

Бабич Олександр. Фізична і колоїдна хімія. Лекція. Залежність теплового ефекту реакції від температури. YouTube. 2023. URL: <https://youtu.be/r-vpDnwl2cE?si=mwucrLZwJISODUEp>

Лекція №2. Залежність ентальпії хімічної реакції від температури. Рівняння Кіргхофа

$$\Delta H = \Delta H^\circ + \int_{298}^T c_p dT = \Delta H^\circ + c_p(T - 298,15)$$

$$\Delta Q = \Delta U + dA$$

$$\Delta Q = \Delta H^\circ$$

$$\Delta H^\circ = \sum \Delta H^\circ(\text{продукти}) - \sum \Delta H^\circ(\text{реагенти})$$

$p = 1 \text{ атм}$
 $T = 298,15 \text{ K}$

$$\Delta H = \Delta H^\circ + \int_{298,15}^T c_p dT$$

c_p теплоємність при стабільному тиску

Фізична і колоїдна хімія. Лекція. Залежність теплового ефекту реакції від температури.



Олександр Бабич

Підписалося 616 користувачів

Підписатися

👍 5



🔗 Поділитися



У відео-лекції виводиться рівняння Кіргхофа, яке показує залежність зміни ентальпії хімічної реакції від температури. Наводиться елементарний приклад розрахунку зміни теплового ефекту реакції в залежності від температури.