В результате полного окисления железа кислородом воздуха в соответствии с термохимическим уравнением

$$4Fe\ (\text{тв.}) + 3O_2\ (\text{г.}) = 2Fe_2O_3\ (\text{тв.}) + 1643\ \text{кДж}$$

получен оксид железа(III) массой 64 г. Количество теплоты (кДж), которая выделилась при этом, равно:

1) 179 2) 265 3) 303 4) 329