|  |  |
| --- | --- |
| **N°1 OCTUBRE** | **ASIGNATURA: Química 1 Medio** |
| **GUÍA DE APRENDIZAJE****Profesor(a): \_\_\_\_\_\_Patricio Vásquez\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** |
| **Nombre Estudiante:** | **Curso: 1 Medio** |
| **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 las siguientes ejercicios**  |

1).- El metanol CH3OH se quema en el aire de acuerdo a la siguiente reacción de

combustión: CH3OH + O2 → CO2 + H2O Si se utilizan 209 g de metanol en este proceso

¿Cuál será la masa de agua producida en la reacción? ¿Cuántas moléculas de agua producirá la reacción?

2).- Un método de laboratorio para preparar O2 (M = 16 g/mol) gaseoso consiste en la descomposición de KClO3 (M= 122.6 g/mol) solido, mediante la siguiente reacción química:

 2KClO3 → 2KCl + 3O2

a)¿Cuántos moles de O2 y litros se producen cuando se descomponen 32.8 g de KClO3

b)¿Cuántos gramos de KClO3 deben descomponerse para obtener 50.0 g de O2

¿Cuántos gramos de KCl (M= 74.6 g/mol) se forman al descomponerse 28.30 g de KClO3?

3).- Sea la siguiente reacción: 2 Al + Fe2O3 → Al2O3 + 2 Fe

Si están presentes 100 gramos de cada uno de los reactivos, calcular cuál es el limitante, la cantidad sobrante del resto de reactivos y la cantidad de Al2O3 generada. (en mol y gramos)

4)

