San Fernando College Anexo T.P.

Asignatura: Química

Prof. Elena Sepúlveda A

Unidad: Estequiometria: Ejercicios

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Asignatura:** Química | **Semana:** 19 al 23 de octubre | | **N° De La Guía: 3** |
| **Título de la Guía: Estequiometria** | | | |
| **Objetivo de Aprendizaje (OA):**  Comprender la reacción química como el reordenamiento de átomos para la  formación de sustancias nuevas. Tipos de reacciones. | | | **Habilidades:**  Comprender, Analizar, Establecer, Comparar, Aplicar, Inferir. |
| **Nombre Docente:** Elena Sepúlveda. | | **Correo:** [esepulveda@sanfernandocollege.cl](mailto:esepulveda@sanfernandocollege.cl) | |
| **Nombre Estudiante:** | | | **Curso: 1° Medio \_\_\_** |

**Instrucciones: Realiza los siguientes ejercicios en tu cuaderno.**

**Ejercicios:**

1.- Completa la tabla siguiente en la que aparecen las masas en gramos de hierro y azufre que reaccionan totalmente para producir sulfuro de hierro (II).

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Hierro | 55,8 g | 100 g |  |
| Azufre | 32,1 g |  | 20 g |
| Sulfuro de hierro (II) |  |  |  |

2.- Observa la tabla siguiente y complétala. Determina cuántos compuestos diferentes aparecen y comprueba que se cumple la ley de las proporciones múltiples.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Comp. de Pb y Cl | m total (g) | m (Cl) (g) | m Pb (g) |
| 1º | 454,0 | 269,4 | ------ |
| 2º | 42,60 | ----- | 10,9 |
| 3º | 29,81 | 22,20 | ------ |

3.- Si 72,9g de magnesio reaccionan completamente con 28g de nitrógeno ¿Qué masa de magnesio se necesita para que reaccione con 9,27g de nitrógeno?

4.- Al combustionar 1,00 g de Mg en aire, se obtiene 1,64 g de óxido de Mg (MgO). Determine la masa de oxígeno que reaccionó.