# 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 А1. Символ химического элемента кальция
2. K
3. Ca
4. Сs
5. Сd

А2. Физическим природным явлением является

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

А3. 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

А4. 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

А5. Число, показывающее число атомов в молекуле

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

А6. 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. А7. Какое из веществ имеет ковалентный неполярный вид связи?
5. O2
6. H2O
7. CaCl2
8. Ba

А8. 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

А9. 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

А10. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой SO2+ O2 → SO3

1. 4

2. 5

3. 6

4. 7

В1. Процесс диссоциации хлорида кальция можно выразить уравнением

1. CaCl2 ↔ Ca2+ + Cl -
2. CaCl2 ↔ Ca2+ + 2Cl -
3. CaCl2 ↔ Ca2+ + 2Cl -2
4. CaCl2 ↔ Ca+ + 2Cl -

В2. Установите соответствие между уравнением реакции и типом реакции

1. 2Al + 3S → 2Al2S3 А. реакция обмена
2. 2Fe(OH)3 → Fe2O3 + 3H2O Б. реакция замещения
3. Zn + 2HCl → ZnCl2 + H2 В. реакция разложения
4. ZnO + 2HNO3 → Zn (NO3) 2 + H2O Г. реакция соединения

С1. Для приготовления 400 г 2% раствора соли необходимо взять соль массой

1. 8 г
2. 4 г
3. 2 г 4. 10 г

С2. Объем углекислого газа, образовавшегося при сжигании 11,2 л (н.у.) метана СН4 СН4 + 2О2 → СО2 + Н2О равен

1. 11,2 л

2. 22,4 л

3. 44,8 л

4. 5,6 л

1. вариант А1. Символ химического элемента фосфора
2. F
3. P
4. Po
5. H

А2. Свечение (горение) электролампочки и горение свечи относятся соответственно к явлениям

1. химическому и физическому
2. физическому и химическому
3. химическим
4. физическим

А3. 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

А4. 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

А5. Число, показывающее число молекул …

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

А6. Что определяется номером периода?

1. заряд ядра атома
2. число энергетических уровней
3. число валентных электронов
4. атомную массу

А7. Какое из веществ имеет ионный вид связи?

1. O2
2. H2O
3. CaCl2
4. Ba

А8. 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

А9. Выберите ряд, где указаны только кислоты

1. H2SO4 НNO3 Н2СО3 НСl
2. Ca(OH)2 Cu(OH)2 NaOH КOН
3. CaO H2O Na2O N2O5
4. CaO NaOH Na2O N2O5

А10. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой Mg + O2 → MgO

1. 4

2. 5

3. 6

4. 7

В1. Процесс диссоциации серной кислоты можно выразить уравнением

1. H2SO4 → H+ + SO 2-

4

2. H2SO4 →2H+ + SO 2-

4

3. H2SO4 → 2H+ + SO4- 4. H2SO4 → H+ + 2SO42-

В2. Установите соответствие между уравнением реакции и типом реакции

1. Fe + S → FeS А. реакция обмена
2. 2Al(OH)3 → Al2O3 + 3H2O Б. реакция замещения
3. Fe + CuCl2 → FeCl2 + Cu В. реакция разложения
4. CaO + H2CO3 → CaCO3 + H2O 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 Zn + 2HCl → ZnCl2 + H2↑

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. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_1.pnghttps://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_1.pnghttps://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_1.pngВ ряду элементов О S Sе Те уменьшаются
2. радиусы атомов 3) неметаллические свойства
3. металлические свойства 4) число электронов на внешнем слое
4. Оксиду S(VI) соответствует кислота 1) H2SO4 2) H2S 3) H2SO3 4) K2SO4
5. Среди металлов Au, Hg, W, Na, Cu, Zn самым тугоплавким является

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

1. Вещества с молекулярной кристаллической решеткой
2. натрий и кислород 3)вода и кислород
3. водород и хлорид калия 4) графит и углекислый газ
4. Для взаимодействия 1 моль алюминия с соляной кислотой потребуется моль кислоты

