

Оценочные материалы для проведения промежуточной аттестации по итогам учебного года

Предмет: *химия*

Класс: 8

Время проведения: *40 минут*

Форма проведения: *тест*

Критерии оценивания:

% выполнения заданий	Тестовый балл	Аттестационная отметка
85%-100%	18-20 баллов	«5» («отлично»)
65%-84%	14-17 баллов	«4» («хорошо»)
40%-64%	9-13 баллов	«3» («удовлетворительно»)
Менее 40%	менее 9 баллов	«неудовлетворительно» (задание не выполнено)

1 вариант

A1. Символ химического элемента кальция

1. К
2. Ca
3. Cs
4. Cd

A2. Физическим природным явлением является

1. образование глюкозы в зеленом растении
2. лесной пожар
3. высыхание дождевых луж
4. процесс дыхания растений

A3. Из приведенных понятий выберите только те, которые обозначают вещество.

1. железо, нож, сахар
2. стекло, дерево, железо
3. парта, дерево, стекло
4. стекло, окно, гвоздь

A4. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только сложные вещества.

1. кислород, ртуть, оксид азота
2. оксид натрия, вода, серная кислота
3. барий, оксид бария, гидроксид бария
4. кислород, водород, барий

A5. Число, показывающее число атомов в молекуле

1. индекс
2. коэффициент
3. валентность
4. электроотрицательность

A6. Как определяется число электронов атома химического элемента?

1. по порядковому номеру
2. по номеру периода
3. по номеру группы
4. по разнице между атомной массой и порядковым номером.

A7. Какое из веществ имеет ковалентный неполярный вид связи?

1. O₂

2. H₂O
3. CaCl₂
4. Ba

A8. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только двухвалентные элементы.

1. H, Na, K
2. O, Mg, Zn
3. Na, Mg, Ca
4. Al, P, Cl

A9. Выберите ряд, где указаны только основания

1. H₂SO₄ N₂O₅ Cu(NO₃)₂ Na₂O
2. Ca(OH)₂ Cu(OH)₂ NaOH
3. CaO H₂O Na₂O N₂O₅
4. CaO NaOH Na₂O N₂O₅

A10. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой
 $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$

1. 4
2. 5
3. 6
4. 7

B1. Процесс диссоциации хлорида кальция можно выразить уравнением

1. $\text{CaCl}_2 \leftrightarrow \text{Ca}^{2+} + \text{Cl}^-$
2. $\text{CaCl}_2 \leftrightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\text{Cl}^-$
3. $\text{CaCl}_2 \leftrightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\text{Cl}^{-2}$
4. $\text{CaCl}_2 \leftrightarrow \text{Ca}^+ + 2\text{Cl}^-$

B2. Установите соответствие между уравнением реакции и типом реакции

1. $2\text{Al} + 3\text{S} \rightarrow 2\text{Al}_2\text{S}_3$ А. реакция обмена
2. $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ Б. реакция замещения
3. $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ В. реакция разложения
4. $\text{ZnO} + 2\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$ Г. реакция соединения

C1. Для приготовления 400 г 2% раствора соли необходимо взять соль массой

1. 8 г
2. 4 г
3. 2 г
4. 10 г

C2. Объем углекислого газа, образовавшегося при сжигании 11,2 л (н.у.) метана CH₄
 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ равен

1. 11,2 л
2. 22,4 л
3. 44,8 л
4. 5,6 л

2 вариант

A1. Символ химического элемента фосфора

1. F
2. P
3. Po
4. H

A2. Свечение (горение) электролампочки и горение свечи относятся соответственно к явлениям

1. химическому и физическому

2. физическому и химическому

3. химическим

4. физическим

A3. Из приведенных понятий выберите только те, которые обозначают физическое тело.

1. алюминий, парта, сахар

2. стекло, дерево, железо

3. ручка, тетрадь, парта

4. стекло, окно, гвоздь

A4. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только простые вещества.

1. кислород, водород, гидроксид бария

2. оксид натрия, вода, азотная кислота

3. кальций, оксид кальция, гидроксид кальция

4. кислород, водород, железо

A5. Число, показывающее число молекул ...

1. индекс

2. коэффициент

3. валентность

4. электроотрицательность

A6. Что определяется номером периода?

1. заряд ядра атома

2. число энергетических уровней

3. число валентных электронов

4. атомную массу

A7. Какое из веществ имеет ионный вид связи?

