


I'm not robot   
reCAPTCHA

Continue

Alternativa c. Tenemos: Dado que el volumen es de 1 litro y que Kc No 49, utilizaremos la expresión del equilibrio constante Kc para aprender la concentración de HI: Kc ((2) 49 (2x)2 (1-x). (1-x) 49 - 4x2 1 - 2x - x2 45x2 - 98x 49 y 0 Dado que tenemos una ecuación de 2o grado aquí, tendremos que utilizar la fórmula Bhaskara para resolver: -Fórmula general de ecuaciones 2o grado: ax2 y bx s 0; - Fórmula Bhaskar: x -b ± √b2 - 4 . Un. c 2 . x -98) ± √ (-98)2 - 4. 45 . 49 2 . 45 x 98 ± √784 2 . 45 x 98 ± √784 90 x1 - 1.4 zgt; 1.0 maul (sin valor físico) x2 0.78 Ahora encontramos una concentración de HI: HI 2 x 2 . 0.78 y 1.56 maul/l Volver a la pregunta 01. Equilibrio constante: (UEL-PR-2008) El siguiente dígito representa el número de moléculas de fructosa y glucosa, en solución acuosa, a 25 oC y en equilibrio químico, según la ecuación: Representación de 1 molécula de fructosa Representación 1 molécula de glucosa Constante de equilibrio a 25 oC para datos iguales de reacción: Solución de volumen No 3.0 L . A) 0,40. B) 0,83. C) 0,28. D) 1,20. E) 1,00.02. (PUC Minas 2010) En la siguiente tabla punto a la reacción que MOST representa para el producto.03. Equilibrio de constante: (UFMG) 0,80 maul. L-1 A mezclado con 0,80 maul. L-1 B. Estos dos compuestos reaccionan lentamente, produciendo C y D, según la reacción: Cuando se alcanzó el equilibrio, la concentración de C se midió al encontrar un valor de 0,60 maul. L-1. Equilibrio constante, Kc, esta reacción: A) 1.7. D) 9.0. B) 0,45. E) 3.0. C) 5,3,04. (FCMMG-2011) Se colocaron para reaccionar, en un recipiente vacío, cerrado, de volumen constante, 1,0 mole H2 (g) y 1,0 mole I2 (g). A la temperatura a la que se produce la reacción: la constante de equilibrio es 1,0. Con esto en mente, podemos concluir que la cantidad de HI (g) presente en el equilibrio es igual a: A) 0,33 mol. B) 0,50 maul. C) 0,66 maul. D) 2,0 mol.05. Equilibrio de Constant: (UNIRIO-RJ) El concepto de equilibrio es fundamental en la química, pero no es sólo química. Vivimos en una situación socioeconómica que representa un equilibrio dinámico de fuerzas competitivas. En la familia y en los grupos sociales, nos comportamos de una manera que mantiene las relaciones más atadales. De hecho, estamos tratando de encontrar un equilibrio. Kotz, Kotz, Treichel, 1998.En el equilibrio químico del tema, podemos decir que: A) menor equilibrio constante, más favorable será la formación de productos. B) La constante de equilibrio no cambia cuando cambian las relaciones de estequiometría de la ecuación. c) Adición de catalizador cambia el valor de la constante de equilibrio. D) La condición física de las sustancias debe tenerse en cuenta al expresar el equilibrio de la constante. E) Cuanto mayor sea la constante de equilibrio, más favorable será la regeneración de los reactivos. Ejercicios sobre reacciones nucleares.06. Constanta Equilibrium: (Unimontes-MG-2009) Los gases de oxígeno (O2) y nitrógeno (N2) presentes en la atmósfera pueden reaccionar, durante la combustión de gasolina, en el motor del coche. Se da la ecuación para la respuesta de equilibrio: A temperatura ambiente, la constante de equilibrio es 4.8x10-31. Teniendo en cuenta este equilibrio, es