

Фізичні властивості води



Вода— хімічна речовина у вигляді прозорої, безбарвної рідини без запаху і смаку.

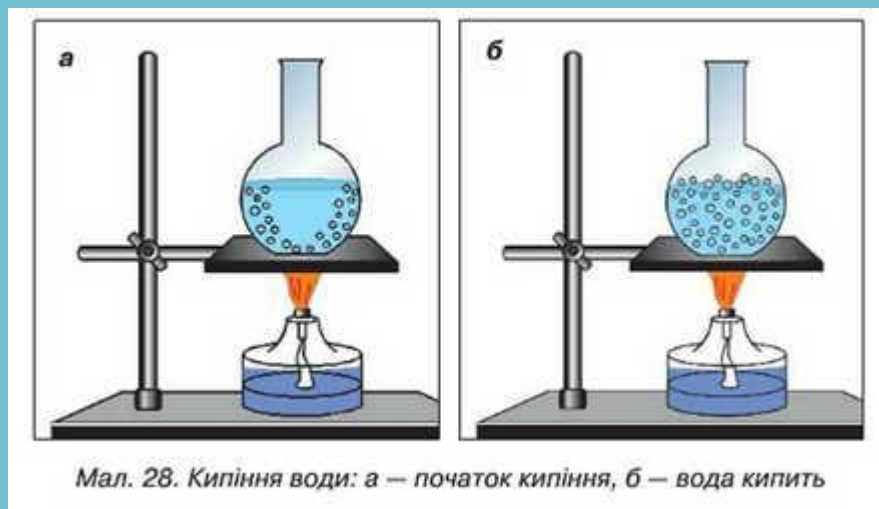


Агрегатні стани води:

- ✓ рідкий
- ✓ твердий
- ✓ газоподібний



Вода кипить при температурі *100* градусів за Цельсієм, і починає замерзати при температурі нижче *4* градусів за Цельсієм.



Для води характерна висока теплоємність. У води теплоємність у *10* разів більша ніж у заліза.

Щоб нагріти на *1* градус *1л* води треба в *3300* разів більше тепла ніж при нагріванні *1л* повітря.

Проте, вона в стільки ж разів віддає більше тепла при охолодженні.

Тому для нагрівання приміщення використовують парове опотлення.

Вода має велику теплоту випаровування $r=2257\text{кДж/кг}$ і плавлення $\ell=332\text{кДж/кг}$. Як би не ця властивість то влітку всі озера і ріки дуже швидко висохли б і загинуло б життя у водоймах.

Замерзаючи вода віддає дуже багато тепла. 1л води, замерзаючи, може нагріти на 1 градус за Цельсієм 250 тис літрів повітря. Ось чому в холодні зимові ночі в теплицях ставлять бочки з водою: замерзаючи, вода



Замерзаючи вода розширюється.Тому лід легший за воду і плаває на поверхні води.

Лід і вода-хороші теплоізолятори:в результаті цього,річки та озера не промерзають до дна і там існує життя.

