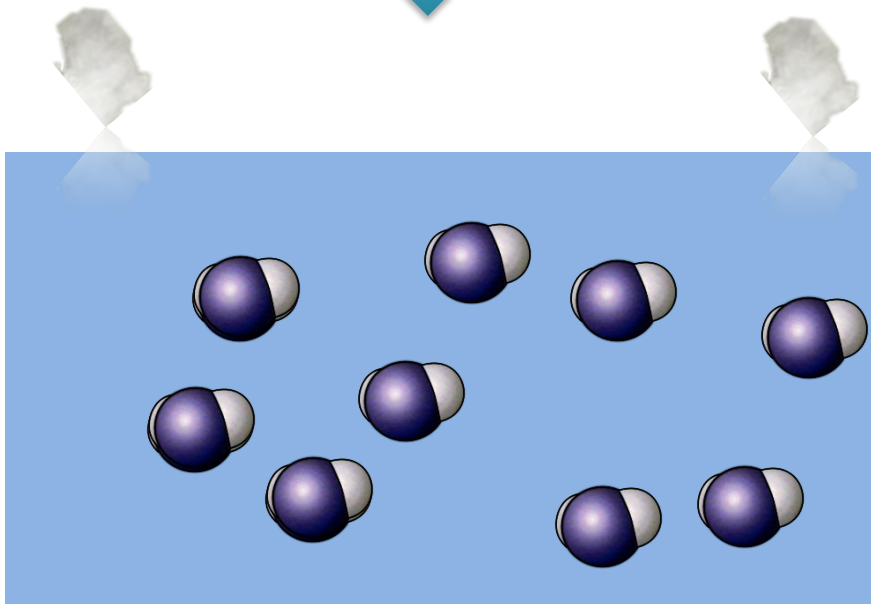




**Поглощение
энергии при
испарении
жидкости и
выделение её
при
конденсации
пара**

Испарение как потеря энергии

T ↓

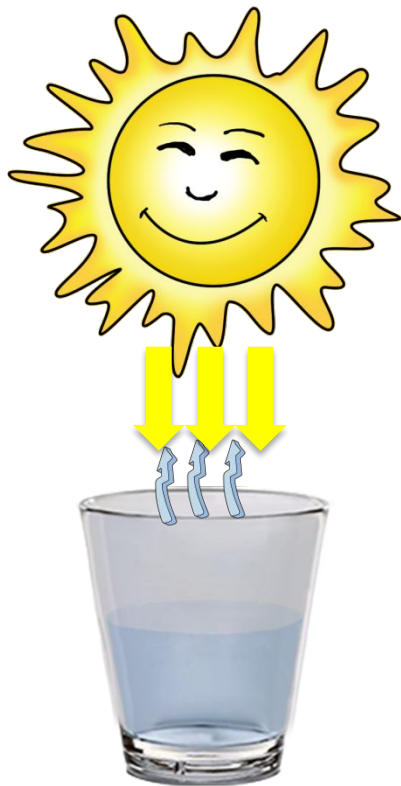


$$E_{\text{cp1}} = \frac{E_1 + E_2 + E_3 + \dots + E_n}{n}$$

Если E_2 и E_3 больше, чем энергия любой другой молекулы, тогда:

$$E_{\text{cp2}} = \frac{E_1 + \dots + E_n}{n - 2} < E_{\text{cp1}}$$

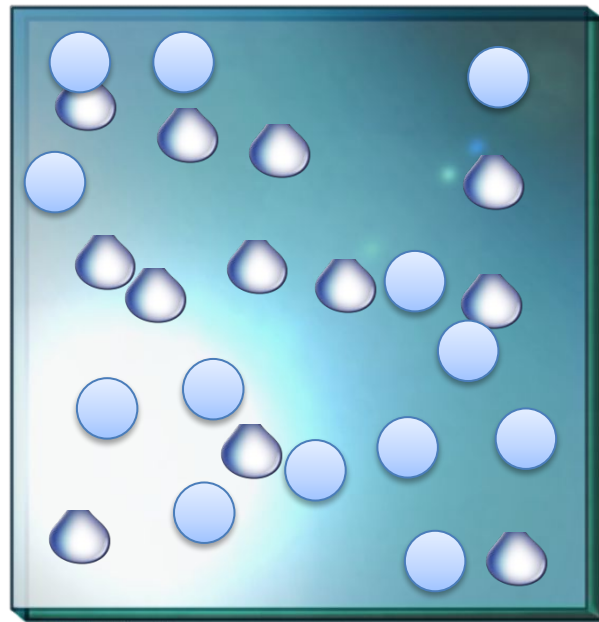
Испарение как потеря энергии



$$Q_{\text{полученное}} \gg E_{\text{потерянное}}$$

T ↑

Конденсация



Основные выводы

- При испарении жидкость теряет энергию и охлаждается.
- **Конденсация** — это процесс перехода из газообразного состояния в жидкое.