# CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS III TERCERO BLANCO

SEGUNDO TRIMESTRE PARCIAL 3

Apuntes 25

ANALIZAR EL DIAGRAMA: MODELOS DE ENLACE

MODELO DEL ENLACE COVALENTE POLAR:

EL METANO, VER FIG 2.45 A TRAVÉS DE ESFERA y BARRAS pag 131 CH4

DE LA MOLÉCULA DEL AGUA H2O

DEL BIÓXIDO DE CARBONO CO2

 H

 I

 H - C - H H - O - H O = C = O

 I

 H

 METANO AGUA BIÓXIDO DE Carbono

ENLACE COVALENTE NO POLAR:

OZONO O3

 /

O

 O O

ALGUNAS PROPIEDADES FÍSICA DEL AGUA:

TEMPERATURA DE SOLIDIFICACIÓN: 0 GRADOS

TEMPERATURA DE EBULLICIÓN 100 GRADOS

DENSIDAD: 1g/ml

EL PLATO DEL BIEN COMER: Es una representación gráfica que contiene las proporciones recomendadas de cada grupo de alimento: Cereales, frutas y verduras, leguminosas y alimentos de origen animal

CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS 3 PARCIAL 3

MODELO DE ENLACE COVALENTE POLAR Y NO POLAR

INTRODUCCIÓN: LA MANERA DE INTERPRETAR LOS MODELOS DE ENLACES QUÍMICOS ES A TRAVES DE SU REPRESENTACIÓN DE FORMA TRIDIMENSIONAL, Y UNA DE ELLAS ES EL MODELO DE ESFERAS Y BARRAS.

OBJETIVO: REPRESENTAR DE MANERA TRIDIMENSIONAL LOS ENLACES QUÍMCOS PARA CONOCER QUE ELEMENTOS O ÁTOMOS INTEGRAN CADA ENLACE Y CUANTOS HAY EN ESA ESTRUTURA

MATERIALES:

10 ESFERAS PEQUEÑAS DE UNCEL

PALILLOS DE MADERA

PINTURA VINCI ROJA, AZUL (celeste), VERDE tierno Y AMARILLA

RESISTOL

LIBRO DE TEXTO

LIBRETA

HILO

PROCEDIMIENTO

COLORES DE MADERA O PLUMONES

1.-CONTRUIR CON ELUSO DE ESFERAS Y BARRAS EL METANO (VER PAG 131)

2.-CONTRUIR LA MOLECULA DEL AGUA PAG 133

3.-CONSTRUIR EL BIÓXIDO DE CARBONO

4.-CONSTRUIR LA MOL DEL OZONO

5.-CONSTRUIR EL AMONIACO

CONCLUSIÓN Y/O COMENTARIO