**Оценочные процедуры ГИА – 11 2020 по химии**

**Анализ результатов выполнения заданий КИМ ЕГЭ-2020 по химии в Змеиногорском районе**

Количество участников, сдававших ЕГЭ по химии в Змеиногорском районе-3 (МБОУ «Барановская СОШ»-1, МБОУ «Змеиногорская СОШ с УИОП»-1, МБОУ «Змеиногорская СОШ №3»-1).

**Результаты среднего балла:**

Алтайский край-54,92 балла

МОУО-55, 33 балла

ОО МБОУ «Барановская СОШ»-55 баллов

 МБОУ «Змеиногорская СОШ с УИОП»-87 баллов

 МБОУ «Змеиногорская СОШ №3»-24 балла

**Вывод:** Средний балл по МОУО выше среднего балла по краю; один участник не преодолел минимальный балл.

**Результаты выполнения заданий**

**Тестовые задания 1-29 (базовый и повышенный уровень)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| % выполнения | № задания | Уровень сложности | Не приступал |
| 100% | 1, 3, 4, 27 | Базовый | 0 |
| От 50%-66,67 % | 6, 7, 10, 15, 17, 21, 28, 29 | Базовый | №28-1 участник |
| От 50%-66, 67% | 9, 16, 22, 23, 25 | Повышенный | 0 |
| 33, 33% | 5, 18, 19,20, 26 | Базовый | 0 |
| 33,33 % | 8 | Повышенный | 0 |
| 0 % | 24 | Повышенный | 0 |

**Пример заданий, % выполнения которых ниже 50% и к которым не приступали:**

**5.** Установите соответствие между формулой оксида и группой, к которой этот оксид принадлежит: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите

соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ОКСИДА

А) SO2

Б) N2O

В) B2O3

Группа оксидов

 1) оснoвные

 2) амфотерные 3) несолеобразующие 4)кислотные

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А Б В

**18** Задана схема превращений веществ:

X → Y → аланин

Определите, какие из указанных веществ являются веществами Х и Y.

1)хлоруксусная кислота

2)2-хлорпропионовая кислота

3)уксусная кислота

4) пропионовая кислота

5)β- аминопропионовая кислота

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами

**8.**Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых это вещество может взаимодействовать: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

А)C

Б)S

В)Cu2O

Г)P2O5

Реагенты

1)I2, CO, FeS2

2)H2O, LiOH, K2O

3)O2, CO2, FeO

4)HBr, Ag, PH3

5)HNO3, C, O2

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А Б В Г

**19.** Из предложенного перечня выберите две реакции, которые относятся

к реакциям замещения.

1)толуол с хлором на свету

2)пропен с бромной водой

3)фенол с бромной водой

4)бензол с хлором на свету

5)ацетилен с хлорной водой

Запишите номера выбранных ответов.

**20.** Из предложенного перечня выберите два фактора, которые приводят

к увеличению скорости химической реакции между раствором хлорида

меди(II) и цинком.

1)увеличение концентрации хлорида меди(II)

2)повышение давления в системе

3)измельчение цинка

4)понижение температуры

5)добавление воды

Запишите номера выбранных ответов.

**26.** Установите соответствие между мономером и полимером, образующимся

при его полимеризации: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите

соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

МОНОМЕР

А)бутадиен-1,3

Б)изопрен

В)винилбензол

ПОЛИМЕР

1)дивиниловый каучук

2)натуральный каучук

3)полистирол

4)полипропилен

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

**28.** Вычислите объём кислорода, необходимый для полного сгорания 12 л

сероводорода. Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. (Запишите

число с точностью до целых.)

Ответ: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ л.

**24.** Установите соответствие между уравнением обратимой реакции и направлением смещения химического равновесия при повышении давления: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

А) CaCO3(тв.) →← CaO(тв.) + CO2(г)

Б) C2H4(г) + H2(г) →← C2H6(г)

В) N2(г) + O2(г) →← 2NO(г)

Г) 2NO(г) + O2(г) →← 2NO2(г)

НАПРАВЛЕНИЕ СМЕЩЕНИЯ

ХИМИЧЕСКОГО РАВНОВЕСИЯ

1)смещается в сторону прямой реакции

2)смещается в сторону обратной реакции

3)практически не смещается

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

**Вывод:** каждый год выполнение заданий с органической химией и на соответствие формул веществ и реагентов очень низкий, поэтому необходимо обратить на это внимание. Необходимо обратить внимание и на темы: Скорость химических реакций. Химическое равновесие.

**Задания с развернутым ответом 30-34 (высокий уровень)**

 **30-31** задание- 1 участник не приступал, и 1 участник набрал максимальное число баллов-2.

**32** задание-1 участник не приступал, и 1 участник набрал максимальное число баллов-4.

**33** задание-2 участника не приступали, и 1 участник набрал максимальное число баллов-5

**34** задание-2 участника не приступали, и за это задание получено 0 баллов

**Пример 34 задания с развернутым ответом**

При сгорании органического вещества А массой 4,0 г получено 4,48 л (н.у.)

углекислого газа и 2,88 г воды. Известно, что вещество А вступает в реакцию

с раствором гидроксида бария при нагревании, в результате чего образуется

предельный одноатомный спирт и соль, кислотный остаток которой

содержит три атома углерода.

На основании данных условия задачи:

1) проведите необходимые вычисления (указывайте единицы измерения

искомых физических величин) и установите молекулярную формулу

вещества А;

2) составьте возможную структурную формулу вещества А, которая

однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;

3) напишите уравнение реакции вещества А с раствором гидроксида бария

при нагревании (используйте структурные формулы органических веществ).

**Вывод:** В среднем 1 участник из 3-х справился почти со всеми заданиями высокого уровня, кроме 34. Это задача на установление формулы вещества по продуктам горения.