

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.

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

9. Al principio de la reacción $N_2(g) + 3H_2(g) \leftrightarrow 2NH_3(g)$, en un matraz de 3.50 litros a $375^\circ C$, están presentes:

0.249 moles de N_2 ;

3.21×10^{-2} moles de H_2 , y;

6.42×10^{-4} moles de NH_3 .

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		
[NH_3]	[H_2]	[N_2]
CÁLCULO de K_c	CÁLCULO de Q	
COMPARACIÓN de K_c VERSUS Q		
CONCLUSIÓN		
¿EN QUE DIRECCIÓN PRECEDERÁ LA REACCIÓN NETA?		