

Образование NO из простых веществ протекает по термохимическому уравнению $\text{N}_2(\text{г.}) + \text{O}_2(\text{г.}) = 2\text{NO}(\text{г.}) - 189 \text{ кДж}$. При разрыве связей в молекулах N_2 количеством 1 моль поглощается 945 кДж теплоты, а при образовании связей в молекулах NO количеством 1 моль выделяется 627 кДж теплоты. Укажите количество теплоты (кДж), которая поглощается при разрыве связей в молекулах O_2 количеством 1 моль:

- 1) 498 2) 309 3) 249 4) 120