

EVALUACIÓN R 1

Nombre: _____

Recuerda:

Molaridad = número de moles ÷ litros

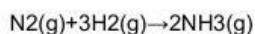
1 litro equivale a 1000 ml

1 Se una solución con 0,15 moles de HCl . Si se diluye con agua hasta un volumen final de 250mL, ¿cuál será la nueva molaridad de la solución?

A. 1.5M
C. 3M

B. 0.6M
D. 1.0M

2 Se hace reaccionar nitrógeno (N₂) e hidrógeno (H₂) para formar amoníaco (NH₃), según la ecuación balanceada:



Si se tienen 5 moles de N₂ y 12 moles de H₂, ¿cuál es el reactivo límite de la reacción?

A. Nitrógeno (N₂)
C. Amoníaco (NH₃)

B. Hidrógeno (H₂)
D. Ambos reactivos están en exceso.

3 Dada la molécula de CO₂ (dióxido de carbono), su estructura de Lewis es:  ¿Cuál de las siguientes afirmaciones es **incorrecta** respecto a esta molécula?

- A. El átomo de carbono forma dos enlaces dobles.
- B. Cada átomo de oxígeno tiene dos pares de electrones no enlazantes.
- C. El átomo central, el carbono, cumple la regla del octeto.
- D. La molécula es polar debido a la diferencia de electronegatividad.