

Химия. Тематическое планирование (2 полугодие). 8 класс

1	Химические реакции и условия их протекания.
2	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.
3	Реакции разложения.
4	Реакции соединения
5	Реакции замещения.
6	Реакции обмена.
7	Типы химических реакций на примере воды.
8	Решение задач по химическим уравнения на нахождение количества массы и объёма вещества.
9	Решение задач по химическим уравнениям на нахождение массы или объёма продукта реакции по известной массе или объёму исходного вещества, содержащего примеси.
10	Растворение. Растворимость веществ в воде.
11	Электролитическая диссоциация.
12	Основные положения теории электролитической диссоциации.
13	Диссоциация кислот, оснований, солей.
14	Ионные уравнения
15	Составлении ионных уравнений реакций..
16	Кислоты в свете теории электролитической диссоциации.
17	Основания в свете теории электролитической диссоциации.
18	Оксиды
19	Соли в свете теории электролитической диссоциации.
20	Генетическая связь между классами неорганических соединений.
21	Окислительно - восстановительные реакции.
22	Составление уравнений окислительно- восстановительных реакций.
23	Свойства веществ изученных классов в свете ОВР.

Контрольная работа. Химия. 8 класс.**Часть А**

К каждому заданию части А дано 4 варианта ответа, из которых только один верный.

А1. Четыре энергетических уровня содержит электронная оболочка атома:

- а) калия
- б) бериллия
- в) кремния
- г) гелия

А2. Шесть электронов находятся на внешнем энергетическом уровне атома:

- а) золота
- б) углерода
- в) хром
- г) кислорода

А3. Выберите соединение с ковалентной полярной связью:

- а) H_2
- б) H_2S
- в) NaI
- г) N_2

А4. Выберите формулу соединения **серы**, в котором она проявляет степень окисления **-2**

- а) SO_2
- б) SO_3
- в) MgS
- г) SF_6

А5. Выберите формулу **оксида железа (III)**:

- а) FeO
- б) $FeCl_3$
- в) Fe_2O_3
- г) OF_2

А6. Выберите ряд формул, в котором все вещества являются **основаниями**:

- а) Fe_2O_3 , ZnO , $Cu(OH)_2$
- б) $Ba(NO_3)_2$, $Ba(OH)_2$, H_2SO_4
- в) KOH , $Fe(OH)_3$, $NaOH$
- г) $Zn(OH)_2$, HCl , H_2O

А7. **Оксид кальция CaO** реагирует с:

- а) HNO_3
- б) Li_2O
- в) Cu
- г) $MgSO_4$

А8. Смесь веществ, в отличие от чистого вещества, является:

- а) водопроводная вода
- б) углекислый газ
- в) кислород
- г) медь

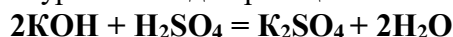
А9. Уравнение реакции замещения:

- а) $Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2$
- б) $ZnO + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2O$
- в) $Cu(OH)_2 = CuO + H_2O$
- г) $Fe + S = FeS$

А10. Выберите уравнение электролитической диссоциации для **$Ba(NO_3)_2$** :

- а) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 = \text{Ba}^{2+} + \text{NO}_3^-$
 б) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 = \text{Ba} + 2 \text{NO}_3$
 в) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 = \text{Ba}^{2+} + 6 \text{NO}^-$
 г) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 = \text{Ba}^{2+} + 2 \text{NO}_3^-$

A11. Выберите краткое ионное уравнение для реакции



- а) $\text{OH}^- + \text{H}^+ = \text{H}_2\text{O}$
 б) $2\text{KOH} + 2 \text{H}^+ = 2\text{K}^+ + 2\text{H}_2\text{O}$
 в) $2\text{OH}^- + 2\text{H}^+ = 2\text{H}_2\text{O}$
 г) $2\text{K}^+ + 2\text{OH}^- + 2 \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} = 2\text{K}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$

A12. Выберите свойства, характеризующие графит:

- а) твердый, режет стекло
 б) мягкий, оставляет следы на бумаге
 в) бесцветный, прозрачный
 г) жидкий, проводит электричество

A13. Какой объем при н.у. занимает 2 моль водорода H_2 :

- а) 11,2 л
 б) 22,4 л
 в) 44,8 л
 г) 89,6 л

Часть В

В задании В1 ответом является цифра или формула.

В заданиях В2 и В3 на установление соответствия запишите напротив цифр буквы (одну или несколько) выбранных вами ответов.

В задании В4 – решение + ответ – цифра.

В1. Ядро атома ^{15}N содержит 7 протонов и ... нейтронов.

В2. Установите соответствие между формулой вещества и его принадлежностью к определенному классу неорганических соединений.

<u>Класс веществ:</u>	<u>Формула вещества:</u>
1. оксиды	а) HNO_2
2. основания	б) P_2O_5
3. кислоты	в) $\text{Fe}(\text{OH})_3$
4. соли	г) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

В3. Установите соответствие между реагентами и названием продуктов реакции

<u>Реагенты</u>	<u>Продукты реакции</u>
1) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 =$	а) = хлорид бария + вода
2) $\text{BaO} + \text{HCl} =$	б) = нитрат бария + вода
3) $\text{Ba} + \text{H}_2\text{O} =$	в) = гидроксид бария + водород
4) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 =$	г) = сульфат бария + вода
	д) = сульфат бария + хлорид натрия

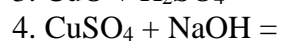
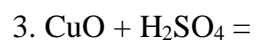
В4. Массовая доля кислорода в серной кислоте H_2SO_4 равна ...%

Часть С

При записи ответов к заданиям части С запишите сначала номер ответа, а затем полное решение. Ответы записывайте четко и разборчиво.

С1. Напишите уравнения практически осуществимых химических реакций. Укажите типы химических реакций. Выберите реакцию обмена и запишите ее в молекулярном и ионном виде. Назовите вещества по их формулам.

1. $\text{Cu} + \text{O}_2 =$
 2. $\text{CuO} + \text{H}_2\text{O} =$



C2. Вычислите массу оксида меди, вступившей в реакцию с 250 г серной кислоты. Запишите решение задачи.