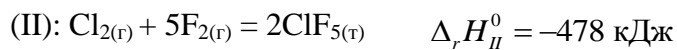
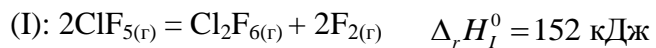


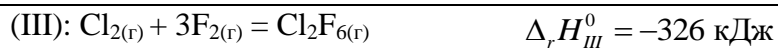
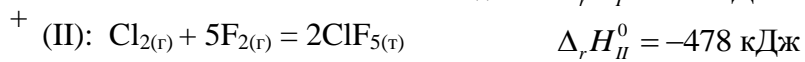
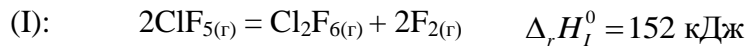
### Задача 422



$$\Delta_f H_{298}^0(\text{Cl}_2\text{F}_6) = ?$$

Используем термохимический закон Гесса.

Складываем реакцию I с реакцией II. Получаем реакцию III:



Стандартные энтальпии образования простых веществ равны нулю, поэтому для реакции (III):

$$\Delta_r H_{298}^0 = \Delta_f H_{298}^0(\text{Cl}_2\text{F}_6)$$

$$\Delta_f H_{298}^0(\text{Cl}_2\text{F}_6) = -326 \text{ кДж/моль}$$