

Тесты по химия для 9 – х классов
Вариант 1

- 1) Найдите элемент не имеющий аллотропического видоизменения.
А) кислород В) хлор С) сера D) фосфор
- 2) В каком веществе массовая доля хлора больше?
1) Cl_2O 2) Cl_2O_3 3) Cl_2O_5 4) Cl_2O_7
А) 4 В) 3 С) 2 D) 1
- 3) Как изменяются атомный радиус, электроотрицательность, потенциал ионизации, металлические свойства элементов главной подгруппы периодической системы Д.И. Менделеева снизу вверх.
А) во всех случаях понижается
В) понижается, повышается, понижается, повышается
С) повышается, повышается, понижается, понижается
D) понижается, повышается, повышается, понижается
- 4) Определите вещество имеющий в составе: Н-1,59% , N- 22,22%, O- 76,19% .
А) Азотистая кислота В) азотная кислота
С) нитрат аммония D) гидроксид аммония.
- 5) С помощью какого раствора можно обнаружить наличие в растворе сульфат-ионов
А) раствором лакмуса В) раствором серной кислоты
С) раствором нитрата бария D) раствором гидроксида натрия
- 6) Какой гидроксид имеет амфотерные свойства?
А) $\text{Zn}(\text{OH})_2$, $\text{Cr}(\text{OH})_3$ В) $\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Cr}(\text{OH})_2$
С) $\text{Cr}(\text{OH})_2$, $\text{Ca}(\text{OH})_2$ D) KOH, NaOH
- 7) Выберите основные оксиды непосредственно взаимодействующие с водой.
1) K_2O 2) Al_2O_3 3) CuO 4) Na_2O 5) Li_2O 6) CrO 7) ZnO 8) NiO
А) 1,2,3 В) 4,5,6 С) 1,4,5 D) 6,7,8
- 8) Какой ангидрид кислоты является оксид хлора(VII)
А) соляной В) хлористой С) хлорноватистой D) хлорной кислоты.
- 9) Найдите соли подвергающиеся гидролизу 1) поваренная соль 2) сульфид калия
3) нитрит калия 4) перманганат калия 5) ацетат натрия
А) 2,3,5 В) 2,3 С) 2,4,5 D) 2,3,4
- 10) Какой раствор соли имеет кислую среду?
1) сильная кислота 2) слабая кислота 3) сильное основание 4) слабое основание
А) 1,3 В) 1,4 С) 2,3 D) 2,4
- 11) Найдите массу одного атома углерода.
А) $3,01 \cdot 10^{-22}$ В) $2 \cdot 10^{-22}$ С) $2 \cdot 10^{-23}$ D) $3,01 \cdot 10^{-23}$
- 12) Найдите ряд с уменьшением электроотрицательной.
1) кислород 2) кремний 3) фосфор 4) хлор
А) 1,2,3,4 В) 1,2,4,3 С) 1,3,2,4 D) 1,4,3,2

13) Определите ряд элементов с возрастанием радиуса атомов.

- A) O, N, F B) Be, C, Li C) F, O, N D) K, Na, Li

14) В каком элементе много неспаренных элементов?

- A) O B) Br C) Mn D) Ni

15) Найдите относительную атомную массу кислорода если природный кислород имеет состав 95% ^{16}O , 4% ^{18}O , 1% ^{17}O ,

- A) 16,097 B) 16,068 C) 16,012 D) 15,999

16) Сколько заполненных энергетических уровней имеет элемент с порядковым номером 34.

- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

17) В лаборатории водород получают в результате взаимодействия-?

1. $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow$ 2. $\text{Al} + \text{NaOH} \rightarrow$ 3. $\text{KCl} \rightarrow$ электролиз 4. $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$ электролиз

- A) 1,4 B) 2,4 C) 2,3 D) 1

18) Сколько пар электронов между атомами азота в его молекуле?

- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

19) Найдите оксиды с ионной связью? 1) оксид хлора (V) 2) оксид серы (VI); 3) оксид хрома (III) 4) оксид цезия 5) оксид фосфора (V) 6) оксид кальция.

- A) 1,4,6 B) 3,4,6 C) 4,5,6 D) 2,4,6

20) Какова кристаллическая решетка CO_2 в твердом состоянии (сухой лёд)?

- A) ионная B) молекулярная C) атомная D) металлическая

21) Во сколько раз повышается температура, если скорость реакции увеличивается в 27 раз. Температурный коэффициент = 3

- A) 10 B) 20 C) 30 D) 40

22) Равновесие реакции сдвигается влево $\text{N}_2 + \text{O}_2 = 2\text{NO} - Q$ при

- A) понижении температуры
B) понижении концентрации NO
C) Увеличения давления
D) повышение температуры

23) Сколько соли и воды потребуется чтобы приготовить 40g 4% раствор.

- A) 2,5г и 37,5 г B) 0,4г и 39,6 г C) 5г и 35г D) 1,6г и 38,4г

24) Как разбавляют кислоту?

- A) в кислоту нужно добавить воду
B) серную кислоту нужно вливать тонкой струей в воду
C) в посуду нужно налить кислоту а затем быстро воду
D) все ответы верны

25) Какое вещество является только окислителем?

