

Бабич Олександр. Фізична і колоїдна хімія. Лекція 2. Виведення значення ентальпії. Тепловий ефект хімічної реакції. *YouTube*. 2023. URL: <https://youtu.be/LWPtr8fDmPY?si=FIINNF-IQ824UkBg>

Лекція №2. Тепловий ефект реакції.
Ентальпія.

$$dQ = dU + dA$$
$$\boxed{dQ = n \cdot c \cdot dT + p \cdot dV}$$

$p = \text{const}$

$$dQ = dU + p \cdot dV$$
$$\Delta Q = \Delta U + p \cdot \Delta V$$
$$\Delta Q = (u_2 - u_1) + p \cdot (V_2 - V_1)$$
$$\Delta Q = u_2 - u_1 + p \cdot V_2$$

Фізична і колоїдна хімія. ЛЕКЦІЯ. Виведення значення ентальпії. Тепловий ефект хімічної реакції



Олександр Бабич

Підписалося 616 користувачів

Підписатися

👍 9



🔗 Поділитися



У відео-лекції розповідається про ентальпію, виведення ентальпії через ізобарний процес першого закону термодинаміки. Використання ентальпії для обчислення теплового ефекту хімічної реакції (закон Гесса). Лекція для студентів II курсу спеціальності Харчові технології.