

*** 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:



2) Взаимодействие с органическими веществами (ТБ)

HNO_3 + белок = ярко-желтое вещество

**Специфические свойства
азотной кислоты**

Взаимодействие с металлами: (искл. Pt, Au)



Кислота	Акт. Металлы Na ... Ca + Me до Al	Средней активности	Малоактивные металлы
HNO ₃ (p)	NH ₃ , NH ₄ NO ₃	NO	NO
HNO ₃ (к)	N ₂ O, N ₂	NO ₂ Искл. Fe, Al, Cr	NO ₂

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

Специфические свойства азотной кислоты

Уравняйте методом электронного баланса:



**Отработка уравнений
реакций**

*Параграф 31 (весь),

*Стр. 225, в.4,7

Домашнее задание