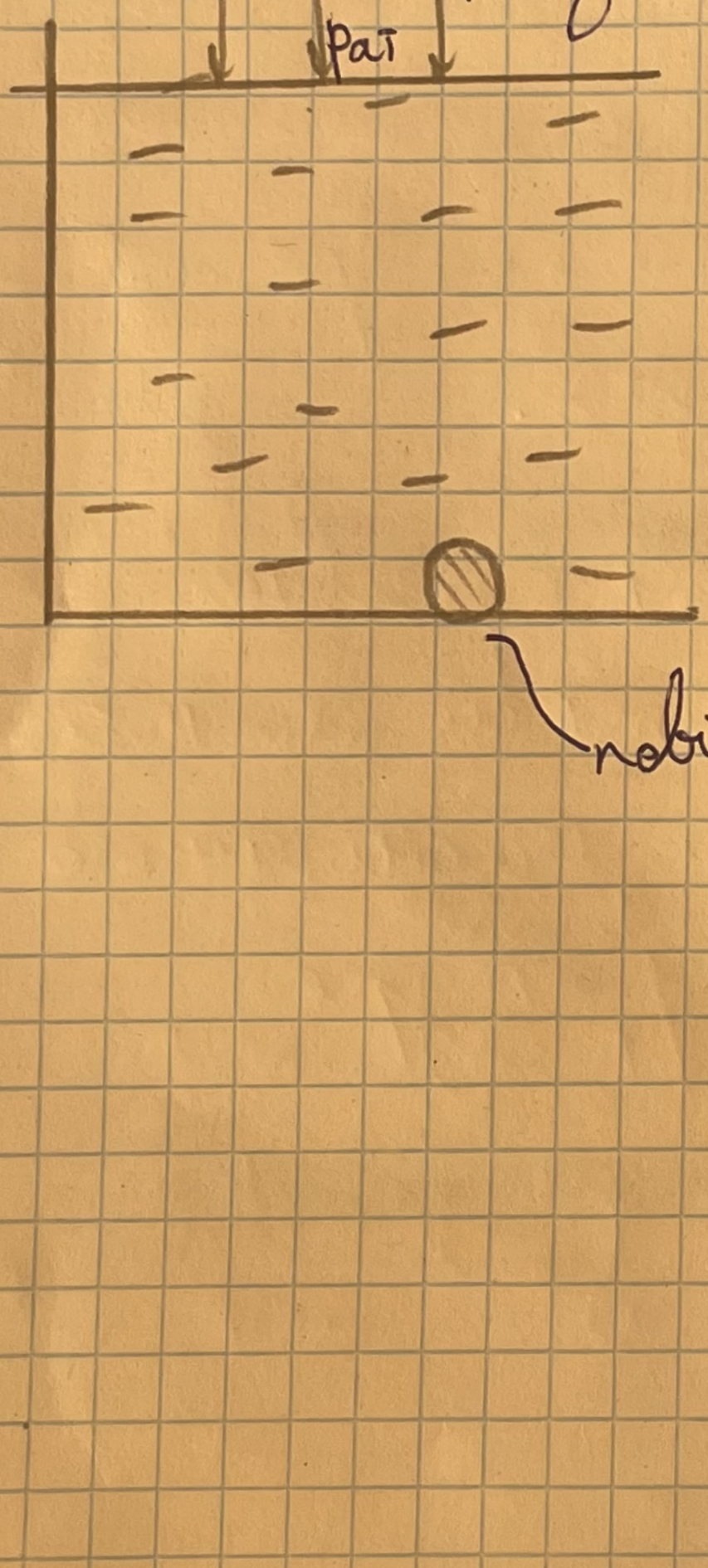
Хімічна їдкість. Критична температура

Означення:

Хімічною називається характеристика, яка відображає не тільки з поверхні, але й в об'ємі рідини.



