

Equilibrio químico en fase gas

◊ PROBLEMAS

● Con datos del equilibrio

- Se introducen en un reactor 0,5 moles de $\text{SbCl}_5(\text{g})$ a 25°C , y tras alcanzar el siguiente equilibrio, $\text{SbCl}_5(\text{g}) \rightleftharpoons \text{SbCl}_3(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g})$, se obtienen 0,15 moles de $\text{Cl}_2(\text{g})$, siendo la presión total de 3 atm. Calcule:
 - La presión parcial de cada gas en el equilibrio.
 - El valor de K_p y K_c .

(A.B.A.U. extr. 24)

Rta.: a) $p(\text{SbCl}_5)_e = 1,62 \text{ atm}$; $p(\text{SbCl}_3)_e = p(\text{Cl}_2)_e = 0,692 \text{ atm}$; b) $K_c = 0,0121$; $K_p = 0,297$.
- En un matraz de 5 dm^3 se introducen 0,80 moles de N_2 y 0,40 moles de O_2 y se calienta a 2200 K , estableciéndose el siguiente equilibrio: $\text{N}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{ NO}(\text{g})$. Teniendo en cuenta que en esas condiciones reacciona el 1,1 % del N_2 inicial:
 - Calcula el valor de la constante K_c .
 - Calcula la constante K_p y discute razonadamente qué sucederá en el equilibrio si se aumenta la presión del sistema.

(A.B.A.U. ord. 24)

Rta.: a) $K_c = 1,0 \cdot 10^{-3}$; b) $K_p = 1,0 \cdot 10^{-3}$. Nada.
- En un reactor de 5 dm^3 se introducen 15,3 g de CS_2 y 0,82 g de H_2 . Al elevar la temperatura hasta 300°C se alcanza el siguiente equilibrio: $\text{CS}_2(\text{g}) + 4 \text{ H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{ H}_2\text{S}(\text{g}) + \text{CH}_4(\text{g})$, donde la concentración de metano en equilibrio es de $0,01 \text{ mol/dm}^3$.
 - Calcula las concentraciones molares de las especies $\text{CS}_2(\text{g})$, $\text{H}_2(\text{g})$ y $\text{H}_2\text{S}(\text{g})$ en el equilibrio.
 - Determina el valor de K_c y discute razonadamente qué le sucederá al sistema en equilibrio si añadimos más cantidad de $\text{CS}_2(\text{g})$ manteniendo el volumen y la temperatura constantes.

Dato: $R = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{dm}^3 \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1} = 8,31 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$. (A.B.A.U. ord. 23)

Rta.: a) $[\text{CS}_2] = 0,0302$; $[\text{H}_2] = 0,0413$; $[\text{H}_2\text{S}] = 0,0200 \text{ mol/dm}^3$; b) $K_c = 45,3$; hacia la derecha.
- Considera lo siguiente equilibrio: $\text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{S}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{COS}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$. Se introducen 4,4 g de CO_2 en un recipiente de 2 dm^3 a 337°C y una cantidad suficiente de H_2S para que, una vez alcanzado el equilibrio, la presión total sea de 10 atm. Si en la mezcla en equilibrio hay 0,01 moles de agua, calcula:
 - Las concentraciones de cada una de las especies en el equilibrio.
 - Los valores de K_c y K_p a dicha temperatura.

Datos: $R = 8,31 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1} = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$; $1 \text{ atm} = 101,3 \text{ kPa}$. (A.B.A.U. extr. 22)

Rta.: a) $[\text{CO}_2] = 0,0450$; $[\text{H}_2\text{S}] = 0,145$; $[\text{COS}] = [\text{H}_2\text{O}] = 0,00500 \text{ mol/dm}^3$; b) $K_c = K_p = 0,00384$.
- En un recipiente cerrado de 5 dm^3 , en el que previamente se hizo el vacío, se introducen 0,4 moles de SO_2Cl_2 y se calienta a 400°C , descomponiéndose según la reacción: $\text{SO}_2\text{Cl}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{SO}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g})$. Cuando se alcanza el equilibrio, se observa que se descompuso el 36,5 % del SO_2Cl_2 inicial. Calcula:
 - Las presiones parciales de cada componente de la mezcla en el equilibrio.
 - El valor de K_c y K_p a dicha temperatura.

