**Ejercicio típico de Equilibrio Químico**

En un recipiente de 10 litros se introducen 2 moles de I2 y 4 moles de H2 y se calienta hasta 523 K. A esa temperatura se establece el equilibrio

H2(g) + I2(g) ↔ 2 HI (g)

Sabiendo que la constante de equilibrio Kc es 7,2, calcula:

a) La concentración de todas las especies presentes en el equilibrio.

b) La presión parcial de cada componente y la total.

c) La constante Kp.

****www.laquimicafacil.es