

## Промежуточная аттестация по химии 8 класс.

### Инструкция по выполнению работы

На выполнение работы отводится 1 час (60 минут). Работа состоит из 2 частей, содержащих 12 заданий.

Часть 1 содержит 9 заданий (1-8). К каждому заданию даётся 4 варианта ответа, один из которых, верный.

В задании 9 нужно дать краткий ответ в виде набора цифр.

Часть 2 включает 3 задания (10, 11, 12), выполнение которых предполагает написание полного, развёрнутого ответа, включающего необходимые уравнения реакций и расчёты.

При выполнении работы Вы можете пользоваться Периодической системой химических элементов Д.И. Менделеева, таблицей растворимости солей, кислот и оснований в воде, электрохимическим рядом напряжений металлов и непрограммируемым калькулятором.

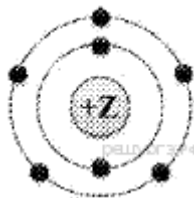
*Желаем успеха!*

### Демонстрационный вариант

#### Часть 1.

К каждому из заданий 1-8 даны четыре варианта ответа, из которых только один верный. В бланке ответов запишите одну цифру, которая соответствует номеру выбранного Вами ответа.

1. На приведённом рисунке изображена модель атома элемента, расположенного в



- 1) 2-го периода VA группы
- 2) 3-го периода VIIA группы
- 3) 3-го периода VA группы
- 4) 2-го периода VIIA группы

2. По периоду с увеличением порядкового номера элементов увеличивается (-ются)

- 1) число энергетических слоев атома
- 2) металлические свойства простых веществ
- 3) электроотрицательность элементов
- 4) радиус атома

3. Ковалентная неполярная и ионная химическая связь характерна для:

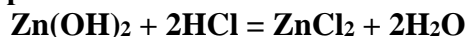
- 1) бром и бромоводород
- 2) вода и хлороводород
- 3) фтор и фторид калия
- 4) азот и оксид серы (IV)

4. Среди перечисленных веществ к основаниям относятся:

- |                         |                            |
|-------------------------|----------------------------|
| А) оксид натрия         | Г) гидроксид железа (III)  |
| Б) гидроксид лития      | Д) гидрокарбонат меди (II) |
| В) гидрокарбонат натрия | Е) гидроксид меди (II)     |

- |        |        |        |        |
|--------|--------|--------|--------|
| 1) АВД | 2) БДЕ | 3) АБЕ | 4) БГЕ |
|--------|--------|--------|--------|

5. Реакция, уравнение которой



является реакцией

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

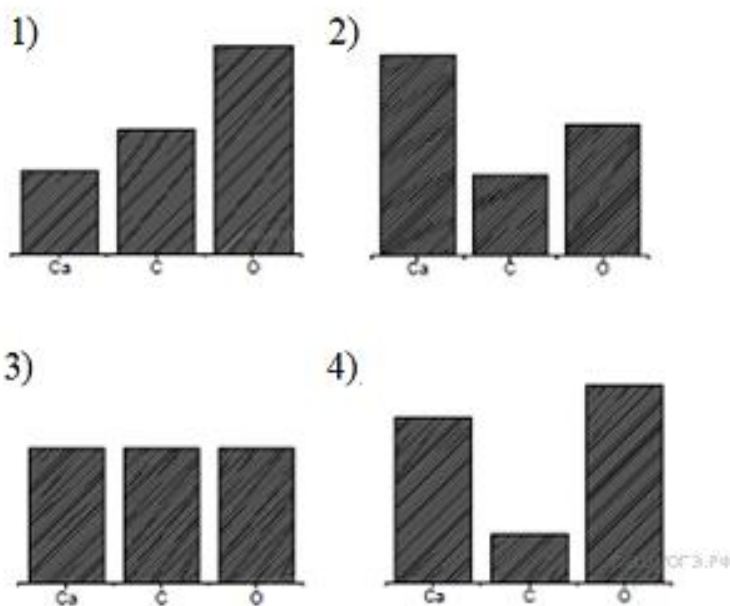
6. Правой частью уравнения электролитической диссоциации сульфата железа (II) является

- 1)  $\rightarrow 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-}$   
2)  $\rightarrow 2\text{Fe}^{2+} + 3\text{SO}_3^{2-}$
- 3)  $\rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$   
4)  $\rightarrow \text{Fe}^{3+} + \text{SO}_4^{2-}$

7. Осадок выделяется при взаимодействии карбоната натрия с

- 1)  $\text{CO}_2$   
2)  $\text{KOH}$
- 3)  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$   
4)  $\text{HNO}_3$

8. На какой диаграмме распределение массовых долей элементов соответствует  $\text{CaCO}_3$ ?



В задании 9 к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца и запишите результат в таблицу ответов. Затем получившуюся последовательность цифр перенесите в бланк ответов. Цифры в ответе могут повторяться.

9. Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых это вещество может взаимодействовать.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А)  $\text{HCl}$   
Б)  $\text{NaOH}$   
В)  $\text{CuSO}_4$

РЕАГЕНТЫ

- 1)  $\text{Fe}$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$   
2)  $\text{ZnO}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_2$   
3)  $\text{NaOH}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$   
4)  $\text{Fe}$ ,  $\text{LiOH}$ ,  $\text{FeO}$

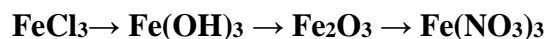
## Часть 2

10. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой



Определите окислитель и восстановитель.

11. Дана схема превращений веществ:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения. Для третьего превращения составьте полное и сокращённое ионное уравнение.

12. Вычислите массу осадка, который образуется при взаимодействии избытка бромида кальция с 680г 10% раствора нитрата серебра

Система оценивания экзаменационной работы

Часть 1		Часть 2	
Вопрос	Балл	Задание	Балл
1	1	1	3
2	1		
3	1		
4	1	2	4
5	1		
6	1	3	3
7	1		
8	1		
9	2		
<i>Итого 20 баллов</i>			

Критерии оценивания:

«2» - 0-6 баллов

«3» - 7 - 11 баллов

«4» - 12-16 баллов

«5» - 17 - 20 баллов

ПЕРЕВОДНОЙ ЭКЗАМЕН ПО ХИМИИ ОБУЧАЮЩИХСЯ 8-Х КЛАССОВ

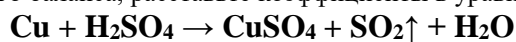
Бланк ответов <u>Демонстрационный</u> <u>вариант</u>	дата проведения (дд-мм- <table border="1" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"><tr><td> </td><td> </td><td> </td><td> </td><td> </td><td> </td><td> </td><td> </td><td> </td><td> </td></tr></table> гг)																				класс <table border="1" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"><tr><td>8</td><td> </td><td> </td></tr></table>			8		
8																										
Фамилия																										
Имя																										

**Часть 1**

№ вопроса	1	2	3	4	5	6	7	8	9				
вариант ответа											А	Б	В

**Часть 2**

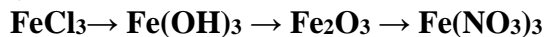
10. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой



Определите окислитель и восстановитель.

**Решение:**

11. Дана схема превращений веществ:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения.  
Для третьего превращения составьте полное и сокращённое ионное уравнение.

**Решение:**

13. Вычислите массу осадка, который образуется при взаимодействии избытка бромида кальция с 680г 10% раствора нитрата серебра

Ключ.

**Часть 1**

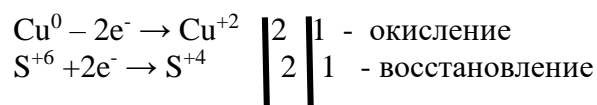
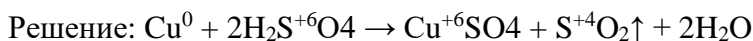
№ вопроса	1	2	3	4	5	6	7	8	9		
вариант ответа	1	3	3	4	1	3	3	4	А	Б	В
									4	2	1

**Часть 2**

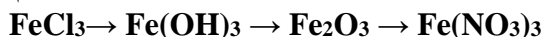
12. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой



Определите окислитель и восстановитель.



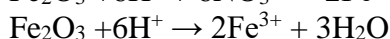
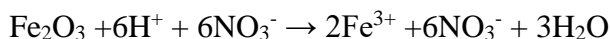
13. Дана схема превращений веществ:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения. Для третьего превращения составьте полное и сокращённое ионное уравнение.

Решение:

- $\text{FeCl}_3 + 3\text{NaOH} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3\downarrow + 3\text{NaCl}$
- $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HNO}_3 \rightarrow 2\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$



14. Вычислите массу осадка, который образуется при взаимодействии избытка бромида кальция с 680г 10% раствора нитрата серебра

Дано: $m(\text{AgNO}_3) = 680\text{г}$ $w(\text{AgNO}_3) = 10\%$  Найти: $m(\text{AgBr}) - ?$	Решение: $\text{CaBr}_2 + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow 2\text{AgBr}\downarrow + \text{Ca}(\text{NO}_3)_2$  1) $m(\text{AgNO}_3) = 680\text{г} \cdot 0,1 = 68\text{г}$ 2) $n(\text{AgNO}_3) = \frac{68\text{г}}{170\text{г/моль}} = 0,4 \text{ моль}$ 3) из уравнения следует, что $n(\text{AgBr}) = n(\text{AgNO}_3) = 0,4 \text{ моль}$ 4) $m(\text{AgBr}) = 0,4 \text{ моль} \cdot 188\text{г/моль} = 75,2\text{г}$  Ответ: 75,2г
--	---