

Бабич Олександр. Фізична і колоїдна хімія. Залежність констант рівноваги від тиску та концентрацій. Принцип Ле-Шательє. *YouTube*. 2023.
 URL: https://youtu.be/9UPYMoIDbiU?si=a1CMGZQ_13JM77SA

Лекція №7. Зміщення хімічної рівноваги в залежності від тиску і концентрацій речовин.
 Принцип Ле-Шательє

K_p (p) → парц. тиски z
 K_c → мол. конч. z_p
 K_x → мольн. частин $z.p$

$2A(g) + B(g) \rightarrow 2C(g)$
 $K_p = \frac{P_C^2}{P_A^2 \cdot P_B}$
 $K_p = 3,76 T^{-6}$

Фіз. і колоїд. хімія. Залежність констант рівноваги від тиску та концентрацій. Принцип Ле-Шательє



Олександр Бабич
 Підписалося 616 користувачів

Підписатися

10



Поділитися



В лекції розповідається про залежність констант рівноваги K_p , K_c і K_x від зміни тиску, парціальних тисків та концентрацій в хімічній реакції.
 Лекція прочитана наживо.