

Закон Менделеева–Клапейрона можно записать в виде  $PV = \nu RT$ , где  $P$  — давление (в паскалях),  $V$  — объем (в м<sup>3</sup>),  $\nu$  — количество вещества (в молях),  $T$  — температура (в градусах Кельвина), а  $R$  — универсальная газовая постоянная, равная 8,31 Дж/(К · моль). Пользуясь этой формулой, найдите объем  $V$  (в м<sup>3</sup>), если  $T = 300$  К,  $P = 7479$  Па,  $\nu = 15,3$  моль.