

10. Оценочные материалы по предмету химия

**Контрольная работа №1.
«Атомы химических элементов».**

Вариант – I

- A1. Каков заряд ядра атома хлора?
A) +24 Б) +17 В) +12 Г) -17
- A2. Определите элемент, если в его атоме 33 электронов
A) алюминий Б) мышьяк В) германий Г) криптон
- A3. Чему равняется количество протонов, нейтронов и электронов в атоме фосфора?
A) $p^+=31, n^0=16, e^-=31$ Б) $p^+=15, n^0=15, e^-=15$ В) $p^+=15, n^0=31, e^-=15$ Г) $p^+=15, n^0=16, e^-=15$
- A4. Каков физический смысл порядкового номера элемента
A) это число энергетических уровней в атоме Б) это заряд ядра атома В) это относительная атомная масса Г) это число нейтронов в ядре
- A5. Каков физический смысл номера периода таблицы Д.И.Менделеева?
A) это число энергетических уровней в атоме Б) это число электронов в атоме В) это заряд ядра атома Г) это число электронов на внешнем энергетическом уровне
- A6. Чему равно число электронов на внешнем энергетическом уровне атома
A) порядковому номеру Б) номеру группы В) номеру периода Г) числу нейтронов в ядре
- A7. Укажите количество электронов на внешнем энергетическом уровне в атоме хлора
A) 2 Б) 5 В) 7 Г) 17
- A8. Укажите пару химических элементов, между которыми может возникнуть ковалентная неполярная связь
A) водород и хлор Б) калий и фтор В) азот и азот Г) кислород и натрий
- A9. Укажите формулы соединений с ковалентной полярной связью
A) O_3 Б) KCl В) HBr Г) PH_3
- A10. Атому, какого химического элемента соответствует электронная формула $1S^2 2S^2 2P^4$
A) углерод Б) сера В) магний Г) кислород
- A11. В ядре атома, какого химического элемента 19 протонов и 20 нейтронов
A) фтор Б) калий В) фосфор Г) кислород
- A12. Какова относительная молекулярная масса вещества с химической формулой $C_2H_2O_4$
A) 100 Б) 90 В) 56 Г) 124

Контрольная работа №1.

Ответы

Вариант	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
1	б	б	г	б	а	б	в	в	в	г	б	б

Время выполнения работы 40 мин.

12-13 баллов- «5»

10-11 баллов- «4»

6-9 баллов- «3»

менее 6 баллов - «2»

**Контрольная работа №2 на тему:
«Простые вещества»
1 вариант**

Задача №1

Вычислите, какое количество вещества содержится:

- а) в навеске алюминия массой 270 г;
- б) в порции молекулярного кислорода массой 6,4 г

Задача №2

Какова масса 5 моль воды H_2O ? Рассчитайте число молекул, которое содержится в такой порции воды.

Задача №3

Какой объём при нормальных условиях будут иметь газы:

- а) 5 моль молекулярного кислорода;
- б) 2,5 моль метана CH_4

Контрольная работа №3

по теме: «Соединения химических элементов».

А-1. Формулы только кислот приведены в ряду

- 1) HCl , $NaCl$, HNO_3
- 2) H_2SO_4 , H_2SO_3 , H_2S
- 3) $Ca(OH)_2$, H_3PO_4 , $Ca_3(PO_4)_2$
- 4) Na_2O , $NaNO_3$, HNO_3

А-2. Формулы только щелочей приведены в ряду

- 1) $Fe(OH)_2$, KOH , $Ba(OH)_2$
- 2) $NaOH$, $Ca(OH)_2$, $Cu(OH)_2$
- 3) KOH , $NaOH$, $LiOH$
- 4) $Fe(OH)_3$, $Cu(OH)_2$, $NaOH$

