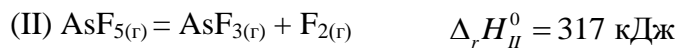
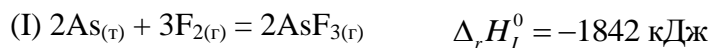


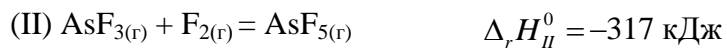
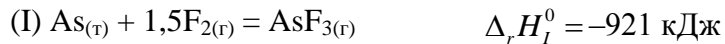
Задача 416



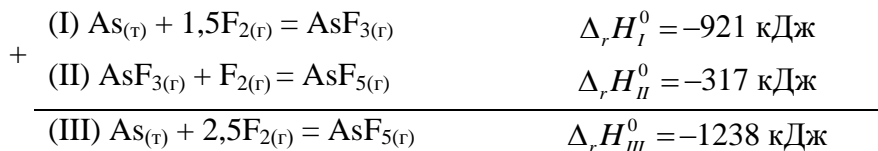
$$\Delta_f H_{298}^0 (AsF_5) = ?$$

Используем термохимический закон Гесса.

Разделим реакцию (I) на 2, а реакцию (II) умножим на -1:



Далее складываем полученную реакцию (I) с реакцией (II). Получаем реакцию (III).



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

$$\Delta_r H_{III}^0 = \Delta_f H_{298}^0 (AsF_5)$$

$$\Delta_f H_{298}^0 (AsF_5) = -1238 \text{ кДж/моль}$$