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

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