Dato: $R = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{dm}^3 \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1} = 8,31 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$. (A.B.A.U. ord. 22)

Rta.: a) $p(\text{SO}_2\text{Cl}_2) = 2,81 \text{ atm}$; $p(\text{SO}_2) = p(\text{Cl}_2) = 1,61 \text{ atm}$; b) $K_c = 0,0168$; $K_p = 0,927$.
- En un recipiente cerrado se introducen 2,0 moles de CH_4 y 1,0 mol de H_2S a la temperatura de 727°C , estableciéndose el siguiente equilibrio: $\text{CH}_4(\text{g}) + 2 \text{ H}_2\text{S}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CS}_2(\text{g}) + 4 \text{ H}_2(\text{g})$. Una vez alcanzado el equilibrio, la presión parcial del H_2 es 0,20 atm y la presión total es de 0,85 atm. Calcula:
 - Los moles de cada sustancia en el equilibrio y el volumen del recipiente.
 - El valor de K_c y K_p .

(A.B.A.U. ord. 20)

Rta.: a) $n_e(\text{CH}_4) = 1,80 \text{ mol}$; $n_e(\text{H}_2\text{S}) = 0,60 \text{ mol}$; $n_e(\text{CS}_2) = 0,200 \text{ mol}$; $n_e(\text{H}_2) = 0,800 \text{ mol}$; $V = 328 \text{ dm}^3$;
b) $K_p = 0,0079$; $K_c = 1,2 \cdot 10^{-6}$.

7. b) En un matraz de $1,5 \text{ dm}^3$, en el que se hizo el vacío, se introducen $0,08$ moles de N_2O_4 y se calienta a $35 \text{ }^\circ\text{C}$. Parte del N_2O_4 se disocia según la reacción: $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{NO}_2(\text{g})$ y cuando se alcanza el equilibrio la presión total es de $2,27 \text{ atm}$. Calcula el porcentaje de N_2O_4 disociado.
 Datos: $R = 8,31 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1} = 0,082 \text{ atm}\cdot\text{dm}^3\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$; $1 \text{ atm} = 101,3 \text{ kPa}$.

(A.B.A.U. extr. 19)

Rta.: b) $\alpha = 69 \%$.

8. El cloro gas se puede obtener según la reacción: $4 \text{HCl}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{Cl}_2(\text{g}) + 2 \text{H}_2\text{O}(\text{g})$. Se introducen $0,90$ moles de HCl y $1,2$ moles de O_2 en un recipiente cerrado de 10 dm^3 en el que previamente se hizo el vacío. Se calienta la mezcla a $390 \text{ }^\circ\text{C}$ y, cuando se alcanza el equilibrio a esta temperatura, se observa la formación de $0,40$ moles de Cl_2 . Calcula:
 a) El valor de la constante K_c .
 b) La presión parcial de cada componente en el equilibrio y a partir de ellas calcula el valor de K_p .
 Datos: $R = 8,31 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1} = 0,082 \text{ atm}\cdot\text{dm}^3\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$; $1 \text{ atm} = 101,3 \text{ kPa}$. (A.B.A.U. ord. 19)
Rta.: a) $K_c = 2,56\cdot 10^3$; b) $p(\text{HCl}) = 0,544$; $p(\text{O}_2) = 5,44 \text{ atm}$; $p(\text{Cl}_2) = p(\text{H}_2\text{O}) = 2,18 \text{ atm}$; $K_p = 47,0$.

