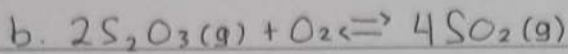
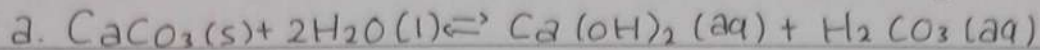


1. Diketahui persamaan reaksi kesetimbangan sebagai berikut:

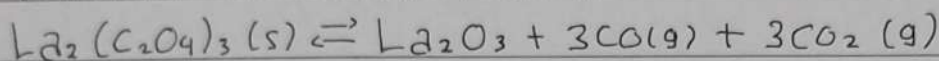


Tentukan persamaan K_c dari persamaan reaksi di atas!

a. $K_c = \frac{[\text{C}]^p [\text{D}]^q}{[\text{A}]^x [\text{B}]^y} \Rightarrow \frac{[\text{Ca}(\text{OH})_2][\text{H}_2\text{CO}_3]}{[\text{CaCO}_3][\text{H}_2\text{O}]^2}$

b. $K_c = \frac{[\text{C}]^p [\text{D}]^q}{[\text{A}]^x [\text{B}]^y} \Rightarrow \frac{[\text{SO}_2]^4}{[\text{S}_2\text{O}_3]^2 [\text{O}_2]}$

2. Garam akalat dimasukkan dalam bejana 10 liter, dan terurai menurut reaksi



Pada suhu tetap, jika pada keadaan setimbang tekanan total = 0,4 atm, tentukan nilai K_p !

m x

R a a 3a 3a

S x-a a 3a 3a

mol total = 3a + 3a = 6a

$P_{\text{CO}} = \frac{\text{mol CO}}{\text{mol total}} \cdot P_{\text{total}}$

$= \frac{3a}{6a} \cdot 0,4 \text{ atm}$

$= 0,2 \text{ atm} = 2 \cdot 10^{-1} \text{ atm}$

$P_{\text{CO}_2} = 0,2 \text{ atm} = 2 \cdot 10^{-1} \text{ atm}$

$K_p = (P_{\text{CO}})^3 (P_{\text{CO}_2})^3$

$= (2 \cdot 10^{-1})^3 (2 \cdot 10^{-1})^3$

$= 8 \cdot 10^{-3} \cdot 8 \cdot 10^{-3}$

$= 64 \cdot 10^{-6} \Rightarrow \underline{\underline{6,4 \cdot 10^{-5}}}$