

TALLER DE QUÍMICA

GRADO: 11°

Marcar con X la respuesta correcta

1. Interpretando la ecuación: $\text{Mg} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{MgO}$ uno de los siguientes enunciados es falso:
- 2 moles de magnesio producen 2 moles de óxido de magnesio.
 - 1 mol de oxígeno produce 2 moles de óxido de magnesio.
 - 2 moles de magnesio reaccionan con 1 mol de oxígeno para producir 2 moles de óxido de magnesio.
 - 1 mol de magnesio reaccionan con 2 moles de oxígeno para producir 2 de óxido de magnesio.
2. Para preparar 50 gr de NH_3 a partir de la reacción $\text{N}_2 + \text{H}_2 \longrightarrow \text{NH}_3$ cuantos gramos de nitrógeno son necesarios:

Marcar con X la respuesta correcta

3. Balancea la ecuación y interpretando la ecuación:
- $\text{CaO} + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3$ uno de los siguientes enunciados es falso:
- 2 moles de CaO producen 5 moles de CaCO_3
 - 1 mol de CaO producen 1 mol de CaCO_3
 - 1 mol de CO_2 producen 1 mol de CaCO_3
 - 1 mol de CaO reaccional con 1 mol de CO_2

Marcar con X la respuesta correcta

4. Balancea la ecuación e interpreta la ecuación:
- $\text{I}_2\text{O}_5 + \text{CO} \longrightarrow \text{I}_2 + \text{CO}_2$ uno de los siguientes enunciados es falso:
- 1 mol de I_2O_5 producen 5 moles de CO_2
 - 1 mol de I_2O_5 producen 1 mol de I_2
 - 5 mol de CO producen 1 mol de I_2
 - 1 mol de I_2O_5 reaccional con 10 moles de CO