# CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS III TERCERO BLANCO

SEGUNDO TRIMESTRE PARCIAL 1

Apuntes 12

1.-SUSTANCIAS “PURAS”: pag 48 Mapa conceptual ( repaso)

A) Es aquella que tiene menos impureza

B) Se clasifican en elementos o sustancias elementales y compuestos químicos

C) Son de composición constante

D) Muy difícilmente se pueden separar sus componentes

Ejemplos de elementos o sustancia elementales; Carbono, Hidrógeno, Oxígeno, Nitrógeno,

 Azufre, Fósforo, entre otros

 Ejemplos de compuestos químicos: Cloruro de sodio ( sal), Peróxido de hidrógeno (agua

 Oxigenada) Ácido acético (vinagre, el agua)

Para mañana: Crema dental, media cucharadita de sal, media cucharadita de azúcar, cascarón de huevo

PRÁCTICA #1

IDENTIFICAR ELEMNTOS Y COMPUESTOS QUÍMICOS, COMO SUSTANCIAS “puras”

INTRODUCCIÓN: Las sustancias “puras” son aquellas que tienen menos impureza

OBJETIVO: Identificar los elementos y compuestos químicos en diferentes sustancias para describir sus propiedades

MATERIALES: Cascarón de huevo, crema dental, azúcar, sal de mesa

 **2.-PRIMERA** REVOLUCIÓN DE LA QUÍMICA

 APORTACIONES DE ANTONIO LORENZO LAVOISIER: LEY DE LA CONSERVACIÓN DE LA MASA

“La materia no se crea ni se destruye, todo se transforma”

APLICACIÓN DE EST LEY EN ECUAACIONES QUIMICAS:

X EJEMPLO ANÁLISIS DE LA MOLÉCULA DEL AGUA:

 2 H2 O \_\_\_Calor \_\_\_\_ \_\_\_H + O2

 Agua Hidrógeno Oxígeno

COMPROBACIÓN:

 \_\_2\_\_ HIDRÓGENOS \_2\_\_

 \_\_2\_\_ OXÍGENOS \_\_2\_\_

FORMACIÓN DEL AMONIACO

 N2 + H2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ N H3

NITRÓGENO + HIDRÓGENO AMONIACO

 3.-PROPIEDADES E LAS MEZCLAS:

 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