

Автономная некоммерческая организация
профессионального образования «Старая школа»
(АНО ПО «Старая школа»)

РАССМОТРЕНО

Педагогическим Советом
АНО ПО «Старая школа»
Протокол №1 от 13.06.2024г.

Макарова М.А. / 

«13» июня

2024г.



УТВЕРЖДЕНО

Директор АНО ПО «Старая школа»

Макарова М.А. / 

«13» июня

2024г.



ФОНД

ОЦЕНОЧНЫХ МАТЕРИАЛОВ

для проведения текущего контроля
и промежуточной аттестации обучающихся
в АНО ПО "Старая школа"
учебного предмета «Химия»
для 8 класса

Москва
2024 г.

Паспорт фонда оценочных средств

по учебному предмету Химия

Класс 8

№ п/п	Контролируемые разделы (темы) предмета	Наименование оценочного средства
1	Тема 1. Введение.	Практическая работа, рабочая тетрадь, тест.
2	Тема 2. Атомы химических элементов.	Практическая работа, рабочая тетрадь, тест, контрольная работа.
3	Тема 3. Простые вещества.	Практическая работа, рабочая тетрадь, тест, контрольная работа.
4	Тема 4. Соединения химических элементов.	Практическая работа, рабочая тетрадь, тест, контрольная работа.
5	Тема 5. Изменения, происходящие с веществами.	Практическая работа, рабочая тетрадь, тест, контрольная работа.
6	Тема 6. Растворение. Растворы. Ионные реакции. ОВР.	Практическая работа, рабочая тетрадь, тест, контрольная работа.

Демо-версия КОС

Административная входная контрольная работа по химии 8 класс

Часть А

А1.Строение какого атома отображает схема:)2)8)4 ?

- 1)фосфор;
- 2)кремний;
- 3)азот;
- 4)алюминий.

А2.Какой атом имеет заряд ядра + 8?

- 1)азот;
- 2)кислород;
- 3)углерод;
- 4)фосфор.

А3.По два электронных слоя имеют атомы:

- 1) гелия и лития;
- 2) бериллия и магния;
- 3) бора и кислорода;
- 4) алюминия и натрия.

А4.И азот, и фосфор имеют

- 1) одинаковое число электронов на внешнем электронном слое;
- 2) одинаковое число протонов в ядре;
- 3) одинаковое число нейтронов в ядре;
- 4) одинаковое число электронов в атоме.

А5.Определите ряд элементов, расположенных в порядке усиления их металлических свойств.

- 1) литий, натрий, калий;
- 2) натрий, магний, алюминий;
- 3) водород, литий, бериллий;
- 4) кальций, магний, бериллий.

А6.Ионная химическая связь образуется между:

- 1) кислородом и серой;
- 2) водородом и углеродом;
- 3) водородом и кислородом;
- 4) калием и фтором.

А7.Химический элемент — это

- 1) определенный вид одинаковых молекул;
- 2) определенный вид атомов;

- 3) простое вещество;
4) названия видов атомов.

A8. Что является предметом изучения химии?

- 1) вещества; 2) тела; 3) тела и вещества;
4) вещества, их свойства, превращения и явления, сопровождающие эти превращения.

A9. По два электрона на внешнем энергетическом уровне имеют атомы:

- 1) гелия и лития; 2) бериллия и магния;
3) бора и кислорода; 4) алюминия и натрия.

A10. Натрий и хлор имеют:

- 1) одинаковое число электронных слоев;
2) одинаковое число протонов в ядре;
3) одинаковое число нейтронов в ядре;
4) одинаковое число электронов в атоме.

Часть В

V1. Приведите по два примера веществ под каждый тип связи.

Тип связи	Вещество
1.Ионная	
2.Металлическая	
3.Ковалентная полярная	
4.Ковалентная неполярная	

V2. Чем отличается ион кислорода от атома кислорода? Ответ объясните.

Часть С

C1. Подсчитайте по формуле P_2O_3 относительную молекулярную массу оксида фосфора, вычислите массовые доли химических элементов Р и О.

C2. Определите валентность элементов в соединениях с формулами: H_2O ; CuO ; Al_2O_3 ; SO_3 ; P_2O_5 .

