# CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS III TERCERO BLANCO

Apuntes 11

1.-SUSTANCIAS PURAS: pag 48 Mapa conceptual

Es aquella que tiene menos impureza

Se clasifican en elementos y compuestos químicos

Son de composición constante

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)

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”

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