

Один моль идеального одноатомного газа сначала перевели в изобарическом процессе из состояния с объемом $V_1 = 15$ л и давлением $p_1 = 10^5$ Па в состояние с объемом $V_2 = 30$ л, а затем сжали его до начального объема V_1 в процессе, происходящем по закону $p = kV$, где k — некоторый постоянный коэффициент. Какую работу A совершил газ за весь процесс?