

**Промежуточная аттестация по химии в 8 классе**

**Пояснительная записка.**

На выполнение итоговой контрольной работы по химии отводится 45 мин.

Работа состоит из 3 частей :

Часть А содержит 10 заданий базового уровня сложности с выбором ответа (*только один правильный*)

Часть В содержит 1 задание повышенного уровня сложности (надо дать ответ *в виде последовательности 2 цифр*)

Часть С содержит 2 задания высокого уровня сложности с развернутым ответом .

Критерии оценки:

Задания А1-А10 оцениваются 1 баллом;

В1-В2 оцениваются 2 баллами, если ответ верный, в случае допущения одной ошибки - 1 балл; С1-С2 максимально оцениваются 3 баллами; 2 балла - неверный перевод единиц измерения, %, неверные математические расчеты; 1 балл, если верен алгоритм, но допущены ошибки в уравнивании или составлении уравнения химической реакции или верно написаны уравнения химической реакции, но неверен алгоритм решения.

При выполнении разрешаются материалы: периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева, таблица растворимости солей, кислот и оснований в воде; электрохимический ряд напряжений металлов, непрограммируемый калькулятор.

Перевод баллов в отметку:

Оценка «5» - 18-20 баллов

Оценка «4» - 14-17 баллов

Оценка «3» - 9-13 баллов

Оценка «2» - менее 9 баллов

Спецификация теста

№ задания	Контролируемые элементы знаний	Кол-во баллов за правильный ответ
A1	Символы и названия химических элементов	1
A2	Химические и физические явления	1
A3	Физическое тело и вещество	1
A4	Простые и сложные вещества	1
A5	Химический элемент и химические формулы	1
A6	Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева и физический смысл порядкового номера	1
A7	Типы химической связи	1
A8	Валентность химических элементов.	1
A9	Классификация неорганических веществ по основным классам	1
A10	Расстановка коэффициентов в уравнениях химических реакций	1
B1	Типы химических реакций	2
C1	Расчетная задача по определению массовой доли растворенного вещества.	3
C2	Расчетная задача по уравнению реакции	3
Итого		18

**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		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		4 3 2 1	2	2

Письменное решение задач обязательно.

Итоговая работа за курс химии 8 класса

1 вариант

A1. Символ химического элемента кальция

1. K      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 называется...

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. O<sub>2</sub>      2. H<sub>2</sub>O      3. CaCl<sub>2</sub>      4. Ba

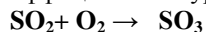
A8. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только двухвалентные элементы.

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

A9. Выберите ряд, где указаны только основания

1. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> N<sub>2</sub>O<sub>5</sub> Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> Na<sub>2</sub>O
2. Ca(OH)<sub>2</sub> Cu(OH)<sub>2</sub> NaOH
3. CaO H<sub>2</sub>O Na<sub>2</sub>O N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
4. CaO NaOH Na<sub>2</sub>O N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

A10. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой



1. 4      2. 5      3. 6      4. 7

B1. 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 CH<sub>4</sub>



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

Итоговая работа за курс химии 8 класса

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 называется...

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. O<sub>2</sub>      2. H<sub>2</sub>O      3. CaCl<sub>2</sub>      4. Ba

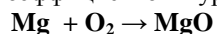
A8. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только двухвалентные элементы.

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

A9. Выберите ряд, где указаны только кислоты

1. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> HNO<sub>3</sub> H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> HCl  
2. Ca(OH)<sub>2</sub> Cu(OH)<sub>2</sub> NaOH KOH  
3. CaO H<sub>2</sub>O Na<sub>2</sub>O N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>  
4. CaO NaOH Na<sub>2</sub>O N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

A10. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой



1. 4      2. 5      3. 6      4. 7

B1. Установите соответствие между уравнением реакции и типом реакции

- |  |                       |
|--|-----------------------|
| 1. $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$                                       | А. реакция обмена     |
| 2. $2\text{Al(OH)}_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$          | 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 |

C1. 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

C2. 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