А-3. Оксид, который реагирует с гидроксидом натрия, образуя соль – это

- 1) Fe_2O_3
- 2) K_2O
- 3) SO_3
- 4) BaO

А-4. Взаимодействие оксида с водой относится к реакциям

- 1) соединения
- 2) обмена
- 3) разложения
- 4) замещения

А-5. Взаимодействие гидроксида меди (II) с азотной кислотой относится к реакциям

- 1) соединения
- 2) разложения
- 3) замещения
- 4) обмена

А-6. Индикатор фенолфталеин в щелочной среде становится

- 1) бесцветным
- 2) малиновым
- 3) красным
- 4) желтым

А-7. Свойство, которое является общим для нерастворимых оснований и щелочей, - это

- 1) взаимодействие с кислотными оксидами
- 2) взаимодействие с кислотами
- 3) взаимодействие с солями
- 4) разложение

В-8. Даны формулы веществ: FeO , K_2O , CO_2 , MgO , CrO , SO_2 , P_2O_5 . Выпишите Формулы только основных оксидов.

В-9. Установите соответствие между химической формулой вещества и классом неорганических соединений, к которому оно принадлежит.

- 1) MgO
- 2) H_3PO_4
- 3) $Al(OH)_3$
- 4) $NaOH$
- А. кислоты
- Б. щелочи
- В. оксиды
- Г. нерастворимые основания

В-10. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами химических реакций.

- 1) $HgO + HNO_3$
- А. $Al_2(SO_4)_3 + H_2$

- 2) $Al + H_2SO_4$
3) $Na_2O + CO_2 + H_2O$
4) $K_2O + H_3PO_4$

- Б. $K_3PO_4 + H_2O$
В. $Hg(NO_3)_2 + H_2O$
Г. $Na_2CO_3 + H_2O$

Итоговая контрольная работа

Дорогой восьмиклассник!

На выполнение контрольной работы отводится 45 минут. Работа состоит из 3 частей и включает 10 заданий.

Часть 1 включает 6 заданий базового уровня (А1-А6). К каждому заданию дается 4 варианта ответа, из которых только один правильный. За выполнение каждого задания - 1 балл.

Баллы, полученные за выполненные задания, суммируются. Максимально ты можешь набрать 6 баллов. Желаю успеха!

Система оценивания работы:

0-6 баллов – «2»

7-10 баллов – «3»

11-14 баллов – «4»

15-16 баллов – «5»

Итоговая контрольная работа за курс 8 класса

ВАРИАНТ-1

Часть 1

При выполнении заданий этой части под номером выполняемого вами задания поставьте номер выбранного вами ответа.

А1. Число атомов всех химических элементов в молекуле серной кислоты равно:

1) 3

3) 7

2) 4

4) 6

А2. Число протонов, нейтронов и электронов в атоме фтора ${}^{19}_9F$

1) $p^+ - 9; n^0 - 10; \bar{e} - 19$

3) $p^+ - 9; n^0 - 10; \bar{e} - 9$

2) $p^+ - 10; n^0 - 9; \bar{e} - 10$

4) $p^+ - 9; n^0 - 9; \bar{e} - 19$

А3. Группа формул веществ с ковалентным типом связи:

1) H_2S, P_4, CO_2

3) $HCl, NaCl, H_2O$

2) H_2, Na, CuO

4) CaO, SO_2, CH_4

А4. Вещество, при растворении которого в воде электролитической диссоциации практически не происходит:

1) гидроксид натрия

3) хлорид серебра

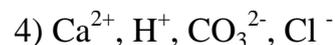
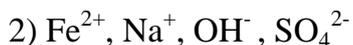
2) сульфат калия

4) нитрат алюминия

А5. Одновременно могут находиться в растворе ионы:

1) Na^+, H^+, Ba^{2+}, OH^-

3) $Mg^{2+}, K^+, NO_3^-, SO_4^{2-}$



А6. Верны ли следующие высказывания?

А. Оксид фосфора (V) - кислотный оксид.

Б. Соляная кислота - одноосновная кислота.

1) верно только А

2) верны оба суждения

3) верно только Б

4) оба суждения не
верны

Итоговая контрольная работа за курс 8 класса

	А 1	А 2	А 3	А 4	А 5	А 6
Вариант 1	3	3	1	3	3	2

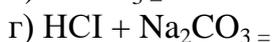
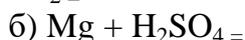
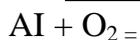
9 класс

Контрольная работа № 1 «Характеристика химического элемента на основании его положения в ПСХЭ».

