

**\* 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)

$\text{HNO}_3$  + 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 <sub>3</sub> (p)	NH <sub>3</sub> , NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	NO	NO
HNO <sub>3</sub> (к)	N <sub>2</sub> O, N <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub> Искл. Fe, Al, Cr	NO <sub>2</sub>

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**