

NOTA: PARA ESTA EVALUACIÓN EL SIGNO COMA (,) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR MILES, EJEMPLO: $10^{+3} = 1,000$.
EL PUNTO (.) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR DECIMALES, EJEMPLO: $10^{-1} = 0.1$

TEMA #5 (10 PUNTOS) PREDICCIÓN DE SISTEMAS EN EQUILIBRIO y EMPLEO de Q

Para la síntesis del amoniaco a 500 atm y 400°C según la reacción: $2 \text{N}_2 (\text{g}) + 3 \text{H}_2 (\text{g}) \leftrightarrow 2 \text{NH}_3 (\text{g})$ se presenta las concentraciones indicadas como #1, #2 y #3 para el N_2 , NH_3 e H_2 respectivamente. En determinado momento se perturba el equilibrio por incremento de la concentración de NH_3 en la magnitud #3 - #4. Después de cierto tiempo (a llegar a t_2) el sistema sale de su situación de cambio y restablece su nueva posición de equilibrio. A mano alzada dibuje (entre t_1 y t_2) las curvas de variación de las concentraciones para reactivos y productos. Posteriormente, dibuje, a partir de t_2 las rectas correspondientes a las nuevas concentraciones de equilibrio para el caso tratado.

