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

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