**Instrucciones:**

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

1.- Sea la ecuación:

KCl + AgNO3 KNO3  + AgCl

Si la masa molar del KCl es de74.5 g, del AgNO3 es de 169 g, del AgCl es de 142.5 g,

 ¿Cuál deberá ser la masa del KNO3?

2.- Sea la reacción:

ZnS + O2 ZnO + SO2

1. Balancea la ecuación.
2. Comprueba que cumpla con la Ley de la Conservación de la Masa, considerando que las masas de los elementos que intervienen es la siguiente: Zn = 65.39 g ,

S = 32.07 g , O = 15.99 g

3.- EL plomo (Pb), al reaccionar con el oxígeno produce un compuesto que es el PbO2 (óxido de plomo IV). Suponiendo que se hace reaccionar una muestra de 37.5 g que contiene plomo además de algunas substancias inertes y se producen 34.62 g de óxido de plomo utilizándose para ello 4.5 g de oxígeno:

1. ¿Qué porcentaje de plomo contiene la muestra, suponiendo que reacciona todo el plomo que contiene la misma?

La reacción es: Pb + O2 PbO2

b) Si la reacción genera 34.62 g de PbO2 y la muestra pesa 37.5 g, ¿a qué se debe la diferencia?

**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\_Ley\_Masa***