

Химия

Дата: 29.12.2023

Группа 2-Ст

Тема: Контрольная работа **(Для тех, кто не сдал!!! Срочно выполнить и сдать!)**

Задание: Ответить на вопросы теста

ФИО	вариант
Байков	1
Богданов	2
Вавилов	1
Вагайцев	2
Джумабеков	1
Долгих	2
Долгополов	1
Дробошевский	2
Заворцев	1
Иванов	2
Косов	1
Мальшев	2
Маслоков	1
Мендруль	2
Меркурьев	1
Никифоронок	2
Павлов	1
Селищев	2
Сенин	1
Сидоров	2
Соколов	1
Тимошенко	2
Харавдин	1
Щептев	2

Тест по химии

Тема «Классы неорганических соединений»

I вариант

- Выберите вариант, в котором записаны формулы только солей:
 - H_2SO_4 CuSO_4 NaNO_3 ;
 - CuSO_4 NaNO_3 CaCO_3 ;
 - CuSO_4 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ CaCO_3 ;
 - HCl CuSO_4 HNO_3 ;
- Сколько формул оснований записано в ряду:
 H_2SO_4 CuSO_4 NaNO_3 ; $\text{Ba}(\text{OH})_2$ CaCO_3 ; NaOH ?
 - 4;
 - 3;
 - 6;
 - 2;
- Вещество CaCO_3 – это:
 - Соль - карбонат калия;
 - Основание - карбонат кальция;
 - Соль - карбонат кальция;
 - Оксид кальция.
- Соляная кислота взаимодействует с каждым из веществ:
 - Цинк, гидроксид натрия, оксид магния;
 - Железо, серная кислота, оксид кальция;
 - Медь, гидроксид калия, оксид натрия;
 - Цинк, гидроксид калия, оксид серы.
- При взаимодействии основного оксида с и кислотным оксидом образуется:
 - Соль и вода;
 - Амфотерный оксид;
 - Соль;
 - Кислота.
- Найдите соответствия между взаимодействующими веществами и продуктами реакции.
 - $\text{CaSO}_4 + \text{NaOH}$ А. $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2$
 - $\text{CaO} + \text{SO}_3$ Б. $\text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 - $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$ В. CaSO_4
 - $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl}$ Г. $2\text{HCl} + \text{BaSO}_4 \downarrow$
- Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: $\text{Ba} \rightarrow \text{BaO} \rightarrow \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaSO}_4$

Тест по химии

Тема «Классы неорганических соединений»

2 вариант

- Выберите вариант, в котором записаны формулы только оснований:
 - 1) NaOH CuSO_4 KOH ;
 - 2) CuSO_4 NaNO_3 CaCO_3 ;
 - 3) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ $\text{Ba}(\text{OH})_2$ CaCO_3 ;
 - 4) $\text{Al}(\text{OH})_3$ NaOH $\text{Cu}(\text{OH})_2$;
- Сколько формул солей записано в ряду:
 H_2SO_4 CuSO_4 NaNO_3 ; $\text{Ba}(\text{OH})_2$ CaCO_3 ; NaOH ?
 - 1) 4;
 - 2) 3;
 - 3) 6;
 - 4) 2;
- Вещество CaO – это:
 - 1) Соль - карбонат калия;
 - 2) Основание - карбонат кальция;
 - 3) Соль - карбонат кальция;
 - 4) Оксид кальция.
- Серная кислота взаимодействует с каждым из веществ:
 - 1) Медь, гидроксид калия, оксид натрия;
 - 2) Цинк, гидроксид калия, оксид серы.
 - 3) Железо, серная кислота, оксид кальция;
 - 4) Цинк, гидроксид натрия, оксид магния;
- При взаимодействии основания с кислотой образуется:
 - 1) Соль и вода;
 - 2) Амфотерный оксид;
 - 3) Соль;
 - 4) Кислота.
- Найдите соответствия между взаимодействующими веществами и продуктами реакции.

1) $\text{CuSO}_4 + \text{NaOH}$	А. $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2$
2) $\text{CuO} + \text{SO}_3$	Б. $\text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
3) $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$	В. CuSO_4
4) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl}$	Г. $2\text{HCl} + \text{BaSO}_4\downarrow$
- Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: $\text{S} \rightarrow \text{SO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{NaSO}_3$

Срок выполнения задания: 28.12.2023

Работу отправить на электронную почту: galina.ch65@mail.ru