

Итоговая контрольная работа по химии за 8 класс.

Промежуточная аттестационная работа по химии для 8 – х классов составлена на основе примерной программы основного общего образования по химии, а также авторской программы О.С.Габриеляна, соответствующей федеральному компоненту государственного стандарта среднего (полного) общего образования и допущенной Министерством образования и науки Российской Федерации. (О.С.Габриелян Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений – 2-е издание, переработанное и дополненное – М.: Дрофа, 2012.) Авторской программе соответствует учебник: «Химия 8 класс» О.С.Габриелян – рекомендовано Министерством образования и науки РФ / 17-е издание, стереотипное – М.: Дрофа, 2021.

Аттестационная работа по химии составлена в форме ОГЭ (базовый уровень) и содержит 10 вариантов.

Каждый вариант состоит из 19 заданий с выбором ответа: к каждому заданию предлагается 4 варианта ответа, один из которых правильный. Задания различаются по их назначению и уровню сложности.

Задания базового уровня проверяют усвоение наиболее важных элементов содержания курса химии 8 класса: знание языка науки, основных химических понятий, строение атома, простые и сложные вещества, степень окисления, виды химической связи, принадлежность веществ к различным классам неорганических соединений, их классификация и химические свойства.

В работе также представлена задача на нахождение массовой доли химического элемента в веществе.

Верное выполнение каждого задания оценивается 1 баллом. Максимальное количество баллов – 19 баллов.

Оценивание учащихся.

Оценка «5» ставится, если учащийся набрал от 15 до 19 баллов.

Оценка «4» ставится, если учащийся набрал от 10 до 14 баллов.

Оценка «3» ставится, если учащийся набрал от 5 до 9 баллов.

Оценка «2» ставится, если учащийся набрал менее 4 баллов.

Вариант 1

A1. Электронная конфигурация $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$ соответствует:

- 1) Li 2) K 3) Al 4) P

A2. Заряд ядра атома фтора равен:

- 1) +15 2) +17 3) +9 4) +7

A3. В порядке возрастания атомного радиуса химические элементы расположены в ряду:

- 1) Be, B, C, N
2) Rb, K, Na, Li
3) O, S, Se, Te
4) Mg, Al, Si, P

A4. Путем соединения атомов одного и того же химического элемента образуется связь:

- 1) ионная
2) ковалентная полярная
3) ковалентная неполярная
4) водородная

A5. Степень окисления брома в соединениях Br_2O_7 и MgBr_2 соответственно равна:

- 1) -7 и +2
2) +7 и -1
3) +2 и -2
4) -7 и +1

A6. Степень окисления серы в соединении FeSO_4 равна:

- 1) -1 2) +2 3) +6 4) -2

A7. Какое из указанных уравнений соответствует реакции обмена?

- 1) $\text{Mg} + \text{CuSO}_4 = \text{MgSO}_4 + \text{Cu}$
2) $\text{CaO} + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3$
3) $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} = \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$
4) $\text{Zn}(\text{OH})_2 = \text{ZnO} + \text{H}_2\text{O}$

A8. В реакции $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \dots$ образуется:

- 1) CaO
2) H_2CO_3
3) $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2$
4) $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

A9. В уравнении реакции между алюминием и кислородом коэффициент перед формулой оксида

алюминия равен:

- 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4

A10. Расставьте коэффициенты в уравнении $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$.

Сумма коэффициентов равна:

- 1) 1 2) 2 3) 5 4) 6

A11. В химическом уравнении $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} = \text{Y} + \text{H}_2$ вещество Y – это:

- 1) CaH_2
2) O_2

3) Ca (OH)₂

4) CaO

A12. В химическом уравнении $\text{Fe} + \text{AgNO}_3 = \text{X} + \text{Y}$ вещества X и Y – это соответственно:

1) H₂O и HNO₃

3) Fe(NO₃)₂ и Ag

2) Ag₂O и FeN

4) реакция не идет

A13. К гидроксидам относится вещество, формула которого:

1) Mg(NO₃)₂

3) MgCl₂

2) Mg(OH)₂

4) MgO

A14. Магний при комнатной температуре вступает в реакцию с:

