Colegio Sagrado Corazón San Lorenzo – Salta Ing. Prof. Sofía Afranllie Química



TRABAJO PRÁCTICO Nº1: QUÍMICA GENERAL

UNIDAD 1: CONCEPTOS GENERALES

- 1. El siguiente listado pertenece a compuestos químicos:
 - a. Investigue y escriba la fórmula química de dichos compuestos.
 - b. Enumere los elementos químicos presentes en cada uno.

Compuestos Químicos	Fórmula	Elementos presentes
Dióxido de Carbono		
Cloruro de Sodio		
Ácido Sulfúrico		
Metano		
Ácido Clorhídrico		
Amoníaco		
Cloruro de Aluminio		
Agua		
Monóxido de Carbono		
Agua Oxigenada		

- 2. Sabiendo que existen dos tipos de mezclas y conociendo los distintos estados de la materia, elabore ejemplos de:
 - a. Una mezcla homogénea, con dos sustancias, una en estado sólido y la otra en estado líquido.
 - b. Una mezcla heterogénea, con dos sustancias, ambas en estado sólido.
 - c. Una mezcla homogénea, con dos sustancias, una en estado líquido y la otra en estado gaseoso.
 - d. Una mezcla heterogénea, con dos sustancias, una en estado líquido y otra en estado sólido.
- 3. En la siguiente ecuación:

$$6CO_2 + 6H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6 + 6O_2$$

- a. ¿Qué propiedad de la materia se expresa?
- b. ¿A qué proceso pertenece?
- c. ¿Qué sucede en este proceso? Explique.
- 4. Investiga:
 - a. ¿Cuál es el punto de ebullición del alcohol etílico?
 - b. ¿Qué tipo de propiedad de la materia se expresa en ese proceso?
 - c. ¿Cambia la fórmula o composición química del alcohol?
- 5. Si se deseara cambiar la utilidad de un bidón de agua de 3,5 Litros de capacidad, para almacenar granos de café. ¿Cuántos cm³ de café podría almacenar en ese recipiente?