AGREGADOS

MOLECULARES

ENLACE MOLECULAR

solubilidad variable pF,pE< no conductores

A=n+p

NÚMERO MÁSICO

ISÓTOPO

ATÓMICOS

yodo

NO METALES

METALES

MASA ATÓMICA

suma de masas atómicas

MASA MOLECULAR

ENLACE METÁLICO

insolubilidad en agua pF,pEb > conductividad, brillo,ductilidad maleabilidad

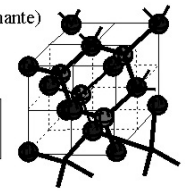
unidad de masa atómica

Número de Avogadro

MOL

Principio de Avogadro

C(diamante)



ESTRUCTURA CRISTALINA

ENLACE COVALENTE

ley del octeto

g/mol

MASA MOLAR

Leyes de los gases

ECUACIÓN DE ESTADO PV=nRT

densidad de un gas