1) хлороводородной кислотой

2) гидроксидом натрия

3) хлоридом калия

4) водородом

A15. Оксид серы (VI) взаимодействует с каждым из двух веществ:

1) вода и соляная кислота

2) кислород и оксид магния

3) оксид кальция и гидроксид натрия

4) вода и медь

A16. Раствор гидроксида натрия реагирует с:

1) оксидом серы (IV)

2) нитратом кальция

3) углеродом

4) оксидом меди (II)

A17. Раствор соляной кислоты реагирует с:

1) серебром

2) водородом

3) оксидом кремния (IV)

4) оксидом меди (II)

A18. В реакцию с карбонатом калия вступает

1) оксид кальция

2) гидроксид цинка

3) магний

4) хлорид бария

A19. Массовая доля азота в нитрате кальция равна:

1) 9,3 %

2) 17,1 %

3) 34,2 %

4) 39,4 %

Итоговая контрольная работа по химии за 8 класс.

Вариант 2

A1. Распределение электронов по энергетическим уровням **2e; 6e** соответствует атому:

- 1) неона
- 2) углерода
- 3) кислорода
- 4) серы

A2. Наибольший радиус атома имеет:

- 1) фтор
- 2) хлор
- 3) бром
- 4) йод

A3. Какой вид химической связи характерен для хлорида бария?

- 1) ионная
- 2) ковалентная неполярная
- 3) ковалентная полярная
- 4) металлическая

A4. В каком соединении степень окисления серы равна + 4 :

- 1) H_2S
- 2) SO_3
- 3) Na_2S
- 4) SO_2

A5. Степень окисления азота в соединении HNO_3 равна:

- 1) -3
- 2) + 4
- 3) + 5
- 4) 0

A6. Взаимодействие цинка с серной кислотой относится к реакциям:

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

A7. В уравнении реакции натрия с водой коэффициент перед формулой водорода равен:

- 1) 1
- 2) 2
- 3) 3
- 4) 4

A8. В реакции $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} = \dots$ образуется

- 1) H_2
- 2) O_2
- 3) NaOH
- 4) HNO_2

A9. Расставьте коэффициенты в уравнении $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$.

Сумма коэффициентов равна:

- 1) 9
- 2) 11
- 3) 7
- 4) 10

A10. В химическом уравнении $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{X} = \text{H}_3\text{PO}_4$ вещество X – это:

- 1) H_2O
- 2) O_2
- 3) SO_3
- 4) N_2O_5

A11. В химическом уравнении $Zn + CuSO_4 = X + Y$ вещества X и Y – это соответственно:

- 1) H_2O и HNO_3
- 2) Cu_2O и ZnS
- 3) $ZnSO_4$ и Cu
- 4) реакция не идет

A12. Кислотным оксидом является:

- 1) оксид железа (III)
- 2) оксид бария
- 3) оксид магния
- 4) оксид фосфора (V)

A13. Раствор какого соединения в воде называется соляной кислотой:

- 1) CaO
- 2) CO_2
- 3) HCl
- 4) NH_3

A14. Раствор нитрата свинца (II) реагирует с:

- 1) Ag
- 2) Hg
- 3) Zn
- 4) Cu

A15. Оксид алюминия реагирует с:

- 1) водой
- 2) серой
- 3) оксидом углерода (IV)
- 4) серной кислотой

A16. В реакцию с гидроксидом бария вступает:

- 1) оксид серы (VI)
- 2) фосфат магния
- 3) оксид калия
- 4) водород

A17. Фосфорная кислота реагирует с:

- 1) медью
- 2) магнием
- 3) сероводородом
- 4) оксидом кремния (IV)

A18. Раствор сульфида натрия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) CO и SO_3
- 2) MgO и $NaOH$
- 3) HCl и $Pb(NO_3)_2$
- 4) $Fe_2(SO_4)_3$ и $BaCO_3$

A19. Массовая доля кислорода в нитрате цинка равна:

- 1) 23,5 %
- 2) 36,4 %
- 3) 42,7 %
- 4) 50,8 %

