



Nombre de alumno: Sophia Sanchez Trujillo

Nombre del profesor:

Nombre del trabajo: Cuadro Sinoptico

Materia: Quimica

Grado: 1 Cuatrimestre

Grupo: Administracion de Recursos Humanos

ESTRUCTURA Y COMPOSICION DE LA MATERIA

CLASIFICACION DE LA MATERIA

SUSTANCIAS PURAS

PUEDEN SER UN ELEMENTO COMPUESTO Y CUALQUIER PARTE DE ELLA POSEE CARACTERISTICAS SIMILARES, DEFINIDAS Y CONSTANTES, UNA SUSTANCIA ES PURA CUANDO SE ENCUENTRA COMPUESTA EN SU TOTALIDAD

ELEMENTOS

COMPUESTOS

MEZCLAS

ESTA CONSTITUIDA POR DOS O MAS SUSTANCIAS PURAS, CADA UNA MANTIENE SU IDENTIDAD Y PROPIEDADES ESPECIFICAS

HOMOGENEAS

HETEROGENEAS

ESTADOS DE AGREGACION DE LA MATERIA

LOS ESTADOS DE LA MATERIA DEPENDE DE LAS CONDICIONES DE TEMPERATURA Y PRESION A LA QUE SE ENCUENTRA, SOMETIDAS LAS SUSTANCIAS Y DE SU NATURALEZA QUIMICA

SOLIDOS

Es un estado de agregación de la materia, que se caracteriza porque opone resistencia a cambios de forma y de volumen

LIQUIDOS

No tienen forma fija pero sí volumen. La variabilidad de forma y el presentar unas propiedades muy específicas son características

GASEOSO

bajo ciertas condiciones de temperatura y presión, sus moléculas interactúan débilmente entre sí, sin formar enlaces moleculares, adoptando la forma

PLASMATICO

es un gas ionizado. Tenemos un gas estable y neutro y le aportamos energía, normalmente en forma de descarga eléctrica

MODELACION DEL ATOMO

1

MODELO DEMOCRITO
EL PRIMERO EN USAR EL TERMINO DE ATOMO FUE DEMOCRITO 500º, D POR QUE CREIA QUE LOS ELEMENTOS SE SAEN FORMADOS POR PEQUEÑAS PARTICULAS INVISIBLES

2

MODELO BORH
1913 LOS ELECTRONES DESCRIBEN ORBITAS CIRCULARES ESTABLES ALREDEDOR DEL NUCLEO DEL ATOMO SIN RADIAR ENERGIA

3

MODELO DALTON
1803 LA MATERIA ESTA FORMADA POR PARTICULAS INVISIBLES, INDESTRUCTIBLES Y EXTREMADAMENTE PEQUEÑAS LLAMADAS ATOMOS

4

MODELO THOMSON
1904 EL ATOMO ESTA FORMADO POR ELECTRONES DE CARGA NEGATIVA INCRUSTADOS EN UNA ESFERA DE CARGA POSITIVA
EL ATOMO ES NEUTRO DE MANERA QUE LAS CARGAS NEGATIVAS DE LOS ELECTRONES SE COMPENSAN CON CARGA POSITIVA

5

MODELO RUTHERFORD
OBTUVO LA EVIDENCIA A PARTIR DE UN EXPERIMENTO EN EL QUE BOMBARDEO CON PARTICULAS ALFA UNA FINA LAMINA DE ORO, LLEVO A CONCLUIR QUE LA MAYOR PARTE DEL ATOMO ESTA HUECO

ESTRUCTURA SUBATOMICA Y REACTIVIDAD

ESTRUCTURA ATOMICA DE LA MATERIA ES LA DISPOSICION QUE PRESENTAN LOS ELEMENTOS MAS PEQUEÑOS QUE LA CONFORMAN (ATOMOS, ELECTRONES, PROTONES, NEUTRONES NUCLEO) Y QUE DEFINE LAS PROPIEDADES DE CADA UNO DE LOS MATERIALES

EL NUCLEO DE CADA ATOMO ESTA FORMADO A SU VEZ POR PROTONES Y NEUTRONES, LOS ELECTRONES TIENEN CARGA ELECTRICA NEGATIVA, LOS PROTONES LA MISMA PERO POSITIVA Y LOS NEUTRONES NO TIENE CARGA

LOS ATOMOS SON TAN PEQUEÑOS QUE PUEDEN COLOCARSE UNOS 108 OSEA 100 MILLONES DE ELLOS

EL NUCLEO ESTA EN LA PARTE CENTRAL DEL ATOMO Y CONSISTE EN PROTONES Y NEUTRONES CADA ELEMENTO DE UN Z DETERMINADO PUEDE CONTENER EN NUCLEO DIFERENTE NUMERO DE NEUTRONES SIN QUE ELLO AFECTE SU NUMERO ATOMICO

CONCLUSION

SE HABLA SOBRE LAS CLAFICACIONES DE LA MATERIA DE SUS SUSTANCIAS PURAS QUE SE CLAZIFICAN EN ELEMENTOS Y COMPUESTOS Y DE SUS MEZCLAS QUE SE COMPONEN EN HOMOGENEAS Y HETEROGENEAS DE LOS ESTADOS DE LA AGREGACION DE LA MATERIA SOLIDO, LIQUIDO , GASEOSO Y DE LA CUARTA PLASMATICOS QUE SIN CADA UNA Y SUS DIFERENCIAS, Y DESDE EL INICIO DE LA MODELACION DE LOS ATOMOS CON DEMOCRITO , SUS INVESTIGACIONES DE BORH, LO QUE PENSABA DALTON, EL MODELO DE THOMSON Y RUTHERFON COMO FUERON LOS AVANCES ATOMICOS Y LO QUE CADA UNO PENSABA , DEPUES SE HABLA DE LA ESTRUCTURA DESDE COMO SE COMPONE EL NUCLEO POR PROTONES , NEUTRONES Y ELECTRONES .