**Practico: Equilibrio químico**

1. Para el equilibrio: 2 SO2(g) + O2(g) ⇄ 2 SO3(g)

En recipiente cerrado se encontró que las concentraciones molares en el equilibrio son 0,34 M, 0,17 M y 0,06 M, respectivamente.

a) Calcular Kc.

b) Si inicialmente solo ponemos SO2 y O2 en concentraciones 0,34 M y 0,17 M, respectivamente.

c) Si inicialmente, en otro experimento, solo ponemos 0,06 M de SO3

1. 1 mol de H-CHO se coloca en un reactor de 1 litro y se calienta a 500ºC, estableciéndose el equilibrio que se indica: H-CHO (g) ⇄ H2 (g) + CO (g)

Si en el equilibrio se encuentran 0,2 moles de H2 ¿cuál es la Kc de la reacción a 500ºC?

1. La constante de equilibrio de: 3 N2 + H2 🡪 2 NH3

A 150°C y 200atm es 0,55. ¿Cuál es la concentración de amoniaco cuando las concentraciones de N2 y H2 en equilibrio son 0,2 mol/l y 0,1 mol7l? Siendo todos gases.

1. Para la reacción: SbCl5 🡪 SbCl3 + Cl2 (todos gas)

Kc= 0,0932 a la temperatura de 182°C. En un recipiente se introducen 0,2moles de SbCl5 y se eleva la temperatura hasta el equilibrio. Calcular la concentración de las especies presentes.

1. Cuando 30 g de acido acético reaccionan con 46 g de etanol se forman 36,96 g de acetato de etilo y una cierta cantidad de agua. Calcular la contante de equilibrio.

C2H5OH + CH3COOH ↔ CH3COOC2H5 + H2O