

УРОК ПОВТОРЕНИЯ, ЗАКРЕПЛЕНИЯ, ОБОБЩЕНИЯ И ПОДГОТОВКИ К КОНТРОЛЬНОЙ РАБОТЕ ПО ТЕМЕ: «НЕМЕТАЛЛЫ»



**Автор презентации:
Щербина Марина Яковлевна
учитель химии высшей
категории**





Дайте названия данным соединениям и проставьте в них степени окисления



элементов



2



С какими из веществ вступит в реакцию фосфорная кислота:

Барий

Хлорид натрия

Углекислый газ

С какими из веществ не вступит в реакцию

раствор серной кислоты:

Натрий

Оксид калия

Гидроксид железа(II)

Соляная кислота

Нитрат кальция

Золото

Фосфат калия

Гидроксид лития

Карбонат аммония

Оксид хлора(VII)

Вода



**В растворе какого вещества метиловый
оранжевый окрашивается в желтый цвет:**

**Гидроксид лития
Нитрат натрия
Сероводород
Вода**



**В растворе какого вещества лакмус
окрашивается в красный цвет:**

**Вода
Гидроксид натрия
Карбонат кальция
Хлороводород**



Установите соответствие между названием вещества и реагентами, с которыми оно может вступать в реакцию:

Магний	сульфид натрия, сульфат меди(II)
Оксид железа(II)	углекислый газ, вода
Гидроксид бария	серная кислота, оксид железа(III)
Фосфорная кислота	соляная кислота, алюминий
Нитрат свинца(II)	гидроксид натрия, хлорид кальция



Составить уравнения реакций:

Карбонат аммония + серная кислота

Сульфид аммония + гидроксид лития

Оксид азота(V) + гидроксид натрия

Аммиак + сероводород

Оксид серы(IV) + гидроксид лития



Осуществите цепочку превращений:

Аммиак---оксид азота(II)---оксид азота
(IV)-----азотная кислота---нитрат меди
(II)----гидроксид меди(II)---сульфат меди
(II) медь



**ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ:
РЕШИТЕ ЗАДАЧУ**

*Определите массу осадочного
продукта, если
нитрат меди(II) реагирует с 600 г
50%-ного раствора гидроксида калия*

