

Образование HF из простых веществ протекает по термохимическому уравнению $\text{H}_2(\text{г.}) + \text{F}_2(\text{г.}) = 2\text{HF}(\text{г.}) + 543 \text{ кДж}$. При разрыве связей в молекулах H_2 количеством 1 моль поглощается 436 кДж теплоты, а при образовании связей в молекулах HF количеством 1 моль выделяется 569 кДж теплоты. Укажите количество теплоты (кДж), которая поглощается при разрыве связей в молекулах F_2 количеством 1 моль:

- 1) 338 2) 318 3) 169 4) 159