**Задание №1.** Вычислите ΔrH0 , ΔrS0 и ΔrG0 при 1500С для реакции, если в реакции участвует 7,5 г вещества **А**.

**Задание №2.** Является ли эта реакция экзо- или эндотермической? Протекает ли реакция самопроизвольно? Дайте пояснение.

**Задание №3.** Определите температуру, при которой реакция находится в равновесии (Тр). Рассчитайте ΔrG0 при Т = Тр – 100, Т = Тр + 100 и постройте график зависимости ΔrG0 от температуры. Определите область температур самопроизвольного протекания реакции.

|  |  |
| --- | --- |
| **N варианта** | Уравнение реакции |
| **6** | 2C6H6(ж) + 15О2(г) → 12CO2(г) + 6H2O (ж) |