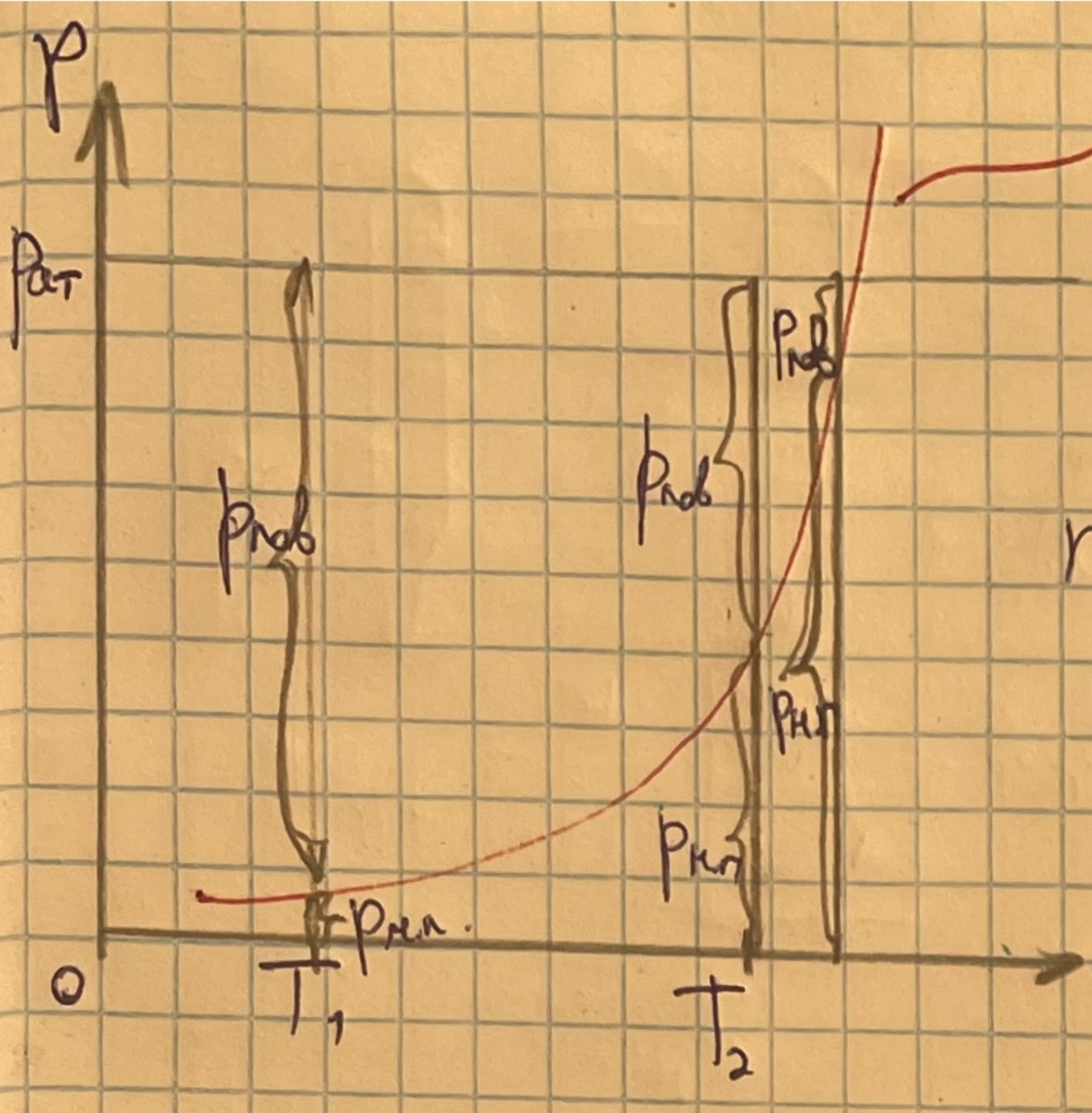
$$p_{пов} + p_{н.пари} = p_{атм}$$

$$p_{пов} V = \frac{m}{M} RT$$

$$V = \frac{m R T}{M p_{пов}}$$

$$p_{пов} = p_{ат} - p_{н.пари}$$

$$V = \frac{m R T}{M (p_{ат} - p_{н.пари})}$$



Зауваження:

При температурі кипіння тиск насиченої пари дорівнює зовнішньому (атмосферному) тиску.