Алюминий массой 18,9 г сгорел в хлоре в соответствии с термохимическим уравнением

$$2Al\ (\text{тв.}) + 3Cl_2\ (\text{г.}) = 2AlCl_3\ (\text{тв.}) + 1394{,}8\ \text{кДж}.$$

Количество теплоты (кДж), которая выделилась при этом, равно:

1) 488 2) 354 3) 312 4) 256