

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: $10^{-1} = 0.1$.

OBSERVACIÓN: SIRVASE LEER CUIDADOSAMENTE CADA UNO DE LOS TEMAS PLANTEADOS, ESTO A FIN DE CONTESTARLOS EN BASE A LO SOLICITADO EN LOS MISMOS. PARTICULAR QUE SIGNIFICA: COMPRENDERLO, INTERPRETARLO, ANALIZARLO, RESOLVERLO Y EXPRESAR SU RESPUESTA CON CLARIDAD.

“Produce una inmensa tristeza pensar que la naturaleza habla, mientras el género humano no la escucha.”
- Víctor Hugo

(RELACIÓN Q CON EL DESPLAZAMIENTO DEL EQUILIBRIO) / (10 PUNTOS)

10. Al principio de la reacción $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \leftrightarrow 2\text{NH}_3(\text{g})$, en un matraz de 3.50 litros a 375°C , están presentes:

0.249 moles de NH_3 ;

3.21×10^{-2} moles de H_2 , y;

6.42×10^{-4} moles de N_2 .

La constante de equilibrio K_c para la reacción referida es igual a 1.2 a la referida temperatura.

Con los datos proporcionados determine si el sistema está en equilibrio. Si no es así prediga en qué dirección precederá la reacción neta.

CÁLCULOS DE LAS CONCENTRACIONES		
$[\text{N}_2]$	$[\text{H}_2]$	$[\text{NH}_3]$
CÁLCULO de Q		Registro de K_c
COMPARACIÓN de Q VERSUS K_c		
CONCLUSIÓN		
¿EN QUE DIRECCIÓN PRECEDERÁ LA REACCIÓN NETA?		