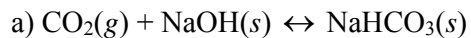


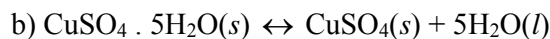
Téma 22 úkol 3

Zadání:

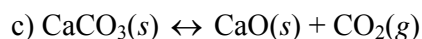
Vyberte možnost, ve které je u rovnice uvedena správná rovnovážná konstanta:



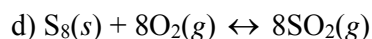
$$K = \frac{[\text{CO}_2][\text{NaOH}]}{[\text{NaHCO}_3]}$$



$$K = [\text{H}_2\text{O}]$$



$$K = \frac{[\text{CaO}][\text{CO}_2]}{[\text{CaCO}_3]}$$



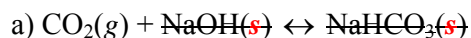
$$K = \frac{[\text{SO}_2]^8}{[\text{O}_2]^8}$$

Správné řešení: d

Řešení:

Rovnováhu systému, kde všechny reaktanty a produkty nejsou ve stejné fázi, nazýváme **heterogenní rovnováhu**. Heterogenní rovnováha **nezávisí na množství čistých pevných látek nebo čistých kapalin**. Základní důvod tohoto je, že jejich koncentrace se nemůže změnit.

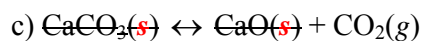
Zde jsou doplněny všechny výše uvedené rovnice o správné rovnovážné konstanty. Přeškrtnuty jsou ty látky, které nemají vliv na rovnováhu reakce a tedy ani na rovnovážnou konstantu.



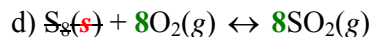
$$K = \frac{1}{[\text{CO}_2]}$$



$$K = [\text{H}_2\text{O}]^5$$



$$K = [\text{CO}_2]$$



$$K = \frac{[SO_2]^8}{[O_2]^8}$$