**Instrucciones:**

Resuelve los siguientes problemas a mano, escanea tus procedimientos y resultados y envíalos a tu facilitador.

1.- ¿Cuántos moles de amoniaco se pueden generar a partir de 5.5 moles de Hidrógeno de acuerdo a la ecuación balanceada siguiente:

 3 H 2 + N2 2 NH3

**RESPUESTA**

2.- Determina el número de moles de dicromato de potasio K2Cr2O7 que reaccionarían con 3.2 moles de ioduro de potasio KI de acuerdo a la siguiente ecuación:

K2Cr2O7 + 6KI + 7H2SO4  Cr2(SO4)3 + 4K2SO4 + 3I2 + 7H2O

**RESPUESTA**

3.- Considerando la ecuación del problema anterior, determina el número de moles de yodo (I2) que se producirán a partir 4.5 moles de yoduro de potasio.

**RESPUESTA**

4.- ¿Cuántos moles de agua se producirán si 0.0203 moles de metano CH4 reaccionan con el O2 en la combustión de este hidrocarburo?

CH4  (g) + 2O2 (g) CO2 + 2H2O

**RESPUESTA**

5.- Dada la reacción:

 Al + 3 O2 Al2O3

1. Indica si la ecuación está balanceada, de lo contrario balancéala por tanteo.
2. Determina cuántos moles de aluminio son necesarios para producir 6.3 moles de Al2O3

**RESPUESTA**

**RÚBRICA**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Categoría** | **Excelente**  | **Bueno** | **Regular** | **Limitado** |
| **RESPUESTAS** | Responde a todas las preguntas solicitadas.  | Responde a la mitad de las preguntas solicitadas. | Responde a una tercera parte de las preguntas solicitadas. | Responde por lo menos a tres preguntas de las solicitadas. |

***Envíala a través de Plataforma Virtual.***

***Recuerda que el archivo debe ser nombrado:***

***Apellido Paterno\_Primer Nombre\_Problemas\_MolMol***