

Закон Менделєєва-Клапейрона можна записати у вигляді $PV = \nu RT$, де P - тиск (у паскалях), V - об'єм (в м³), ν - кількість речовини (у молях), T - температура (у градусах Кельвіна), а R - Універсальна газова стала, рівна 8,31 Дж/(К·моль). Використовуючи цю формулу, знайдіть температуру T (у градусах Кельвіна), якщо $\nu = 68,2$ моль, $P = 37\,782,8$ Па, $V = 6$ м³.

- А) 750 Б) 800 В) 250 Г) 110 Д) 400