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

1. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_4.pnghttps://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_4.pngФормула высшего оксида элемента, имеющего строение электронной оболочки 2 ,8https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_4.png,7

1) P2O3 2) SO3 3) Сl2O7 4) Al2O3

1. Ряд Zn(OH)2 , Н2СО3, NaOH соответственно представляет гидроксиды
2. основный, кислотный, амфотерный
3. основный, амфотерный, кислотный
4. амфотерный, кислотный, основный
5. кислотный, основный, амфотерный
6. Реакция водорода с оксидом меди (II) относится к реакциям

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

1. Наиболее энергично реагирует с водой

1) калий 2) литий 3) натрий 4) рубидий

1. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_7.pngСумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении Cu(OH)2 + HCl равна

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

1. Какой атом имеет такое же строение внешнего слоя как и ион Na+ ?

*В ответе укажите русское название элемента, в именительном падеже.*

1. 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.*

1. *Дополните предложение.* Продуктами взаимодействия калия с водой являются гидроксид калия и .
2. Восстановительными свойствами обладают 1) Na 0 2) Fe 3+ 3) Cu 0 4) F0 5) Ba2+

*Ответ запишите в виде последовательности цифр.*

1. Окислительно-восстановительными реакциями являются
2. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_8.png2Al(OH)3 Al2O3 + 3H2O
3. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_8.pngFe2O3 + 3C 2Fе + 3CO
4. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_8.png2Na + H2 2NaH
5. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_8.pngLiOH + HCl LiCl + H2O
6. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_8.pngZn + FeSO4 Fe + ZnSO4

*Ответ запишите в виде последовательности цифр.*

1. 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. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_1.pnghttps://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_1.pnghttps://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_1.pngВ ряду элементов Si P S Cl увеличиваются
2. радиусы атомов 3) неметаллические свойства
3. металлические свойства 4) число энергетических уровней
4. Оксиду N(III) соответствует кислота

1) HNO2 2) HNO3 3) NH3 4) NaNO2

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

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

1. Вещества с металлической кристаллической решёткой
2. кремний и теллур 3) галлий и хлор
3. литий и азот 4) кальций и золото
4. При взаимодействии 3 моль цинка с серной кислотой образуется моль водорода 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4
5. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_4.pnghttps://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_4.pngФормула высшего оксида элемента, имеющего строение электронной оболочки 2 ,8https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_4.png,5

1) P2O3 2) SO3 3) P2O5 4) Al2O3

1. Ряд Ве(ОH)2, Ba(OH)2, H3PO4 соответственно представляет гидроксиды
2. основный, амфотерный, кислотный
3. кислотный, основный, амфотерный
4. амфотерный, кислотный, основный
5. амфотерный, основный, кислотный
6. Необратимая химическая реакция произойдет при сливании растворов веществ, формулы которых:
7. KOH и NaCl 3.CuCl2 и KOH
8. MgCl2 и HNO3 4.Al2(SO4)3 и Сu(NO3)2
9. С разбавленной серной кислотой НЕ взаимодействует

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

1. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_7.pngСумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении Fe(OH)3 + HNO3 равна

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

1. Какой атом имеет такое же строение внешнего слоя как и ион Ca2+ ? В ответе укажите русское название элемента, в именительном падеже.
2. 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.

1. Дополните предложение. Продуктами взаимодействия натрия с водой являются водород и натрия.
2. Восстановительными свойствами обладают 1) Na + 2) Сu 0 3) Al 0 4) Ca0 5) Fe3+

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

1. Окислительно-восстановительными реакциями являются
2. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_8.png4Li + O2 2Li2O
3. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_8.png2Fe(OH)3 Fe2O3 + 3H2O
4. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_8.pngMg + CuCl2 MgCl2 + Cu
5. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_8.pngZnO + C Zn + CO
6. https://arhivurokov.ru/kopilka/uploads/user_file_571e79cce4360/itoghovaiakontrolnaiarabotadlia9klassapokhimii_8.pngCa(OH)2 + 2HNO3 Ca(NO3)2 + 2H2O

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

1. Объём 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 |