|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **ÁREA:** Ciencias Naturales y Educación Ambiental | | | **DOCENTE:** | | |
| **ASIGNATURA:** Química | | | **ESTUDIANTE:** | | |
| **GRADO:** Ciclo V | **MÓDULO:** 1 | **ANEXO:** 2 | | **TIEMPO:** | **FECHA: \_\_\_\_/ \_\_\_\_ / \_\_\_\_** |

**ACTIVIDAD**

Esta actividad es con el fin de reforzar lo visto en el módulo con respecto a número de Avogadro, cálculo de mol, moles, sin embargo, su entrega es opcional, quienes lo realicen tendrán un punto extra

1. Determinar la masa en gramos de:

a) 2 átomos de Azufre

b) 1 átomo de Aluminio

c) 3 átomos de carbono

2. Determinar la Masa Molecular del ácido Sulfúrico, H2SO4 (cuando nos piden determinar la Masa Molecular, es la correspondiente a una molécula).

3. Determinar la Masa Molecular del Tetraoxosulfato (VI) de Aluminio, Al2(SO4)3.

4. Determinar la masa en gramos de UNA molécula de:

a) Ac. Sulfúrico, H2SO4.

b) De Dióxido de Carbono, CO2.

c) De tetraoxosulfato (VI) de Aluminio, Al2(SO4)3.

5. ¿Cuántas moles (at-g) de hierro representan 25,0 g de hierro (Fe)? DATOS: Masas atómicas: Fe = 55,85 u

6. ¿Cuántos átomos de magnesio están contenidos en 5,00 g de magnesio (Mg)? DATOS: Masas atómicas: Mg = 24,31 u

<http://www.quimiziencia.es/pdf/cuarto/ejercicios_resueltos_de_mol_numero_de_avogadro_y_composicion_centesimal.pdf>

Para mayor entendimiento de los conceptos de moles, átomos y gramos observaremos los siguientes videos <https://www.youtube.com/watch?v=jHRNPVJR7Lo>

<https://www.youtube.com/watch?v=bDEzTJM3vrQ>



