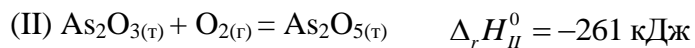
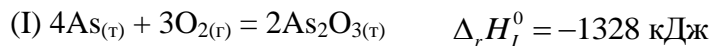


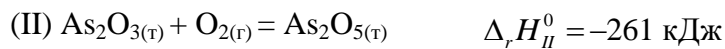
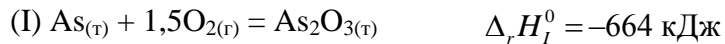
Задача 415



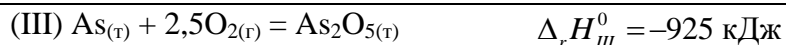
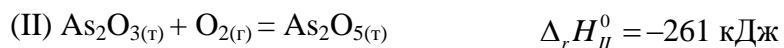
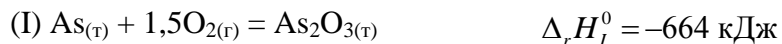
$$\Delta_f H_{298}^0 (As_2O_5) - ?$$

Используем термохимический закон Гесса.

Разделим реакцию (I) на 2, а реакцию (II) не изменяем:



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



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

$$\Delta_r H_{III}^0 = \Delta_f H_{298}^0 (As_2O_5)$$

$$\Delta_f H_{298}^0 (As_2O_5) = -925 \text{ кДж/моль}$$