

Практическая работа по химии

№ 2

8 класс



Решение экспериментальных
задач по теме «Важнейшие
классы неорганических
соединений»



Задание 1

1 вариант

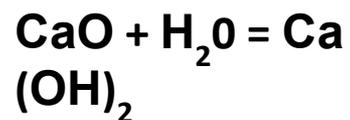
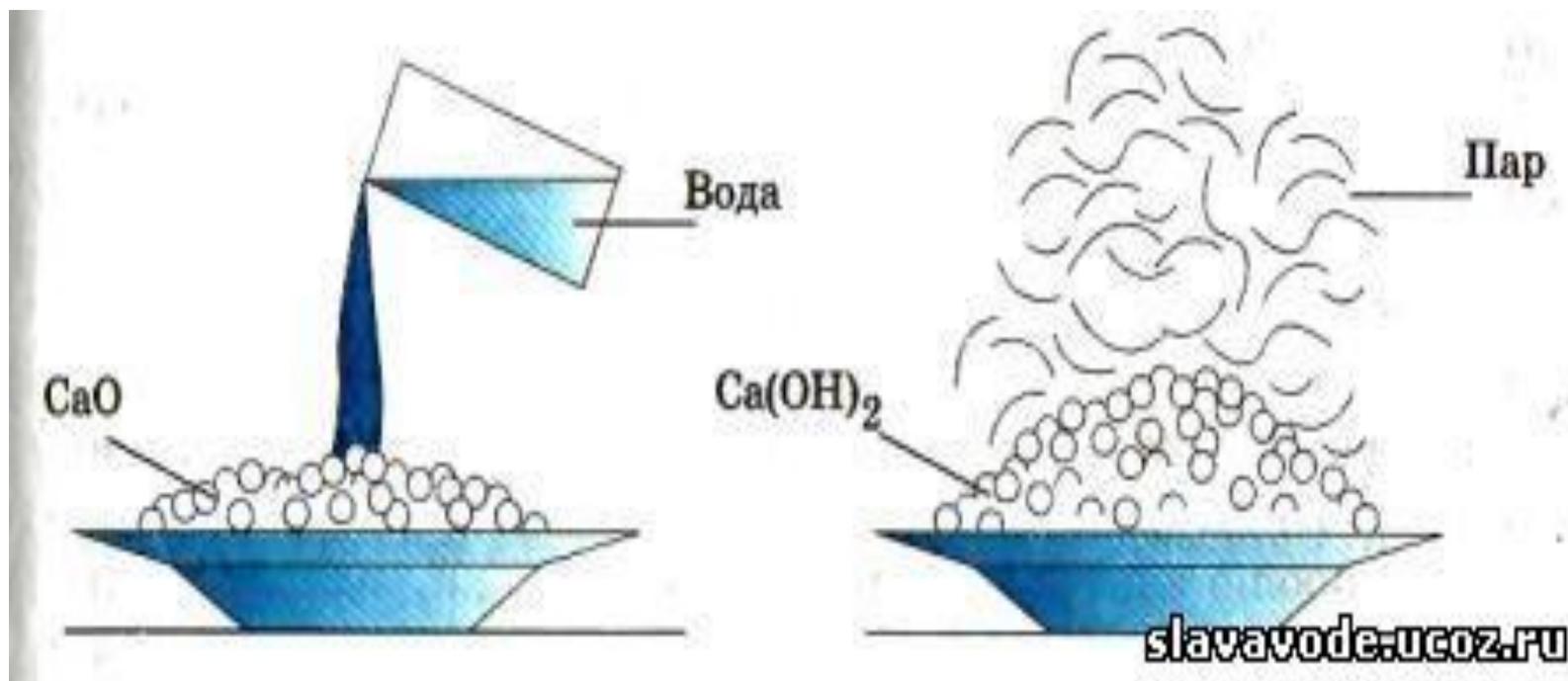


- Оксид меди(II)
 - Физико-химические
- почти нерастворим
в воде
в воде-



Оксид кальция
данные:
растворим в

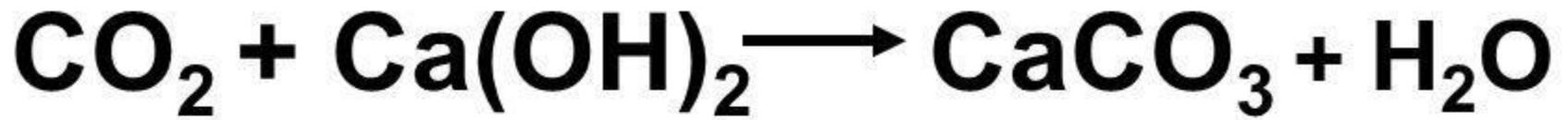
Растворение оксида кальция в воде





Что произойдет, если пропустить углекислый газ через раствор гидроксида кальция?

