TALLER DE QUÍMICA

GRADO: 11°

Marcar con X la respuesta correcta

1. Interpretando la ecuación: $Mg + O_2 \longrightarrow MgO$ uno de los siguientes enunciados es falso:
   a. 2 moles de magnesio producen 2 moles de óxido de magnesio.
   b. 1 mol de oxígeno produce 2 moles de óxido de magnesio.
   c. 2 moles de magnesio reaccionan con 1 mol de oxígeno para producir 2 moles de óxido de magnesio.
   d. 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 $N_2 + H_2 \longrightarrow NH_3$ cuantos gramos de nitrógeno son necesarios:

Marcar con X la respuesta correcta

3. Balancea la ecuación y interpretando la ecuación:
   $CaO + CO_2 \longrightarrow CaCO_3$ uno de los siguientes enunciados es falso:
   a. 2 moles de CaO producen 5 moles de $CaCO_3$
   b. 1 mol de CaO producen 1 mol de $CaCO_3$
   c. 1 mol de CO_2 producen 1 mol de $CaCO_3$
   d. 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:
   $I_2O_5 + CO \longrightarrow I_2 + CO_2$ uno de los siguientes enunciados es falso:
   a. 1 mol de I_2O_5 producen 5 moles de CO_2
   b. 1 mol de I_2O_5 producen 1 mol de I_2
   c. 5 mol de CO producen 1 mol de I_2
   d. 1 mol de I_2O_5reaccional con 10 moles de CO

LIVEWORKSHEETS