|  |  |
| --- | --- |
| **AGOSTO** | **ASIGNATURA: Química 1 Medio** |
| **GUÍA DE APRENDIZAJE****Profesor(a): \_\_\_\_\_\_Patricio Vásquez\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** |
| **Nombre Estudiante:** | **Curso: 1 Medio A-B** |
| **Unidad: Estequiometria**  |
| **Objetivo de Aprendizaje: Comprender ,analizar y aplicar los conceptos relacionados con la estequiometria** |
| **Recursos de aprendizaje a utilizar:** **Libro , ppt, internet** |
| **Instrucciones: Responde en tu cuaderno justifica alternativas**  |

**I) Responda las siguientes alternativas :**

1. La masa en gramos de 2,5 moles de metanol, CH3OH; (C = 12; H = 1; O = 16) es:

1. 32 b) 64 c) 80 d) 160 e) 320

2.¿Cuántos moles de cobre (Cu = 63,5) están contenidos en 95,4 gramos de este metal?

1. 1,50 b) 6,35 c) 9,54 d) 63,50 e) 95,40

3. ¿Cuántos gramos de H2S hay en 0,6 moles de este compuesto? (S = 32; H = 1):

1. 0,60 b) 2,04 c) 3,40 d) 20,40 e) 34,00

4. ¿Cuántas moléculas de H2S están contenidas en 0,4 moles de esta sustancia?

1. 2,408·10-23
2. 0,4
3. 6,02
4. 2,408·1023
5. 6,02·1023

5. ¿Cuántos gramos de plomo (Pb), están contenidos en 10 gramos e Pb3O4? (Pb = 207; O = 16)

1. 1,00 b) 6,85 c) 9,06 d) 68,50 e) 90,65

6. ¿Cuántos átomos de hidrógeno hay en 2 moles de H2O? ( H = 1; O = 16)

1. 2 b) 4 c) 4· 6x1023 d) 6x1023  e) 2 · 6x1023

**II Responda las siguientes preguntas con desarrollo :**

De acuerdo a esta relación

 CH4 + 2 O2 (g) CO2 + 2 H2O

**Calcule las cantidades en:**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | CH4  |  O2 |  CO2 | 2 H2O |
| Moles |  |  |  |  |
| Masa en gramos total |  |  |  |  |
| Numero de moléculas |  |   |   |  |
| Numero de átomos |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

2.- Calcule :

a) ¿Cuántos moles de O2 corresponderán a un mol de CO2 ?

b) ¿Cuántas moles de CH4 hay en 1 mol de CO2?