

Випаровування – це пароутворення, яке відбувається з вільної поверхні рідини

Тільки при відсутності зовнішнього впливу, коли всі параметри постійні, процес випаровування відбувається рівномірно. Якщо ж на нього впливає зовнішній вплив, процес випаровування відбувається нерівномірно.

Кількість теплоти



Конденсація – процес переходу речовини з газоподібного стану в рідкий

$$Q = Lm$$



Handwritten notes on a poster, including a table with columns and rows of text.

Импортёвнинг
и экспортёрнинг
қўшимча қиммати
қисми

Қўшимча қиммат
қисми

Қўшимча қиммат
қисми

Қўшимча қиммат
қисми

Q = Lm



Випаровування – це процес переходу молекул з рідкого стану в газоподібний стан.

Конденсація – процес переходу речовини з газоподібного стану в рідкий.

$$Q = Lm$$

Механізм випаровування

Механізм випаровування пов'язаний із випадковим виштовуванням окремих молекул поверхневого шару рідини під дією неперервних безладних поштовхів від сусідніх молекул в ході їх хаотичного теплового руху.



Випаровування – це парувальний, який відбувається з рідиною поверхні рідини

Кількість теплоти



Конденсація – процес передачі речовини з газоподібного стану в рідкий

$$Q = L \cdot m$$

де Q – кількість теплоти, L – теплота конденсації, m – маса речовини



Ми – дослідники. Від чого залежить швидкість випаровування?

Запропонуємо досвід на підтвердження своєї думки

1. Від виду речовини.
2. Від маси.
3. Від площі поверхні рідини.
4. Від температури.
5. Від швидкості повітря.
6. Від вологості повітря.





