

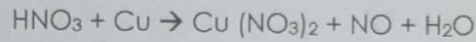


RESPUESTAS PSA I 2023

1.Cuál es la fórmula que corresponde al perclorato de magnesio.

- a. $Mg(ClO_2)_2$
- b. $Mg(ClO_3)_2$
- c. $Ca(ClO_4)_2$
- d. $Mg(ClO_4)_2$

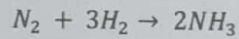
2. Al igualar la siguiente reacción por el método ION-ELECTRÓN



Cuáles serán los coeficientes que igualan la anterior ecuación:

- a. $8, 3, 3, 2, 4$
- b. $2, 3, 3, 2, 1$
- c. $2, 3, 3, 2, 4$
- d. $3, 8, 3, 2, 8$

3. Considerando la reacción de formación del amoníaco, Determinar la masa de N_2 requerida para preparar 34 g de NH_3 . (Masas Atómicas: $H = 1$, $N = 14$),



- a. 1 mol de N_2
- b. 2 g de H_2
- c. 3 moles de H_2
- d. $28 \text{ g de } N_2$

4.Cuál es el volumen de un gas si su temperatura se reduce a $1/3$ y su presión a $1/6$.

- a. 2,5 V
- b. 25 V
- c. 2 V
- d. 5,2 V

5. Se tiene una varilla metálica de 10 g de masa, el mismo se lo sumerge en una probeta graduada que contiene 8 mL de agua; sumergida completamente el nivel de agua se eleva hasta 10 mL. ¿Cuál será la densidad de la varilla?

- a. 1 g/mL
- b. 5 g/mL
- c. 2 g/mL
- d. 4 g/mL