*Азотная кислота и ее соли.

Химия 9 класс

Специфические свойства азотной кислоты

1) проверка Д/З

Стр. 225 №5 – 2 человека у доски

2) стр. 225 №6 – 1 человек у доски

3) Остальные пишут С/Р

*Повторение изученного материала.

? Что за вещество, являясь жидкостью, «дымит» на воздухе?

? Перечислите его общие свойства с подобными ему веществами.

*Работа по теме урока

* А может ли вещество обладать своими уникальными свойствами?

* Сформулируйте тему нашего сегодняшнего урока.

* Формулирование темы урока

*Специфические свойства азотной кислоты.

1) Разложение азотной кислоты:

$4HNO_3 = 4NO_2 + 2H_2O + O_2$

2) Взаимодействие с органическими веществами (ТБ)

HNO_3 + белок = ярко-желтое вещество

Специфичеческие свойства азотной кислоты

Взаимодействие с металлами: (искл. Pt, Au)

$HNO_3 + Me = Me(NO_3)_x + H_2O + ?$

Кислота	Акт. Металлы Na … Ca + Me до Al	Средней активности	Малоактивные металлы
HNO_3 (р)	NH_3, NH_4NO_3	NO	NO
HNO_3 (к)	N_2O, N_2	NO_2 Искл. Fe,Al,Cr	NO_2

Почему азотная кислота концентрированная не реагирует с железом, алюминием и хромом?

Специфичеческие свойства азотной кислоты

Уравняйте методом электронного баланса:

1) Cu + HNO3 (р) =

2) Cu + HNO3 (к) =

3) Ca + HNO3 (р) =

4) Ba + HNO3 (к) =

Отработка уравнений реакций

* Параграф 31 (весь),
* Стр. 225, в.4,7

Домашнее задание