

14. Закон Менделеева — Клапейрона можно записать в виде $PV = \mu RT$, где P — давление (в паскалях), V — объём (в м^3), μ — количество вещества (в молях), T — температура (в градусах Кельвина), а R — универсальная газовая постоянная, равная $8,31 \text{ Дж}/(\text{К}\cdot\text{моль})$. Пользуясь этой формулой, найдите давление P (в паскалях), если $T = 290 \text{ К}$, $\mu = 9,3 \text{ моль}$, $V = 2,77 \text{ м}^3$.