# CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS III TERCERO BLANCO

SEGUNDO TRIMESTRE PARCIAL 1

Apuntes 13

ESTRUCTURA DE LOS MATERIALES: LECTURA PAG 90

1.-MODELOS ATÓMICOS:

A) MODELO ATÓMICO DE JOHN DALTON: Afirma que el átomo es una esfera rígida y sólida rodeada por una esfera de calor

B) MODELO ATÓMICO DE THOMSON: Propuso que el átomo está formado por una esfera con carga positiva en donde presenta otras partículas más pequeñas con carga negativa llamada electrones de manera aleatoria pag 93

C) MODELO ATÓMICO DE RUTHERFORD: Afirma que el átomo presenta en su estructura una analogía al sistema planetario solar en donde los electrones de carga negativa están girando de manera elíptica al rededor del núcleo que presenta una carga positiva. Pag 94

D) MODELO ATÓMICO DE BHOR: :Establece que el átomo está constituido por un núcleo de carga positiva y la cantidad de neutrones los neutrones y alrededor de él se encuentran girando los electrones con carga negativa Fig2.15, pag 94

E) MODELO ATÓMICO ACTUAL; Afirma que los átomos también presentan un núcleo con carga positiva y neutra y fuera de él y alrededor girando los electrones La letra que se utiliza para representar el número atómico es la Z La letra que se utiliza para representar la masa atómica es la A Para calcular la cantidad de neutrones, se obtiene de restarle a la masa atómica el núm atómico, quedando la fórmula de la sig manera: neutrones= A – z La masa atómica: Es la suma de los protones y neutrones en su núcleo

APLICACIÓN DE ESTA LEY EN ECUACIONES QUIMICAS:

X EJEMPLO ANÁLISIS DE 2 MOLÉCULAS DEL AGUA:

 2 H2 O \_\_\_Calor \_\_\_\_ \_\_2\_H2 + O2

 Agua Hidrógeno Oxígeno

COMPROBACIÓN:

 \_\_4\_ HIDRÓGENOS \_\_4\_

 \_\_2\_\_ OXÍGENOS \_\_2\_\_

FORMACIÓN DEL AMONIACO

 N2 + 3 H2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 2N H3

NITRÓGENO + HIDRÓGENO AMONIACO

 3.-PROPIEDADES E LAS MEZCLAS:2

 Se clasifican en homogéneas y heterogéneas

 Formadas por un soluto y un solvente

 Se pueden separar por procedimientos mecánicos y físicos

 Composición variable

 Son llamadas también dispersiones