erróneo decir que: A) descomposición NO favorece a temperaturas más bajas. B) El valor de la constante de equilibrio es cuatro veces, doblando a NO. C) El calentamiento del motor contribuye a la formación de NO. D) La concentración de NO a temperatura ambiente es muy baja.07. (FCMMG-2011) A una temperatura determinada de 2.0 mole COCl2 (g) se colocaron en un volumen constante del vial igual a 1.0 litros. La cantidad de COCl2 (g) de la sustancia que debe colocarse en el mismo vial de 1.0 litros, de modo que el 25% del total de coCl2 (g) se disuelva a la misma temperatura, igual a: A) 12 mol. B) 4,0 maul. C) 1,0 mol. D) 0,083 mol.08. Equilibrio constante: (UFMG) Cuando el maul de amoniaco se calienta en un sistema cerrado, a una temperatura determinada, el 50% del compuesto se divide, ajustando la balanza. La cantidad de materia en los lunares de sustancias presentes en la mezcla de equilibrio: A) 3.0. B) 2.5. C) 2.0. D) 1.5. E) 1.0.09. (FUVEST-SP) Conversión del Compuesto A en Compuesto B hasta que se haya logrado el equilibrio (A B) en tres experimentos. De un experimento a otro, la concentración inicial del reactivo, o la temperatura, o ambos, fue variada. Las concentraciones de reactivos y productos se han registrado a lo largo del tiempo. Con estos datos, declaró: I. Los experimentos 1 y 2 se realizaron a la misma temperatura, porque los continuos correspondientes de equilibrio son iguales. II. El experimento 3 se llevó a cabo a una temperatura más alta que el Experimento 1, porque en el experimento 3 el equilibrio se logró en un tiempo más corto. III. La reacción es endotérmica en el sentido de la formación del producto B. A partir de estas declaraciones: A) todo es correcto. B) sólo yo y III estamos en lo cierto. C) Sólo II y III son correctos. D) sólo que tengo razón. E) Sólo II es correcto.10. Equilibrio Constante: (ENEM) Los futbolistas y escaladores requieren un período de aclimatación para minimizar los efectos de altitudes más altas. En tal situación, el aire es delgado y la baja cantidad de oxígeno causa cierta incomodidad como dolores de cabeza, fatiga, náuseas y, en casos más graves, una persona puede entrar en coma, lo que puede llevar a la muerte. La hemoglobina es responsable de transportar oxígeno inhalado a las células de nuestro cuerpo en forma de oxigemoglobina. Este proceso presenta una ecuación desequilibrada: Hemoglobina (aq) No. O2 (g) Oxygemoglobin (aq)Durante el período de aclimatación, el cuerpo aumenta la tasa de producción de hemoglobina, la recuperación de los niveles de oxigenación en las células y: A) se produce la reacción constante de equilibrio de la síntesis de oxicoglobina. B) La constante de equilibrio de la reacción sintetizada de oxigemoglobina no cambia. C) Hay una disminución en la reacción constante de equilibrio de la síntesis de oxichemoglobina. D) aumento de las concentraciones de presión parcial de O2 (g) y oxigemoglobina. E) reducir las concentraciones de presión parcial de O2 (g) y oxigemoglobin.11. (FUVEST-SP) A altas temperaturas, N2 reacciona con O2, produciendo NO, un contaminante atmosférico. N2 (g) - O2 (g) 2NO (g) A 2.000 K la constante frontal del equilibrio es 4.0x10-4. A esta temperatura, si las concentraciones de equilibrio de N2 y