Составьте соответствующие уравнения реакций.



1 задание

2 вариант

- Распознать соляную кислоту и гидроксид калия ?

ДЕЙСТВИЕ КИСЛОТ НА ИНДИКАТОРЫ

Индикатор	Окраска индикатора в воде	Окраска индикатора в растворе соляной кислоты (HCl)	Окраска индикатора в лимонной кислоте
Индикаторная бумага	жёлтая	красная	красная
Фенолфталеин	бесцветная	бесцветная	бесцветная
Метилоранж	оранжевая	розовая	розовая

Вывод: независимо от вида кислоты (органической или неорганической) индикаторы изменяют свой цвет одинаково; а это означает, что **все кислоты обладают сходными свойствами.**

Химические свойства щелочей:

1). Щелочи изменяют окраску индикаторов.

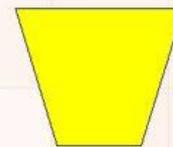
Индикаторы – от лат. «indication» - указатели

Лакмус



NaOH

Метилловый
оранжевый



NaOH

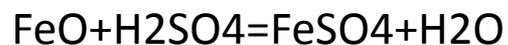
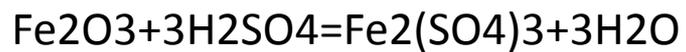
Фенолфталеин



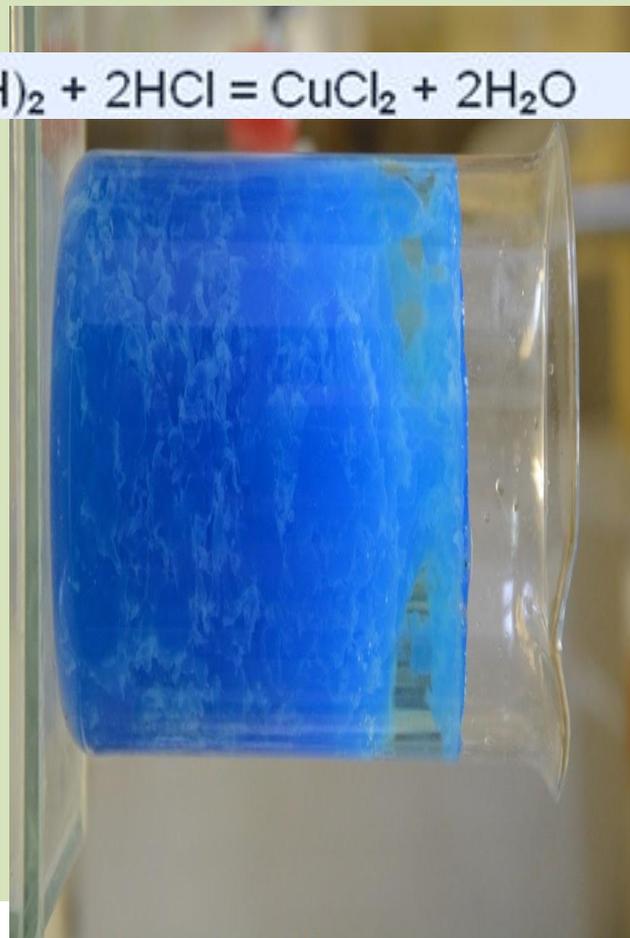
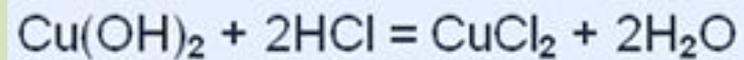
NaOH

