

Образование HI из простых веществ протекает по термохимическому уравнению $H_2(g) + I_2(g) = 2HI(g) + 9\text{кДж}$. При разрыве связей в молекулах H_2 количеством 1моль поглощается 436кДж теплоты, а при образовании связей в молекулах HI количеством 1моль выделяется 298кДж теплоты. Укажите количество теплоты (кДж), которая поглощается при разрыве связей в молекулах I_2 количеством 1моль:

- 1) 147 2) 151 3) 165 4) 169