

В кастрюлю положили кусок льда массой $m = 1,5$ кг с температурой $t_0 = 0$ °С и поставили ее на газовую горелку плиты. Когда лед полностью расплавился, оказалось, что по счетчику был израсходован объем газа (метана CH_4 с молярной массой 16 г/моль) $V = 35$ л. Найдите, сколько процентов составляли потери количества теплоты, полученного от сгорания газа. Давление газа считайте близким к нормальному атмосферному, температура газа $T = 295$ К, удельная теплота сгорания метана равна $q = 50,1$ МДж/кг.