С чем же это связано? Изучим их состав

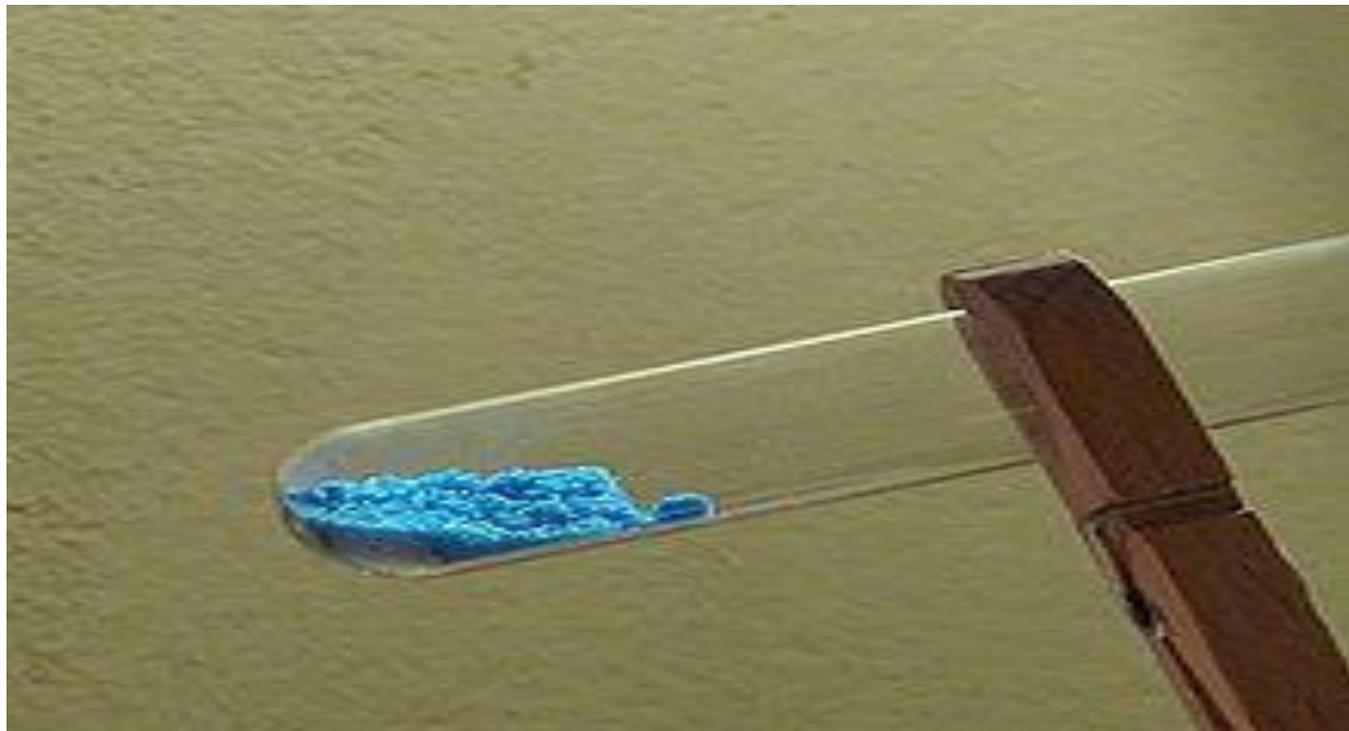
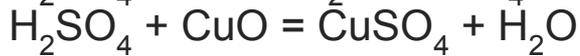
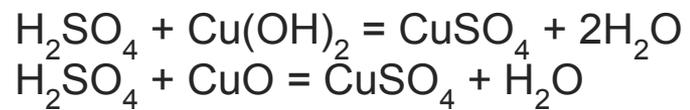
Очистка гвоздя от ржавчины



Очистка посуды от гидроксида меди(II)

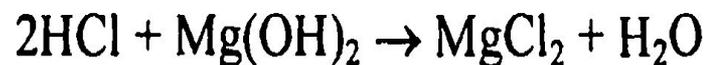
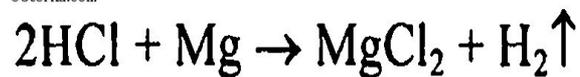


Получение сульфата меди



Получение хлорида меди

©5terka.com



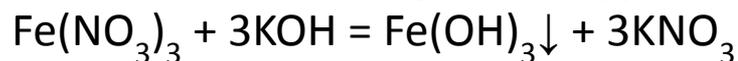
Получение оксида железа(III)

- Гидроксид железа (III)



Гидроксид железа (III)

Образуется при действии растворов щелочей на соли трёхвалентного железа: выпадает в виде красно-бурого осадка



Вывод

- В ходе практической работы