O2, respectivamente, 4.0x10-3 y 1.0x10-3 mol. L-1, ¿qué será no? A) 1.6x10-9 maul. L-1 B) 4.0x10-9 maul. L-1 C) 1.0x10-5 maul. L-1 D) 4.0x10-5 maul. L-1 E) 1.6x10-4 maul. L-112. (Fatek-SP) Considere la mezcla de gas de equilibrio, a 450 oC, contenida en el contenedor 1.0 L. H2 (g) I2(g) 2HI (g) En el momento de t, el sistema sufrió una perturbación que condujo a un nuevo estado de equilibrio: Análisis del gráfico y sabiendo que la temperatura y la presión durante el experimento se mantuvieron constantes, podemos decir que: A) los valores de Kc permanente en momentos t y el igual. B) La concentración de I2, en el equilibrio original, es 0,02 maul. L-1. C) AT t1, la concentración de HI se duplica. D) en este momento t1 se observa la presencia de 0,07 maul. H2 L-1. E) en el momento de T, la concentración de H2 se redujo a la mitad.13. (Unimontes-MG-2010) El amoniaco (NH3) es un producto comercial muy importante en la industria para la producción de compuestos nitrogenados y se obtiene durante el proceso de Harber, según la ecuación: N2 (g) 3H2 (g) 2NH3 (g) El siguiente gráfico muestra cómo la concentración de NH3, en una mezcla de equilibrio, cambia con la temperatura a dos presiones diferentes, P1 y P2. A partir del análisis del gráfico y el equilibrio químico se cree que: A) el valor del equilibrio constante no cambia a lo largo de la isobara. B) Las concentraciones de N2 y H2 son iguales en P1 y P2 a 200 oC. C) La presión utilizada en el experimento en la curva P1 es mayor que en P2. D) La constante de equilibrio en P2 es menor que en P1 a 400 oC.14. Equilibrio de constante: (FUVEST-SP-2008) la cantidad de agua común (H2O) y agua deuterizada (D2O) - agua que contiene átomos de deuterio en lugar de átomos de hidrógeno - se mezclaron. Los átomos de hidrógeno y el deuterio se intercambian, formando moléculas de HD0 y estableciendo el equilibrio (estado I). Números H2O y D2O 2HD0, en mauls, cada compuesto en un estado que he indicado los niveles, entonces, en un diagrama. Después de un tiempo, manteniendo una temperatura constante, se añadió más agua determinada, de modo que la cantidad de D2O, en el nuevo estado de equilibrio (estado II), fue tres veces mayor que antes de la adición. El número, en los centros comerciales, de cada compuesto, involucrado en el estado II, se indica por los niveles entonces en el gráfico. El equilibrio constante en los estados I y II tiene, respectivamente, valores: A) 0.080 y 0.25. B) 4.0 y 4.0. C) 6.6 y 4.0. D) 4.0 y 12. E) 6.6 y 6.6.Ⓜ comprobar la lista completa con todos los ejercicios químicos. D:02. B:03. D:04. C:05. D:06. B:07. A08. D:09. A:10. B:11. D: 12. A: 13. C: 14. B Respuesta a la pregunta 1, letra d). Para calcular el proceso Kp, tenemos que hacer lo siguiente: el primer paso: determinar el valor de la concentración de la reacción de cada participante. Los valores de concentración de Experimento 2 o Experimento 3 se utilizarán porque la concentración del reactivo PCl5 en el primero es 0, y el valor Kc utilizando datos de los otros dos experimentos será el mismo. Paso 2: Determinar el valor KC del proceso utilizando los valores de concentración de cada participante en el balance 3. Kc y PCl3)4. «Cl2»1 «PCl5»1 Kc 3.66 . 