



**«Основне рівняння МКТ ідеального газу.
Температура. Температурна шкала Кельвіна»**

1. Фізична модель газу, молекули якого приймають за матеріальні точки, що не взаємодіють одна з одною на відстані та пружно взаємодіють у моменти зіткнення.
 - а) Мікроскопічні параметри
 - б) Макроскопічні параметрами
 - в) Основне завдання МКТ
 - г) Ідеальний газ
2. Який вигляд має основне рівняння МКТ ідеального газу?
 - а) $p = \frac{1}{3} m_0 n \overline{v^2}$
 - б) $\bar{E}_k = \frac{m_0 \overline{v^2}}{2}$
 - в) $\bar{E}_k = \frac{3}{2} kT$
 - г) $p = nkT$
3. Якому значенню температури за шкалою Кельвіна відповідає значення температури 57 °С?
 - а) 57 К
 - б) 257 К
 - в) 330 К
 - г) 400 К
4. Чи зміниться, і якщо зміниться, то як, середня кінетична енергія молекул ідеального газу, якщо абсолютну температуру газу збільшити в 3 рази?
 - а) Не зміниться
 - б) Збільшиться в 9 разів
 - в) Зменшиться в 3 рази,
 - г) Збільшиться в 3 рази
5. Що є об'єктом вивчення МКТ ?
6. Що в МКТ називається ідеальним газом?
7. Для того щоб описати стан ідеального газу, використовують три термодинамічних параметра. Які?
8. Назвіть одиниці вимірювання тиску, температури та об'єму?
9. Яке рівняння пов'язує між собою всі три термодинамічні параметри?

