

Закон Менделеева–Клапейрона можно записать в виде $PV = \nu RT$, где P — давление (в паскалях), V — объем (в м^3), ν — количество вещества (в молях), T — температура (в градусах Кельвина), а R — универсальная газовая постоянная, равная $8,31$ Дж/(К · моль). Пользуясь этой формулой, найдите количество вещества ν (в молях), если $T = 500$ К, $P = 65\,787,5$ Па, $V = 5,4$ м^3 .