**Instrucciones:**

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

1.- ¿Cuántos moles de dióxido de carbono CO2 se generan de la combustión de 100 g de butano a TPN si la ecuación de la reacción es la siguiente?

C4 H10 + O2 8CO2 + H2 O

1. Balancea la ecuación.
2. Determina el número de moles de CO2

2.- El estaño reacciona con HCl formando SnCl4 (IV) desprendiendo hidrógeno. Determina cuántos moles de este se generan a partir de 150 g de Sn de acuerdo con la siguiente ecuación.

Sn + 4 HCl SnCl4 + 2H2

3.- ¿Cuántos moles de monóxido de carbono CO se necesitan para producir 1116 g de fierro de acuerdo a la reacción?

Fe2 O3 + 3CO 2Fe + 3 CO2

1. ¿Cuántos moles de agua se producirán en una reacción en la cual tenemos 50.24 g de oxígeno?

Dada la ecuación: 2 H2 + O2 2 H2 O

5.- ¿Cuántos moles de dióxido de azufre SO2 pueden obtenerse oxidando 16g de azufre, de acuerdo a la reacción?

S8 + 8 O2 8SO2

**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\_Masa\_Mol***