

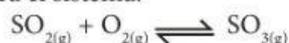
EQUILIBRIO QUÍMICO

Apellidos y nombres:

Año:

TAREA PARA LA CASA

1. Calcula K_c para el equilibrio en donde existen 1,2 moles de SO_3 ; 0,4 moles de SO_2 y 0,6 moles de 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 Cl_2 y 1,2 moles de fosgeno (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

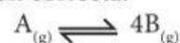
3. En la reacción:



A 500 °C se encuentra en equilibrio 3 moles de N_2 ; 2 moles de H_2 y 6 moles de NH_3 , todo en un recipiente de 2 litros. Calcula K_c .

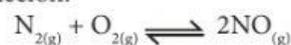
- a) 0,7 c) 2,25 e) 6
b) 2 d) 1,5

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) $K_p = 2K_c$