Демо-версия КОС

Административная промежуточная контрольная работа по химии

8 класс

Часть А

A1. Физическое явление — это

- 1) скисание молока; 2) горение керосина;
3) плавление железа; 4) подгорание пищи.

A2. Укажите на признак реакции, протекающей при гниении белка.

- 1) растворение осадка; 2) выделение энергии;
3) появление запаха; 4) образование осадка.

A3. Укажите уравнение эндотермической реакции.

- 1) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3 + \text{Q}$;
2) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2 - \text{Q}$;
3) $2\text{HCl} + \text{Zn} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2 + \text{Q}$;
4) $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3 + \text{Q}$.

A4. Какая из реакций является реакцией замещения?

- 1) $\text{BaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ba}(\text{OH})_2$; 2) $\text{CuO} + \text{H}_2 = \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$; 3) $3\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 = \text{K}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$.

A5. Составьте уравнение реакции по схеме: $\text{Al} + \text{O}_2 = \text{Al}_2\text{O}_3$, и определите сумму всех коэффициентов.

- 1) 4; 2) 6; 3) 9; 4) 1.

A6. Укажите фактор, влияющий на скорость химической реакции.

- 1) вода; 2) воздух; 3) температура; 4) свет.

A7. Найдите объем водорода, который полностью прореагирует в реакции $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{HCl}$ с 0,5 моль хлора (н. у.).

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

A8. Укажите схему, являющуюся уравнением химической реакции.

- 1) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$, 2) $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaO}$;
3) $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$; 4) $\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$.

A9. По левой части уравнения $\text{ZnO} + 2\text{HCl} = \dots$ восстановите его правую часть.

- 1) $\text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$; 2) $\text{ZnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$; 3) $\text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$.

A10. Атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов в сложном веществе в реакции:

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

Часть В

B1. Расставьте коэффициенты в схемах, укажите типы химических реакций:

- 1) $\text{MnO}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Mn} + \text{H}_2\text{O}$; 2) $\text{Al} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{AlCl}_3$.

B2. Восстановите символы в уравнениях реакций, укажите типы реакций:

- 1) $\dots + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$; 2) $4\text{Al} + \dots = 2\text{AlCl}_3$.

Часть С

C1. По уравнению реакции $\text{Fe}(\text{OH})_2 = \text{FeO} + \text{H}_2\text{O}$ определите массу оксида железа (II), образовавшегося при разложении 75 г исходного вещества.

Демо-версия КОС

Административная итоговая контрольная работа по химии

8 класс

Часть А

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

- | | |
|--|---------------------------------------|
| 1) $p^+ - 9$; $n^0 - 10$; $e^- - 19$ | 3) $p^+ - 9$; $n^0 - 10$; $e^- - 9$ |
| 2) $p^+ - 10$; $n^0 - 9$; $e^- - 10$ | 4) $p^+ - 9$; $n^0 - 9$; $e^- - 19$ |

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-} |
| 2) Fe^{2+} , Na^+ , OH^- , SO_4^{2-} | 4) Ca^{2+} , H^+ , CO_3^{2-} , Cl^- |

А6. Верны ли следующие высказывания?

А. Оксид фосфора (V) - кислотный оксид.

Б. Соляная кислота - одноосновная кислота.

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

Часть В

V1. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

Формула вещества:

А) H_3PO_4

Б) SO_3

В) $Cu(OH)_2$

Г) $CaCl_2$

Класс соединения:

1) соль

2) основной оксид

3) нерастворимое основание

4) кислотный оксид

5) кислота

6) растворимое основание

Ответы:

V2. С раствором гидроксида натрия реагируют:

1) сульфат меди (II)

2) оксид меди (II)

3) гидроксид калия

4) азотная кислота

5) магний

6) оксид углерода (IV)

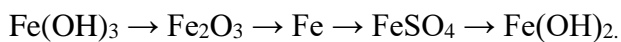
Ответ: _____

V3. Масса соли, содержащейся в 150г 5 %-ного раствора соли, равна _____ г. (Запиши число с точностью до десятых).

Ответ: _____ г.

С часть

C1. Составьте уравнения химических реакций согласно схеме:



Назовите все сложные вещества, укажите тип реакции, в 4 химической реакции составьте ионное полное и сокращенное уравнение.