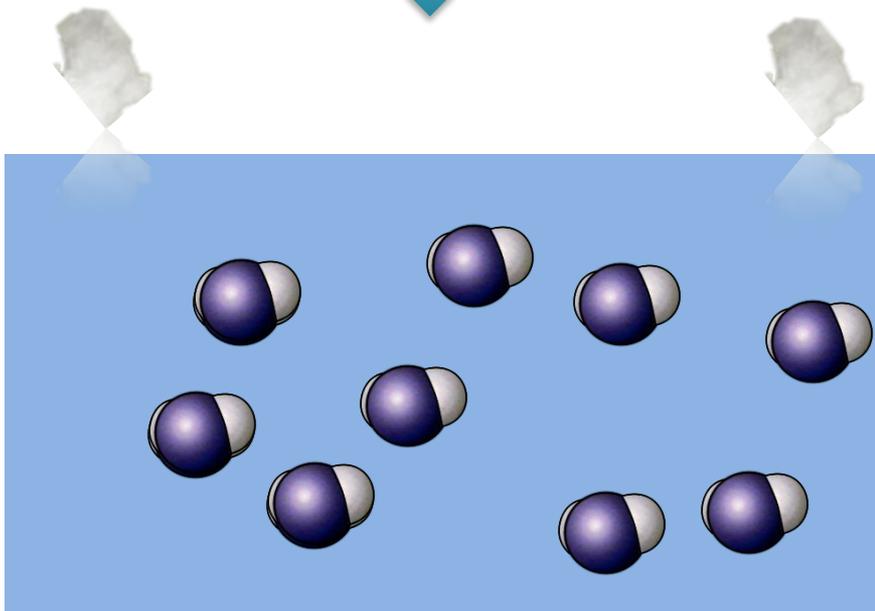




**Поглощение  
энергии при  
испарении  
жидкости и  
выделение её  
при  
конденсации  
пара**

# Испарение как потеря энергии

T ↓

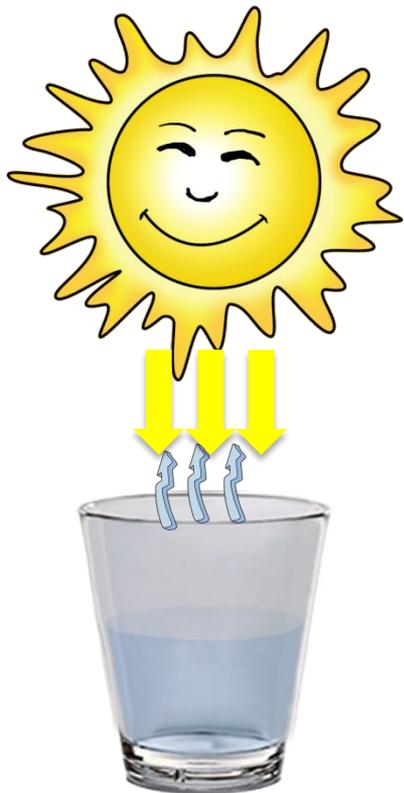


$$E_{\text{cp1}} = \frac{E_1 + E_2 + E_3 + \dots + E_n}{n}$$

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

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

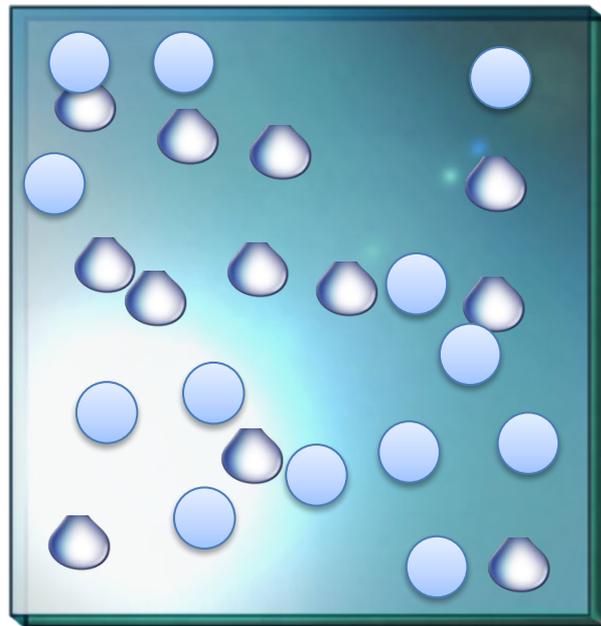
# Испарение как потеря энергии



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

**T** ↑

# Конденсация



# Основные выводы

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