I вариант.

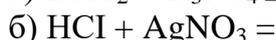
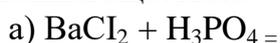
Задание 1. Дайте полную характеристику элементу с порядковым номером 15.

Задание 2. Допишите реакции, назовите сложные вещества, укажите тип реакции: а)



Задание 3. Допишите реакции и напишите их в ионных формах? Дайте

названия веществам:



Контрольная работа № 2 «Металлы»

1. Какой из металлов является щелочноземельным:

а) Mg,

б) Ba,

в) Fe.

2. Какой гидроксид образует Li:

а) LiOH,

б) $\text{Li}(\text{OH})_2$,

в) Li_2O .

3. Какую степень окисления не может проявлять Fe:

а) +3,

б) +2,

в) +1.

4. С каким из металлов не будет взаимодействовать сульфат цинка в растворе: а) Mg

б) Al

в) Pb.

5. Чему равна сумма коэффициентов в уравнении:



а) 24,

б) 20

в) 14.

6. Каким ионом можно определить в растворе катион алюминия:



7. Какая реакция невозможна:



Ключи

1b 2a 3c 4c 5a 6b 7a

Контрольная работа № 3 «Неметаллы»

Дорогой девятиклассник!

На выполнение контрольной работы отводится 40 минут. Работа состоит из 3 частей и включает 10 заданий.

Часть 1 включает 6 заданий базового уровня (А1 – А6). К каждому заданию дается 4 варианта ответа, из которых только один правильный. За каждый правильный ответ дается 1 балл. Максимальный балл за 1 часть – 6 баллов.

Часть 1

При выполнении заданий этой части под номером выполняемого вами задания поставьте знак «X» в клеточку, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа.

А 1. Формулы высшего оксида и летучего водородного соединения элемента Э с электронной формулой атома $1s^2 2s^2 2p^2$:

- | | | |
|----|----------------------------------------|-------------------------------------------|
| 1) | ЭO_2 и ЭH_4 | 3) ЭO_3 и $\text{H}_2\text{Э}$. |
| 2) | $\text{Э}_2\text{O}_5$ и ЭH_3 | 4) $\text{Э}_2\text{O}_7$ и HЭ . |

А 2. Способность атомов принимать электроны уменьшается в ряду:

- | | | |
|----|-----------------------------------------------|--------------------------------------------------|
| 1) | $\text{F} - \text{Cl} - \text{Br} - \text{I}$ | 3) $\text{Br} - \text{I} - \text{F} - \text{Cl}$ |
| 2) | $\text{I} - \text{Br} - \text{Cl} - \text{F}$ | 4) $\text{Cl} - \text{F} - \text{I} - \text{Br}$ |

А 3. Схеме превращения $\text{N}^{+2} \rightarrow \text{N}^{+4}$ соответствует химическое уравнение: 1) $\text{N}_2 + 3\text{Mg} = \text{Mg}_3\text{N}_2$ 3) $\text{N}_2 + \text{O}_2 = 2\text{NO}$
2) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 = 2\text{NH}_3$ 4) $2\text{NO} + \text{O}_2 = 2\text{NO}_2$

А 4. Оксид серы (VI) не взаимодействует с веществом, формула которого:

- | | | | | |
|----|---------------|-------------------------|-----------------|-----------------|
| 1) | CO_2 | 2) H_2O | 3) KOH | 4) MgO |
|----|---------------|-------------------------|-----------------|-----------------|

А 5. Ион SiO^{2-} можно обнаружить с помощью раствора, содержащего катион:

- | | | |
|----|----------|------------|
| 1) | бария | 3) кальция |
| 2) | водорода | 4) серебра |

А 6. Верны ли следующие высказывания?

А. В периоде окислительные свойства атомов элементов с увеличением порядкового номера усиливаются.

Б. В периоде окислительные свойства атомов элементов с увеличением порядкового номера ослабевают.

- | | | |
|----|--------------------|--------------------------|
| 1) | верно только А | 3) верно только Б |
| 2) | верны оба суждения | 4) оба суждения не верны |