- A) KNO_2 B) NH_4OH C) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ D) H_2S

Ответы 9- класс по химии
Вариант 1

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
B	D	C	B	A	A	C	D	A	B	C	D	C

14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25
C	A	C	A	C	B	B	C	A	D	B	C

Тесты по химия для 9 – х классов
Вариант 2

- 1) Определите число стадий диссоциации 2 и 3 основных кислот.
A) 2 и 3 B) 3 C) 1 D) 2
- 2) Рассчитайте объем газа, образующегося при взаимодействии 84 г карбоната магния с соляной кислотой (н.у)
A) 22,4 л B) 2,24 л C) 1,12 л D) 11,2 л
- 3) Медь представляет собой смесь, изотопов ^{63}Cu – 75% и ^{64}Cu -25%. Вычислите среднюю относительную массу атома меди
A) 63,00 B) 63,25 C) 64,00 D) 65,25
- 4) Найдите ряд веществ с ионной, донорно-акцепторной, металлическими связями.
1. NH_4Cl 2. Cu 3. CaCl_2
A) 1,2,3 B) 3,2,1 C) 2,3,1 D) 3,1,2
- 5) Определите вещества x и y в данной схеме.
 $\text{Na} \rightarrow \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{NaHCO}_3 \rightarrow x + y + \text{H}_2\text{O}$
A) $\text{NaOH} + \text{CO}_2$
B) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
C) $\text{Na}_2\text{O} + \text{CO}_2$
D) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2$
- 6) Найдите ряд, где имеется 2 вещества с ковалентное полярной и одно вещество с неполярной связью.
A) HCl , N_2 , O_2
B) NH_3 , NaCl , H_2S
C) NH_3 , CO , O_3
D) NaCl , H_2O , N_2
- 7) Какое аллотропическое видоизменение углерода получено синтетически и имеет линейное строение.
A) карби B) фуллерен C) алмаз D) графит
- 8) Найдите ряд с возрастанием степени окисления азота.
1. NH_3 2. N_2O_5 3. NO_2 4. N_2O_3 5. N_2O
A) 1,5,4,3,2 B) 1,3, C) 1,2,3,4,5 D) 2,3,4,1,5
- 9) Какова степень окисления кислорода в Na_2O_2
A) 0 B) -1 C) -2 D) +2
- 10) Основоположник теории электролитической диссоциации.
A) Менделеев B) Я. Берцелиус C) С. Аррениус D) Вант-Гофф
- 11) Найдите формулы пищевой соды, соды, мрамора и силана в данной последовательности.
A) Na_2CO_3 , CaCO_3 , SiH_4 , NaHCO_3
B) MgCO_3 , CaCO_3 , SiH_4 , NaHCO_3
C) NaHCO_3 , Na_2CO_3 , CaCO_3 , SiH_4
D) NaHCO_3 , $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$, CaCO_3 , SiH_4

12) Какой неметалл самый активный?

- A) F B) N C) O D) Cl

13) Какие молекулы одноатомны?

- A) галогены B) инертные газы C) халькогены D) неметаллы

14) Как изменяются металлические свойства в ряду? $C \rightarrow Si \rightarrow Ge \rightarrow Sn \rightarrow Pb$

- A) усиливаются B) ослабевают
C) не изменяются D) усиливаются потом ослабевают

15) Найдите формулу высшего оксида и летучего водородного соединения подгруппы углерода.

- A) R_2O_5, RH_3 B) RO_2, RH_4 C) R_2O_3, H_2R D) R_2O_7, HR

16) Какие виды солей образует угольная кислота?

- A) только кислые B) только средние
C) основные D) и кислые и средние

17) Сколько килограммов оксида углерода (IV) должно выделиться при обжиге 500 кг известняка, содержащего 92% карбоната кальция?

- A) 202,4 B) 101,2 C) 50,5 D) 460

18) Какое место занимает Узбекистан по запасам каменного угля?

- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

19) Карбонаты каких металлов не разлагаются?

- A) $CaCO_3$ B) $BaCO_3$ C) $MgCO_3$ D) Na_2CO_3

20) Формула фосгена

- A) $COCl_2$ B) $CHCl_3$ C) $Ca(HCO_3)_2$ D) CO

21) К какому типу оксидов относится угарный газ?

- A) кислотный B) основной оксид
C) безразличный оксид D) амфотерный

22) Какой ученый изобрел противогаз?

- A) Н. Зелинский B) Нобель C) Зинин D) Д. Лебедев

23) Тип кристаллической решетки SiO_2

- A) молекулярная B) металлическая C) ионная D) атомная

24) Качественная реакция для углекислого газа это

- A) $CO_2 + O_2 \rightarrow$
B) $CO_2 + Ca(OH)_2 \rightarrow$
C) $CO + O_2 \rightarrow$
D) $CO_2 + Na_2CO_3 + H_2O \rightarrow$

25) Найдите вещество "x" в реакции $NaOH + X \rightarrow Na_2CO_3$

- A) CO B) CH_4 C) CO_2 D) CCl_4

Ответы 9- класс по химии
Вариант 2

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
A	A	B	D	D	C	A	A	B	C	C	A	B

14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25
A	B	D	A	B	D	A	C	A	D	B	C