

Химия. Тематическое планирование (2 полугодие). 9 КЛАСС.

1.	Фосфор. Соединения фосфора. Понятие о фосфорных удобрениях
2.	Углерод
3.	Оксиды углерода
4.	Угольная кислота и её соли. Жесткость воды и способы её устранения
5.	Кремний
6.	Соединения кремния
7.	Силикатная промышленность
8.	Периодический закон и Периодическая система Д. И. Менделеева в свете теории строения атома
9.	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в периодах и группах в свете представлений о строении атомов элементов. Значение Периодического закона
10.	Виды химических связей и типы кристаллических решеток. Взаимосвязь строения и свойств веществ
11.	Классификация химических реакций по различным признакам.
12.	Скорость химических реакций
13.	Классификация неорганических веществ
14.	Свойства неорганических веществ
15.	Генетические ряды металла, неметалла и переходного металла

Контрольная работа по химии 9 класс

Часть I Один правильный ответ

1. К реакциям разложения относиться реакция

- | | |
|---|--|
| 1. $\text{CaO} + \text{SiO}_2 = \text{CaSiO}_3$ | 2. $2\text{HgO} = 2\text{Hg} + \text{O}_2$ |
| 3. $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ | 4. $2\text{Mg} + \text{O}_2 = 2\text{MgO}$ |

2. Вещества, формулы которых — Al_2O_3 и K_2SO_4 , являются соответственно

- 1) основным оксидом и кислотой 2) амфотерным гидроксидом и солью
3) амфотерным оксидом и солью 4) основным оксидом и основанием

3. Оксиду N(III) соответствует кислота

- 1) HNO_2 2) HNO_3 3) NH_3 4) NaNO_2

4. Верны ли суждения о способах разделения смесей?

А. Выпаривание относят к физическим способам разделения смесей.

Б. Разделение смеси воды и этанола возможно способом фильтрования.

1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

5. В реакции $3\text{CuO} + 2\text{NH}_3 = 3\text{Cu} + \text{N}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

изменение степени окисления окислителя соответствует схеме

1) $+2 \rightarrow 0$ 2) $-3 \rightarrow 0$ 3) $-2 \rightarrow 0$ 4) $0 \rightarrow +2$

Часть 2

7. Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества.

ВЕЩЕСТВА	РЕАКТИВ
А) NaNO_3 и $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	1) BaCl_2
Б) FeCl_2 и FeCl_3	2) Na_2CO_3
В) H_2SO_4 и HNO_3	3) HCl
	4) NaOH

Задания с развернутым ответом:

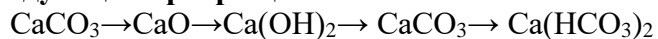
8. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой



Определите окислитель и восстановитель

9. Объём водорода (н.у.), образовавшийся при взаимодействии 26 г цинка с раствором серной кислоты, составляет _____ л. (запишите решение задачи).

10. . Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



Рассмотрите процессы окисления-восстановления.