9. Al calentar $\text{HgO}(\text{s})$ en un recipiente cerrado en el que se hizo el vacío, se disocia según la reacción: $2 \text{HgO}(\text{s}) \rightleftharpoons 2 \text{Hg}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$. Cuando se alcanza el equilibrio a $380 \text{ }^\circ\text{C}$, la presión total en el recipiente es de $0,185 \text{ atm}$. Calcula:
 a) Las presiones parciales de las especies presentes en el equilibrio.
 b) El valor de las constantes K_c y K_p de la reacción.
 Datos: $R = 8,31 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1} = 0,082 \text{ atm}\cdot\text{dm}^3\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$; $1 \text{ atm} = 101,3 \text{ kPa}$. (A.B.A.U. extr. 18)
Rta.: a) $p(\text{Hg}) = 0,123 \text{ atm}$; $p(\text{O}_2) = 0,0617 \text{ atm}$; b) $K_c = 6,1\cdot 10^{-9}$; $K_p = 9,4\cdot 10^{-4}$.

10. En un reactor de 10 L se introducen $2,5$ moles de PCl_5 y se calienta hasta $270 \text{ }^\circ\text{C}$, produciéndose la siguiente reacción: $\text{PCl}_5(\text{g}) \rightleftharpoons \text{PCl}_3(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g})$. Una vez alcanzado el equilibrio se comprueba que la presión en el reactor es de $15,7 \text{ atm}$. Calcula:
 a) El número de moles de todas las especies presentes en el equilibrio.
 b) El valor de las constantes K_c y K_p a dicha temperatura.
 Datos: $R = 8,31 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1} = 0,082 \text{ atm}\cdot\text{dm}^3\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$; $1 \text{ atm} = 101,3 \text{ kPa}$. (A.B.A.U. ord. 18)
Rta.: a) $n(\text{PCl}_5) = 1,48 \text{ mol}$; $n(\text{PCl}_3) = n(\text{Cl}_2) = 1,02 \text{ mol}$; b) $K_c = 0,0708$; $K_p = 3,15$.

11. Se introducen $0,2$ moles de Br_2 en un recipiente de $0,5 \text{ L}$ de capacidad a $600 \text{ }^\circ\text{C}$. Una vez establecido el equilibrio $\text{Br}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{Br}(\text{g})$ en estas condiciones, el grado de disociación es $0,8$.
 a) Calcula K_c y K_p .
 b) Determina las presiones parciales ejercidas por cada componente de la mezcla en el equilibrio.
 Datos: $R = 0,082 \text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1} = 8,31 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$. (A.B.A.U. extr. 17)
Rta.: a) $K_c = 5,12$; $K_p = 367$; b) $p(\text{Br}_2) = 5,7 \text{ atm}$; $p(\text{Br}) = 45,9 \text{ atm}$.

12. En un recipiente de $2,0 \text{ L}$ se introducen $2,1$ moles de CO_2 y $1,6$ moles de H_2 y se calienta a $1800 \text{ }^\circ\text{C}$. Una vez alcanzado el siguiente equilibrio: $\text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ se analiza la mezcla y se encuentran $0,90$ moles de CO_2 . Calcula:
 a) La concentración de cada especie en el equilibrio.
 b) El valor de las constantes K_c y K_p a esa temperatura.
 (A.B.A.U. ord. 17)
Rta.: a) $[\text{CO}_2] = 0,45 \text{ mol/dm}^3$; $[\text{H}_2] = 0,20 \text{ mol/dm}^3$; $[\text{CO}] = [\text{H}_2\text{O}] = 0,60 \text{ mol/dm}^3$; b) $K_p = K_c = 4,0$.

● Con la constante como dato

1. Para la reacción $\text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$, el valor de $K_c = 5$ a $530 \text{ }^\circ\text{C}$. Si reaccionan $2,0$ moles de $\text{CO}(\text{g})$ con $2,0$ moles de $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ en un reactor de 2 dm^3 :
 a) Calcula la concentración molar de cada especie en el equilibrio a dicha temperatura.
 b) Determina el valor de K_p y razona cómo se verá afectado el equilibrio si introducimos en el reactor más cantidad de $\text{CO}(\text{g})$ sin variar la temperatura ni el volumen.
 Datos: $R = 8,31 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1} = 0,082 \text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$; $1 \text{ atm} = 101,3 \text{ kPa}$. (A.B.A.U. extr. 23)
Rta.: a) $[\text{CO}] = 0,309$; $[\text{H}_2\text{O}] = 0,309$; $[\text{CO}_2] = 0,691$; $[\text{H}_2] = 0,691 \text{ mol/dm}^3$; b) $K_p = 5,00$.

