

Демонстрационный вариант оценочных (контрольно-измерительных) материалов в 11 классе

1. Демонстрационный вариант предназначен для того, чтобы дать представление о структуре, форме, уровне сложности, критериях оценивания контрольно-измерительных материалов для проведения промежуточной аттестации по химии в 11 классе.

2. Контрольно-измерительные материалы (далее – КИМ) позволяют установить уровень освоения обучающимися образовательной программы по предмету «химия» на базовом уровне за курс 11 класса.

КИМы состоят из части А(№1-11) тестовые задания с выбором одного правильного ответа на каждый вопрос или на соотнесение. На выполнение этой части работы отводится 15 минут.

Часть Б (№12-15) – задания со свободной формой ответа, которые предусматривают дополнение пропущенного, расчеты по химическим формулам и уравнения реакций, написание уравнений химических реакций и т.д.

Контрольные работы рассчитаны на 45 минут и позволяют проверить качество знаний, умений и навыков учащихся по каждой теме.

Контрольная работа оценивается в 50 баллов.

Примерная шкала перевода в пятибалльную систему оценки.

0 – 17 баллов – «2»

18 – 30 баллов – «3»

31 – 43 баллов – «4»

44 – 50 баллов – «5»

Характеристика контрольно-измерительных материалов используемых при оценивании уровня подготовки учащихся.

Требования к уровню подготовки выпускников проверяются при помощи измерителей – системы заданий и проверочных работ. Принцип конструирования как отдельных заданий, так и всей системы состоит в следующем: содержание задания и характер учебной деятельности, которую осуществляет обучающийся при его выполнении, должны находиться в строгом соответствии с требованиями.

В практике преподавания химии применяются задания двух типов:

1) задания с выбором ответа,

2) задания со свободным ответом

Для обеспечения полноты и объективности проверки выполнения выпускниками обязательных требований считается целесообразным разумное сочетание заданий обоих типов.

Число элементов содержания, заложенных в различных требованиях, далеко не одинаково. В связи с этим будут существенно различаться и задания – измерители. Так, некоторые из них направлены на проверку лишь одного требования, относящегося, например, к понятию «Вещество». Другие задания проверяют выполнение сразу

7. Термохимическое уравнение полного сгорания ацетилена $2C_2H_2+5O_2=4CO_2+2H_2O+2610 \text{ кДж}$

При использовании 1,12л ацетилена выделится теплоты:

- а) 1305 кДж; б) 261 кДж; в) 130, 5 кДж; г) 65,25 кДж.

8*. Расставьте коэффициенты в уравнении методом электронного баланса.



Часть 2.

1. Осуществите превращения и укажите условия их протекания (где необходимо):



2. Напишите уравнения реакций взаимодействия воды со следующими веществами и укажите условия их протекания (где необходимо):

- а) с натрием б) с оксидом натрия в) оксидом фосфора (V) г) с метиловым эфиром уксусной кислоты д) с ацетиленом.

3. Получите хлорид железа (III) тремя возможными способами.

4. Выведите формулу фосфорсодержащей кислоты, массовая доля фосфора в котором 37,8 %, кислорода – 58,5 %, водорода – 3,7 %.

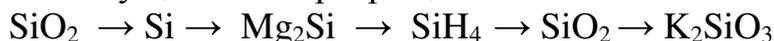
5. Какое количество вещества и какой соли образуется при нейтрализации 40 грамм гидроксида натрия 490 г 40 % раствором серной кислоты?

Часть 3.

1. Охарактеризуйте химический элемент под №12 по плану:

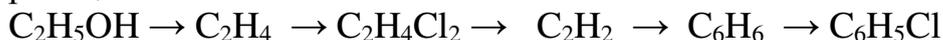
- а) положение его в периодической системе химических элементов (период, группа, электронное семейство, металл или неметалл);
б) строение атома (электронная и графическая формулы, число протонов, электронов и нейтронов);
в) формула, вид химической связи в его высшем оксиде и свойства этого оксида (подтвердить уравнениями реакций);
г) формула гидроксида, вид химической связи в нём и его свойства (подтвердить уравнениями реакций).

2. Осуществите превращения:



- а) охарактеризуйте реакцию 1 в соответствии с различными классификациями;
б) в реакции 4 расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

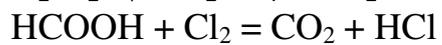
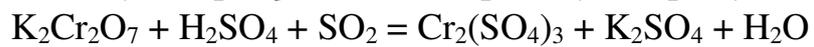
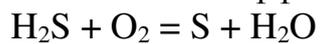
3. Осуществите превращения, укажите условия их протекания и назовите продукты реакций:



4. Вычислите объём ацетилена (н.у.), выделившегося при взаимодействии 26 грамм карбида кальция и 7,2 г воды.

Часть 4.

Расставить коэффициенты методом электронного баланса.



**ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ**

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат 603332450510203670830559428146817986133868575872

Владелец Дикин Николай Александрович

Действителен с 26.02.2021 по 26.02.2022