

Промежуточная аттестация по учебному курсу «Химия» 8 класс

Демонстрационный вариант № 1

Инструкция по выполнению работы

Экзаменационная работа состоит из трех частей, включающих в себя 14 заданий.

Часть А содержит 10 заданий с выбором ответа (базового уровня сложности),

Часть В содержит 2 задания с кратким ответом (повышенного уровня сложности).

Часть С содержит 2 задания с развёрнутым ответом (высокого уровня сложности).

На выполнение работы по химии отводится 40 мин.

Ответы к заданиям 1–10 в части А записываются в виде одной цифры, которая соответствует номеру правильного ответа. Эту цифру запишите в поле ответа в тексте работы.

Ответы к заданиям В1 и В2 записываются в виде последовательности цифр в поле ответа в тексте работы.

В случае записи неверного ответа на задания части 1 зачеркните его и запишите рядом новый.

К заданиям С1 и С2 следует дать полный развёрнутый ответ, включающий в себя необходимые уравнения реакций и расчёты. Задания выполняются на отдельном листе.

При выполнении работы Вы можете пользоваться Периодической системой химических элементов Д.И. Менделеева, таблицей растворимости солей, кислот и оснований в воде, электрохимическим рядом напряжений металлов и непрограммируемым калькулятором.

При выполнении заданий можно пользоваться черновиком. Записи в черновике не учитываются при оценивании работы.

Баллы, полученные Вами за выполненные задания, суммируются.

Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

Желаем успеха!

Часть А

A 1

К химическим явлениям относится процесс

- 1) измельчения сахара до состояния пудры
- 2) превращение воды в лёд
- 3) появление воды на крышке чайника
- 4) горение свечи

A 2

Относительная молекулярная масса молекулы $C_2H_2O_4$ равна

- 1) 130
- 2) 90
- 3) 29
- 4) 49

A 3

С раствором соляной кислоты реагируют оба вещества:

- 1) Zn и CuO
- 3) K_2CO_3 и SO_2

2) S и CO₂

4) NaOH и Ag

A 4

Степень окисления серы равна + 4 в соединении

- 1) Na₂S 2) SO₂ 3) H₂SO₄ 4) CaS

A 5

Общим в строении атомов элементов 3 периода является

- 1) число электронов на внешнем энергетическом уровне
2) величина зарядов ядер атомов
3) число электронов в атоме
4) число электронных слоёв

A 6

Укажите распределение электронов по энергетическим уровням в атоме серы

- 1) 2, 8, 8 2) 2, 8, 4 3) 2, 8, 6 4) 2, 6

A 7

Фенолфталеин окрасится в малиновый цвет в растворе вещества, формула которого

- 1) HNO₃ 2) BaCl₂ 3) KOH 4) Ca(NO₃)₂

A 8

Наибольшее число ионов образуется в растворе при диссоциации 1 моль

- 1) AlCl₃ 2) Mg(NO₃)₂ 3) H₂SO₄ 4) KOH

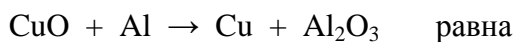
A 9

Укажите формулу соединения с ионной связью

- 1) O₃ 2) KBr 3) CF₄ 4) N₂

A 10

Сумма коэффициентов в уравнении реакции:



- 1) 7 2) 5 3) 8 4) 9

Часть В

B 1

Установите соответствие между формулой вещества и классом неорганических веществ

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

КЛАСС НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

- 1) K₂SO₄
2) H₂SiO₃
3) NaOH
4) K₂O

- А) основные оксиды
Б) кислоты
В) соли
Г) щёлочи

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам

1	2	3	4

B 2

Установите соответствие между уравнением реакции и типом химической реакции

УРАВНЕНИЕ

ТИП РЕАКЦИИ

- 1) $O_2 + 4NO_2 + 2H_2O = 4HNO_3$
- 2) $AgNO_3 + HCl = AgCl + HNO_3$
- 3) $CaCO_3 = CaO + CO_2$
- 4) $Fe + CuSO_4 = FeSO_4 + Cu$

- А) реакция разложения
- Б) реакция соединения
- В) реакция замещения
- Г) реакция обмена

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам

1	2	3	4

Часть С

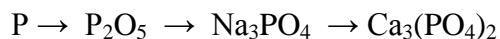
C 1

Составьте уравнение реакции горения алюминия. Вычислите, какой объём воздуха (н.у.) потребуется для полного сжигания 54 г алюминия.

Запишите ход решения и ответ на обратной стороне бланка или на отдельном листе.

C 2

Запишите уравнения реакций согласно цепочке превращений:



Для одной из реакций, протекающих в растворе, запишите ионные уравнения.

Запишите ответ на обратной стороне бланка или на отдельном листе.

Итоговый тест по химии

Фамилия, имя _____

Класс _____

Дата выполнения _____

№ варианта _____

Тестовый балл _____

Часть А

№ задания	А 1	А 2	А 3	А 4	А 5	А 6	А 7	А 8	А 9	А 10
Ответ										

Часть Б

В 1.

1	2	3	4

В 2.

1	2	3	4