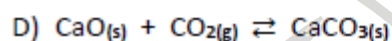
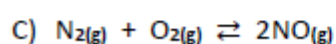
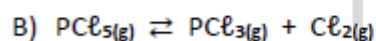
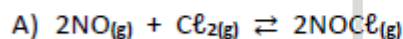


54. Ao estudar uma reação química que se encontra em equilíbrio químico, dependendo das condições, deve-se considerar a constante de equilíbrio em função das concentrações (K_c) e a constante de equilíbrio em função das pressões parciais (K_p).

Assinale a opção que corresponde à reação química em que $K_c = K_p$.



Assunto: Equilíbrio químico

$$K_p = K_c (RT)^{\Delta n}$$

$$\text{Onde: } \Delta n = \sum (\text{coeficiente dos produtos gasosos}) - \sum (\text{coeficiente dos reagentes gasosos})$$

$$\text{Se } \Delta n = 0 \Rightarrow \boxed{K_p = K_c}$$

a) $\Delta n = 2 - 3 = -1$

b) $\Delta n = 2 - 1 = 1$

c) $\Delta n = 2 - 2 = 0$

d) $\Delta n = 0 - 1 = -1$

Item: C