Materia: Química

Profesora: Made Amira Zulema

Curso: 4° año A

Bibliografía: José María Mautino (1998). Química 4. Aula taller. 1a. edición. Ed.: Stella

**Trabajo Práctico N° 38**

**REPASO**

1. - ¿Cuáles son los postulados de la teoría atómico- molecular?
2. Defina: átomo, molécula y atomicidad.
3. a) ¿Cómo se clasifican las moléculas?

b) representar las moléculas de agua y de dióxido de carbono.

4. Qué entiende por:

- masa atómica…

- unidad de masa atómica…

- masa molecular…

- volumen molar…

1. Buscar la masa atómica de los siguientes elementos: Americio, Curio, Cesio, Níquel, Rutenio, Calcio, Terbio y oxígeno.
2. ¿Qué son las partículas elementales?
3. Calcular la masa molar (peso molecular: M) los moles y el peso atómico de los siguientes compuestos:

* C6H8O7
* CuSO4
* NH3
* Al2O3
* (NH4)2SO4

1. A partir de la masa molar calculada en el punto anterior, completa el siguiente cuadro:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Compuesto** | **Masa molar** | **Masa** | **Moles** |
|  |  | 250g |  |
|  |  | 8g |  |
|  |  | 122g |  |
|  |  | 3g |  |
|  |  | 98 |  |
|  |  | 14g |  |

1. Definir electricidad