

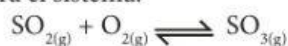
# EQUILIBRIO QUÍMICO

Apellidos y nombres:

Año:

## TAREA PARA LA CASA

1. Calcula  $K_c$  para el equilibrio en donde existen 1,2 moles de  $\text{SO}_3$ ; 0,4 moles de  $\text{SO}_2$  y 0,6 moles de  $\text{O}_2$  en un litro para el sistema:



- a) 15                      c) 1                      e) 12  
b) 1,5                    d) 13

2. Un recipiente de 2 litros de capacidad, a temperatura de 25 °C, conteniendo en equilibrio 0,8 moles de CO; 0,5 moles de  $\text{Cl}_2$  y 1,2 moles de fosgeno ( $\text{COCl}_2$ ) según la ecuación siguiente:



¿Cuál será la constante de equilibrio con sus correspondientes unidades a dicha temperatura?

- a) 6                      c) 0,16                      e) 4  
b) 1,2                    d) 8

3. En la reacción:



A 500 °C se encuentra en equilibrio 3 moles de  $\text{N}_2$ ; 2 moles de  $\text{H}_2$  y 6 moles de  $\text{NH}_3$ , todo en un recipiente de 2 litros. Calcula  $K_c$ .

- a) 0,7                      c) 2,25                      e) 6  
b) 2                      d) 1,5

4. Marca la relación correcta:



- a)  $K_p = K_c \cdot (RT)^2$   
b)  $K_p = K_c \cdot (RT)^4$   
c)  $K_p = K_c \cdot (RT)^3$   
d)  $K_p = K_c(RT)$   
e)  $K_p = K_c(RT)^{-2}$

5. Para la reacción:



La afirmación correcta corresponde a:

- a)  $K_p = K_c$                       d)  $K_p \neq K_c$   
b)  $K_c > K_p$                     e)  $K_p = 1/2 K_c$   
c)  $K_p = 2K_c$