

Cuestionario Q3 Química

Pregunta 1

Sin responder aún

Puntúa como 10,00

¿Qué cantidad de agua, en moles, se obtiene a partir de 4,5 moles de oxígeno si se dispone de cantidad suficiente de hidrógeno?:

Seleccione una:

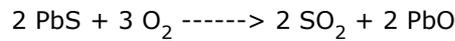
- $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \text{ ----> H}_2\text{O}$ luego se obtienen 9 moles de agua
- $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \text{ ----> 2 H}_2\text{O}$ luego se obtienen 9 moles de agua
- $\text{H}_2 + \text{O}_2 \text{ ----> H}_2\text{O}$ luego se obtienen 4,5 moles de agua

Pregunta 2

Sin responder aún

Puntúa como 10,00

Se dispone de sulfuro de plomo (PbS y $M = 239,2 \text{ g/mol}$), con una riqueza del 80%. Calcular la cantidad de óxido de plomo (PbO y $M = 223,2 \text{ g/mol}$), que se obtiene por calentamiento de 50 g de PbS. Según la reacción:



Seleccione una:

- 46,65 g de PbO
- 74,65 g de PbO
- 37,2 g de PbO

Pregunta 3

Sin responder aún

Puntúa como 10,00

El hidróxido de sodio (NaOH) se obtiene por reacción entre el hidróxido de calcio y el carbonato de sodio. Calcular la cantidad de carbonato de sodio necesaria para obtener 200 g de hidróxido de sodio, según la reacción:



Seleccione una:

- 795 g de Na_2CO_3
- 265 g de Na_2CO_3
- 530 g de Na_2CO_3

Pregunta 4

Sin responder aún

Puntúa como 10,00

Se dispone de 175 g de trióxido de azufre (SO_3). ¿Cuál es el número de moles que se tienen de dicho compuesto?:

Seleccione una:

- 1,56 moles de SO_3
- 0,46 moles de SO_3
- 2,19 moles de SO_3