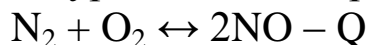


Подготовка к контрольной работе
по теме «Химические реакции»

Примерный вариант

1. К каким типам, учитывая разные классификационные признаки, можно отнести реакцию, уравнение которой:



Тип реакции: обмен, замещение, разложение, соединение

Обратимая / необратимая

Каталитическая / некаталитическая

Эзотермическая / эндотермическая

С изменением степени окисления / без изменения

2. Сместится ли химическое равновесие реакции



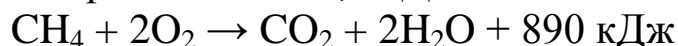
и в какую сторону, если изменять условия ее протекания:

А) повысить температуру

Б) понизить давление

В) увеличить концентрацию одного из исходных веществ

3. Вычислите по термохимическому уравнению реакции вычислить объем вступившего в реакцию метана (н.у.), который должен быть сожжен, чтобы образовалось 44,5 кДж теплоты:



4. Уравняйте с помощью электронного баланса химическую реакцию, укажите окислитель и восстановитель, напишите в ответе сумму всех коэффициентов реакции:



5. Напишите реакцию гидролиза в молекулярной и сокращенной ионной формах, укажите ее тип и реакцию среды на процесс гидролиза для соединения:



6. При повышении температуры на 100С скорость некоторой реакции возрастает в два раза. При температуре 00С скорость реакции

составляет 2 моль/(л*с). Вычислите скорость этой реакции при температуре 300С.

7. (1 балл) Какие вещества образуются на катоде и аноде при электролизе:

раствора NaCl, CuSO₄, FeI₃