5.1. Какие тепловые эффекты называются стандартными? (Укажите условия проведения реакции.) 5

 5.2. Изменение теплоёмкости в ходе реакции Ср=0. Как изменится тепловой эффект реакции при повышении температуры? 5

 5.3. Какое количество теплоты выделится при охлаждении 50 г алюминия от 40 до 150С? 5

 5.4. Зависит ли величина теплоты образования соединения от способа его получения?

 5

 5.5. Для реакции SO2Cl2(г) = SO2 + Cl2 вычислите:H298, S298, U298, H700, G298 если известны следующие данные:

 SO2Сl2 (г) Сl2(г) SO2

 Нобр 298, кДж/моль -358.70 0 -296.9

 , Дж/мольК

 311.3 223.0 248.1

 Ср, 298, Дж/моль

 77.4 33.84 39.87