1. O₂

2. H₂O

3. CaCl₂

4. Ba

A8. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только двухвалентные элементы.

1. H, Ba, Al

2. O, Mg, Ca

3. H, Na, K

4. Al, P, Cl

A9. Выберите ряд, где указаны только кислоты

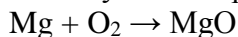
1. H₂SO₄ HNO₃ H₂CO₃ HCl

2. Ca(OH)₂ Cu(OH)₂ NaOH KOH

3. CaO H₂O Na₂O N₂O₅

4. CaO NaOH Na₂O N₂O₅

A10. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой



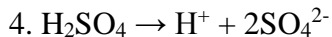
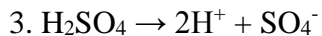
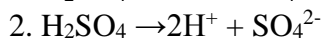
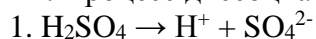
1. 4

2. 5

3. 6

4. 7

B1. Процесс диссоциации серной кислоты можно выразить уравнением



B2. Установите соответствие между уравнением реакции и типом реакции

1. $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$ А. реакция обмена

2. $2\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ Б. реакция замещения

3. $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$ В. реакция разложения

4. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ Г. реакция соединения

С1. Сколько грамм воды необходимо взять, чтобы приготовить 5%-ный раствор, если масса сахара равна 2 г?

1. 19 г

2. 38 г

3. 20 г

4. 40 г

С2. Масса цинка, необходимого для получения 2 моль водорода по следующей схеме превращений составляет $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$

1. 65 г

2. 130 г

3. 390 г

4. 260 г

Ответы:

1 вариант

Часть А											Часть В		Часть С
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	1	А Б В Г	1	2
2	3	2	2	1	1	1	2	2	2	2	4 3 2 1	1	1

Письменное решение задач обязательно.

2 вариант

Часть А											Часть В		Часть С
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	1	А Б В Г	1	2
2	2	3	4	2	2	3	2	1	2	2	4 3 2 1	2	2

Оценочные материалы для проведения промежуточной аттестации по итогам учебного года

Предмет: *химия*

Класс: 9

Время проведения: 40 минут

Форма проведения: *тест*

Критерии оценивания:

% выполнения заданий	Тестовый балл	Аттестационная отметка
85%-100%	19-23	«5» («отлично»)
65%-84%	14-18	«4» («хорошо»)
40%-64%	9-13	«3» («удовлетворительно»)
Менее 40%	Менее 9	«неудовлетворительно» (задание не выполнено)

Критерии оценивания

Максимальное число баллов за тест- 22, из них за задания части 1 – 10 (по 1 баллу за задание), части 2 -12 (по 2 балла за задание). Задание 16 оценивается -3 балла.

Вариант 1

1. В ряду элементов O – S – Se – Te уменьшаются
 - 1) радиусы атомов 3) неметаллические свойства
 - 2) металлические свойства 4) число электронов на внешнем слое
2. Оксиду S(VI) соответствует кислота
 - 1) H₂SO₄ 2) H₂S 3) H₂SO₃ 4) K₂SO₄
3. Среди металлов Au, Hg, W, Na, Cu, Zn самым тугоплавким является
 - 1) медь 2) натрий 3) золото 4) вольфрам
4. Вещества с молекулярной кристаллической решеткой
 - 1) натрий и кислород 3) вода и кислород
 - 2) водород и хлорид калия 4) графит и углекислый газ
5. Для взаимодействия 1 моль алюминия с соляной кислотой потребуется ___ моль кислоты
 - 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4
6. Формула высшего оксида элемента, имеющего строение электронной оболочки 2 \bar{e} , 8 \bar{e} , 7 \bar{e}
 - 1) P₂O₃ 2) SO₃ 3) Cl₂O₇ 4) Al₂O₃
7. Ряд Zn(OH)₂, H₂CO₃, NaOH соответственно представляет гидроксиды
 - 1) основной, кислотный, амфотерный
 - 2) основной, амфотерный, кислотный
 - 3) амфотерный, кислотный, основной
 - 4) кислотный, основной, амфотерный
8. Реакция водорода с оксидом меди (II) относится к реакциям
 - 1) соединения 2) обмена 3) замещения 4) разложения
9. Наиболее энергично реагирует с водой
 - 1) калий 2) литий 3) натрий 4) рубидий
10. Сумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении
Cu(OH)₂ + HCl → равна
 - 1) 4 2) 5 3) 6 4) 8
11. Какой атом имеет такое же строение внешнего слоя как и ион Na⁺ ?