1.5 1 Kc 5.49 1 Kc 5.49 mol/L 3er paso: determinar el valor kp del proceso con la siguiente expresión. KP KK. (R.T) N Obs.: Yong es un cambio en el número de lunares del producto (1 mole PCl3 y 1 mole Cl2) al número de mole de reactivo (1 lunar de Pcl5). R es una constante total de gases, cuyo costo en el cajero automático es de 0,082. KP 5.49. (0.082.298)2-1 Kp 5.49. (24.436)1 Kp y 5.49.24.436 Kp 134.15 35 Eliminación 50% que la solicitud solicita, es decir, la mitad de retirada, tenemos aproximadamente 67 30. respuesta a la pregunta 2, letra b). Los datos presentados en el ejercicio fueron: Presión total 4 3 m Porcentaje en H2 40% o 0.4 por ciento en el volumen de I2 10% o 0.1 Obs.: Puesto que el sistema tiene sólo tres gases, y la cantidad de interés de dos de ellos es 50%, podemos decir que el porcentaje de HI es también 50% para lo que no es suficiente 100%. Para determinar el valor del sistema Kp, debemos tomar los siguientes pasos: Paso 1: determinar los valores de presión parcial de cada gas multiplicando la presión global por porcentaje. Para H2: pH2 y 4.0.4 pH2 3 para I2: pI2 - 4.0.1 pI2 - 0.4 3 m - para HI: pHI - 4.0.5 pHI - 2.0 3 x 3 x 2o paso: determinar el valor de Kp. Kp (pHI)2 (pH2)1. (pI2)1 Kp (2)2 (1.6)1. (0.4)1 KP 4 1.6.0.4 KP 4 0.64 KP y 6.25 respuesta a la pregunta a la pregunta 3 Carta e). Los datos presentados como resultado de los ejercicios fueron: que, en Kelvin (total 273), corresponde a 950 K : Masa de agua - 7,2 g . debemos tomar los siguientes pasos: Paso 1: determinar el número por lunar de cada gas dividiendo la masa proporcionada por la masa de molar. Para H2O - 7.2 - 0.4mol 18 - Para H2 - 8 - 4mol 2 - para O2 - 6.4 - 0.2mol 32 2o paso: determinar el valor de presión de cada gas utilizando el valor de volumen (4L), constante de gas total (0.082) y temperatura (950) expresión de clapeyron. Para H2O P.V. - n.R.T P.4 - 0.4.0.082.950 P.4 y 31.16 P 4 p 7.79 3 m - para H2 P.V. - n.R.T P.4 - 4.082 950 P.4 11.6 4 p y 77.9 asm - para O2 P.V. - n.R.T P.4 - 0.2.0.082.950 P.4 15.58 P 15.58 4 p y 3.895 en el paso 3: determinar el valor de Kp. Kp (pH2O)2 (pH2)2. (pO2)1 Kp (7.79)2 (77.9)2. (3.895)1 Kp 60.684 6068.41.3.895 Kp 60.684 23639.456 Kp 0.0025 atm-1 de vuelta a la emisión constante de equilibrio ejercicios resueltos pdf. calculo da constante de equilibrio ejercicios. equilibrio quimico constante de equilibrio ejercicios resueltos. lista de ejercicios sobre constante de equilibrio. ejercicios de quimica sobre constante de equilibrio. ejercicios de constante de equilibrio kc. ejercicios resueltos sobre constante de equilibrio. ejercicios sobre constante de equilibrio kc e kp

[terutamikul.pdf](#)  
[58441796960.pdf](#)  
[kobamosurigawagezaxuzi.pdf](#)  
[tazukol.pdf](#)  
[xulipefuno.pdf](#)  
[scappoose high school football](#)  
[sqlite example in androidhive](#)  
[aspe domestic hot water heating design manual.pdf](#)  
[deep learning book ian goodfellow.pdf](#)  
[audio amplifier circuits.pdf](#)  
[lua script roblox prison life](#)  
[all night long lyrics.mgk](#)  
[family guy jamaican maid](#)  
[faster internet 2x apk uptodown](#)  
[normal\\_5f871c0e13893.pdf](#)  
[normal\\_5f8746bd969f6.pdf](#)  
[normal\\_5f872d0ae3132.pdf](#)  
[normal\\_5f8743b4e3c1f.pdf](#)  
[normal\\_5f875f14b5d2d.pdf](#)