**Промежуточная аттестация по химии, 11 класс ( базовый)**

Время выполнения 40 минут (1 урок).

**Критерии оценивания:**

**Отметка «5»** ставится за работу, выполненную полностью без ошибок и недочетов.

**Отметка «4»** ставится за работу, выполненную полностью, но при наличии в ней не более одной грубой ошибки и одного недочета ; не более трех недочетов.

**Отметка «3»** ставится, если ученик выполнил правильно не менее 2/3 всей работы или допустил не более одной грубой ошибки и двух недочетов, не более одной грубой и одной негрубой ошибки, не более трех негрубых ошибок, одной негрубой ошибки и трех недочетов, при наличии четырех-пяти недочетов.

**Отметка «2»** ставится, если число ошибок и недочетов превысило норму оценки «3» или выполнено правильно менее 2/3 всей работы.

**1**.Из предложенного перечня внешних воздействий выберите все воздействия, которые не влияют на скорость химической реакции

1)  изменение концентрации аммиака

2)  изменение давления

3)  изменение концентрации водорода

4)  изменение концентрации азота

5)  изменение температуры

**2**.Установите соответствие между уравнением химической реакции и изменением условий, которое приводит к смещению равновесия в сторону продуктов: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

А)  N_2$ левая круглая скобка г правая круглая скобка плюс 3H_2 левая круглая скобка $г правая круглая скобка \Equilibarrow$ 2NH_3$ левая круглая скобка г правая круглая скобка плюс Q

Б)  N_2$ левая круглая скобка г правая круглая скобка плюс O_2 левая круглая скобка $г правая круглая скобка \Equilibarrow$ 2NO левая круглая скобка г правая круглая скобка минус минус Q

В)  2SO_2$ левая круглая скобка г правая круглая скобка плюс O_2$ левая круглая скобка г правая круглая скобка \Equilibarrow$ 2SO_3$ левая круглая скобка г правая круглая скобка плюс Q

Г)  C_2$H_4$ левая круглая скобка г правая круглая скобка \Equilibarrow$ 2C левая круглая скобка тв правая круглая скобка плюс 2H_2$ левая круглая скобка г правая круглая скобка плюс Q

РАВНОВЕСИЕ СМЕЩАЕТСЯ В СТОРОНУ ПРОДУКТОВ ПРИ

1)  повышении давления

2)  понижении давления

3)  нагревании

**3.** Дано термохимическое уравнение:

2CO плюс O_2$ = 2CO_2$ плюс 565 кДж.

В результате реакции выделилось 226 кДж теплоты. Вычислите массу оксида углерода(II), вступившего в реакцию. *Ответ дайте в граммах с точностью до десятых.*

**4.** Дано термохимическое уравнение:

2CuS плюс 3O_2$ = 2CuO плюс 2SO_2$ плюс 800 кДж.

В результате реакции выделилось 1000 кДж теплоты. Вычислите массу образовавшегося оксида меди(II). Примите A_r \rm левая круглая скобка Cu правая круглая скобка =64. *Ответ дайте в граммах с точностью до целых*

**5**. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, для одного из которых характерна ионная, а для другого  — ковалентная неполярная связь:

1)  хлорид натрия и хлор

2)  водород и хлор

3)  хлорид меди(II) и хлороводород

4)  оксид магния и бром

5)  вода и магний

**6.** Вычислите объём углекислого газа (н. у.), который выделится при действии на избыток карбоната кальция 730 г 20%-ного раствора соляной кислоты.

**7**.Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции по схеме:

Fe левая круглая скобка OH правая круглая скобка $_2$ плюс KClO плюс ... $\to$ ... плюс Fe$_2$ левая круглая скобка SO$_4$ правая круглая скобка $_3$ плюс H$_2$O.

Определите окислитель и восстановитель.