В ответе укажите русское название элемента, в именительном падеже.

12. И с соляной кислотой и с гидроксидом натрия будут взаимодействовать

- 1) KOH 2) H₃PO₄ 3) Be(OH)₂ 4) SO₃ 5) ZnO 6) Al₂O₃

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

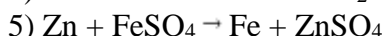
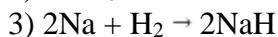
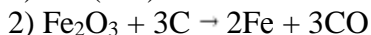
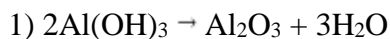
13. Дополните предложение. Продуктами взаимодействия калия с водой являются гидроксид калия и _____.

14. Восстановительными свойствами обладают

- 1) Na⁰ 2) Fe³⁺ 3) Cu⁰ 4) F⁰ 5) Ba²⁺

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

15. Окислительно-восстановительными реакциями являются



Ответ запишите в виде последовательности цифр.

16. Объём водорода (н.у.), образовавшийся при взаимодействии 26 г цинка с раствором серной кислоты, составляет _____ л. В бланк ответа запишите число с точностью до сотых.

Вариант 2

1. В ряду элементов Si – P – S – Cl увеличиваются

- 1) радиусы атомов 3) неметаллические свойства
2) металлические свойства 4) число энергетических уровней

2. Оксиду N(III) соответствует кислота

- 1) HNO₂ 2) HNO₃ 3) NH₃ 4) NaNO₂

3. Среди металлов Au, Hg, W, Na, Cu, Zn очень мягкий, режется ножом

- 1) медь 2) натрий 3) золото 4) вольфрам

4. Вещества с металлической кристаллической решёткой

- 1) кремний и теллур 3) галлий и хлор
2) литий и азот 4) кальций и золото

5. При взаимодействии 3 моль цинка с серной кислотой образуется _____ моль водорода

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

6. Формула высшего оксида элемента, имеющего строение электронной оболочки $2\bar{e}, 8\bar{e}, 5\bar{e}$

- 1) P₂O₃ 2) SO₃ 3) P₂O₅ 4) Al₂O₃

7. Ряд Be(OH)₂, Ba(OH)₂, H₃PO₄ соответственно представляет гидроксиды

- 1) основной, амфотерный, кислотный
2) кислотный, основной, амфотерный
3) амфотерный, кислотный, основной
4) амфотерный, основной, кислотный

8. Необратимая химическая реакция произойдет при сливании растворов веществ, формулы которых:

- 1) KOH и NaCl 3) CuCl₂ и KOH
2) MgCl₂ и HNO₃ 4) Al₂(SO₄)₃ и Cu(NO₃)₂

9. С разбавленной серной кислотой НЕ взаимодействует

- 1) ртуть 2) алюминий 3) цинк 4) железо

10. Сумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении



- 1) 4 2) 5 3) 6 4) 8

11. Какой атом имеет такое же строение внешнего слоя как и ион Ca²⁺ ?

В ответе укажите русское название элемента, в именительном падеже.

12. И с серной кислотой и с гидроксидом калия будут взаимодействовать

1) NaOH 2) Al(OH)₃ 3) HNO₃ 4) FeCl₂ 5) BeO 6) Zn(OH)₂

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

13. Дополните предложение. Продуктами взаимодействия натрия с водой являются водород и _____ натрия.

14. Восстановительными свойствами обладают

1) Na⁺ 2) Cu⁰ 3) Al⁰ 4) Ca⁰ 5) Fe³⁺

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

15. Окислительно-восстановительными реакциями являются

1) $4\text{Li} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{Li}_2\text{O}$

2) $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

3) $\text{Mg} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{Cu}$

4) $\text{ZnO} + \text{C} \rightarrow \text{Zn} + \text{CO}$

5) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

16. Объем кислорода (н.у.), необходимый для окисления 25,6 г меди, составляет _____

л. В бланк ответа запишите число с точностью до сотых.

Решение заданий

Часть 1

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

Часть 2

№ задания	Вариант 1	Вариант 2
11	НЕОН	АРГОН
12	356	256
13	ВОДОРОД	ГИДРОКСИД
14	13	234
15	235	134
16	89,6	4,48