2. En un recipiente de 10 litros se introducen 2 moles de N_2O_4 gaseoso a $50\text{ }^\circ\text{C}$ produciéndose el siguiente equilibrio de disociación: $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(\text{g})$. Si la constante K_p a dicha temperatura es de 1,06. Calcula:
- Las concentraciones de los dos gases tras alcanzar el equilibrio y el porcentaje de disociación del N_2O_4 .
 - Las presiones parciales de cada gas y la presión total en el equilibrio.

(A.B.A.U. extr. 21)

Rta.: a) $[\text{N}_2\text{O}_4] = 0,160\text{ mol/dm}^3$; $[\text{NO}_2] = 0,0800\text{ mol/dm}^3$; $\alpha = 20,0\%$;
b) $p(\text{N}_2\text{O}_4) = 4,24\text{ atm} = 430\text{ kPa}$; $p(\text{NO}_2) = 2,12\text{ atm} = 215\text{ kPa}$; $p_{\text{et}} = 6,36\text{ atm} = 645\text{ kPa}$.

3. Considera el siguiente equilibrio que tiene lugar a $150\text{ }^\circ\text{C}$: $\text{I}_2(\text{g}) + \text{Br}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{IBr}(\text{g})$, con una $K_c = 120$. En un recipiente de $5,0\text{ dm}^3$ de capacidad se introducen 0,0015 moles de yodo y 0,0015 moles de bromo. Calcula:
- La concentración de cada especie cuando se alcanza el equilibrio.
 - Las presiones parciales y la constante K_p .

(A.B.A.U. ord. 21)

Rta.: a) $[\text{I}_2] = [\text{Br}_2] = 4,63 \cdot 10^{-5}\text{ mol/dm}^3$; $[\text{IBr}] = 5,07 \cdot 10^{-4}\text{ mol/dm}^3$;
b) $p(\text{I}_2) = p(\text{Br}_2) = 163\text{ Pa} = 0,00161\text{ atm}$; $p(\text{IBr}) = 1,79 \cdot 10^3\text{ Pa} = 0,0176\text{ atm}$; $K_p = 120$.

4. Se introduce fosgeno (COCl_2) en un recipiente vacío de 2 dm^3 de volumen a una presión de 0,82 atm y una temperatura de $227\text{ }^\circ\text{C}$, produciéndose su descomposición segundo el equilibrio: $\text{COCl}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g})$. Sabiendo que en estas condiciones el valor de K_p es 0,189; calcula:
- La concentración de todas las especies presentes en el equilibrio.
 - La presión parcial de cada una de las especies presentes en el equilibrio.

(A.B.A.U. extr. 20)

Rta.: a) $[\text{COCl}_2]_e = 0,0124\text{ mol/dm}^3$; $[\text{CO}]_e = [\text{Cl}_2]_e = 0,00756\text{ mol/dm}^3$
b) $p_e(\text{COCl}_2) = 0,510\text{ atm}$; $p_e(\text{CO}) = p_e(\text{Cl}_2) = 0,310\text{ atm}$.

◇ CUESTIONES

- Para la reacción en equilibrio: $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$ $\Delta H^0 < 0$; explica razonadamente cómo se desplazará el equilibrio si se añade $\text{H}_2(\text{g})$.
- a) Dada la reacción: $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$, $\Delta H^0 < 0$, razona cómo influye sobre el equilibrio un aumento de la temperatura.

(A.B.A.U. ord. 20)

(A.B.A.U. extr. 19)

Cuestiones y problemas de las [Pruebas de evaluación de Bachillerato para el acceso a la Universidad](#) (A.B.A.U. y P.A.U.) en Galicia.

[Respuestas](#) y composición de [Alfonso J. Barbadillo Marán](#).

Actualizado: 03/10/24