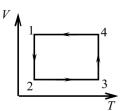
Заняття 4. Основи МКТ. Газові закони.

Аудиторне заняття

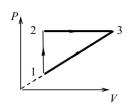
- 1. [2.3] Визначити масу m_i молекули води та кількість N молекул, що містяться в об'ємі V=1 мм³. Оцінити радіус r_0 молекули води.
- 2. [2.6] Дано дві закриті посудини об'ємами V_1 і V_2 . Тиск газу в першій посудині P_1 , в другій P_2 . Температури газів однакові. Який тиск встановиться в кожній з посудин, якщо їх сполучити?
- 3. [2.7] В посудині знаходиться кисень масою m_l і водень масою m_2 . У скільки разів зміниться тиск в посудині, якщо весь кисень прореагує з необхідною для цього частиною водню? Температура стала. Тиском водяної пари знехтувати.
- 4. [2.9] Два з'єднані тонкою трубкою балони об'ємами $V_1 = 4$ л і $V_2 = 3$ л містять певну кількість азоту. Перший балон має незмінну температуру $t_1 = 27$ °C. До якої температури T потрібно нагріти другий балон для того, щоб в ньому залишилася тільки 1/3 загальної кількості азоту?
- 5. [2.12] На рисунку приведена VT-діаграма замкненого циклу. Побудувати PT і PVдіаграми.



6. [2.15] Вертикальний циліндр розділено рухомим горизонтальним поршнем масою *m* і площею *S* на дві частини. У верхній частині знаходиться азот при температурі *T* і тиску *P*, у нижній – кисень при температурі 2*T*. Посудину перевертають і встановлюють горизонтально. На скільки градусів необхідно змінити температуру азоту, щоб об'єми газів не змінилися?

Домашнє завдання

- 1. [2.5] Скільки електронів міститься в 1 см3 свинцю? Густина свинцю $\rho = 11000 \text{ кг/м}^3$.
- 2. [2.14] Газ здійснює цикл, PV-діаграма якого наведена на рисунку. Температура газу у станах 1 та 2 відома і дорівнює T_l і T_2 , відповідно. Знайти температуру в стані 3.



3. [2.8] Бульбашка повітря піднімається з дна басейну глибиною H. Знайти залежність радіуса бульбашки r від глибини h її місцезнаходження в даний момент часу, якщо її об'єм на дні дорівнює V_0 . Сили поверхневого натягу не враховувати. Атмосферний тиск P_0 , густина води в басейні ρ . Температура води не залежить від глибини.