

СВОЙСТВА АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ



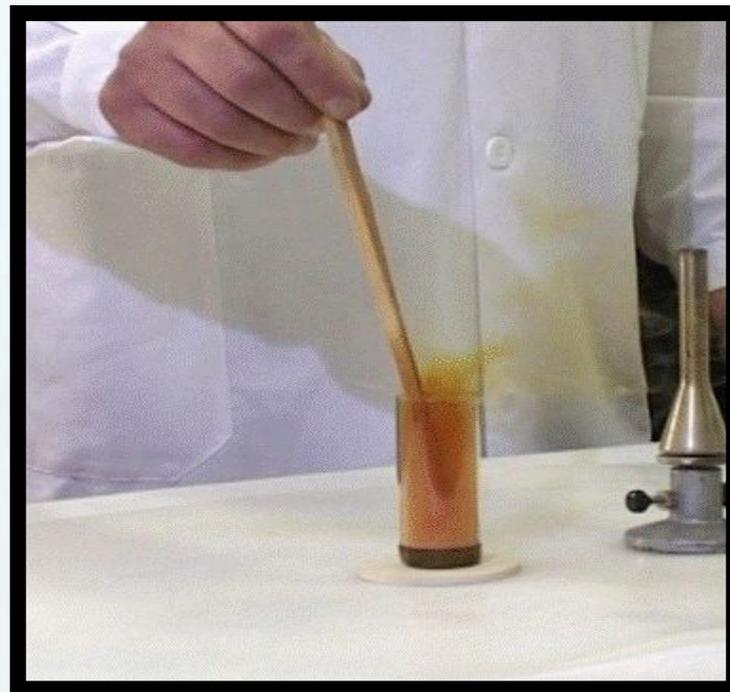
Какие отличительные физические свойства **АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ** ?

Что происходит
с **АЗОТНОЙ КИСЛОТОЙ**
при нагревании и
действии света ?

I. Разложение при нагревании и на свету



бурый газ «**ЛИСИЙ ХВОСТ**»



**Как хранить
АЗОТНУЮ КИСЛОТУ ?**

ТЕХНИКА БЕЗОПАСНОСТИ

при работе
с АЗОТНОЙ КИСЛОТОЙ !

II. Химические свойства
АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ –

ОБЩИЕ с другими кислотами

Подобно другим кислотам

азотная кислота взаимодействует:

1) с основными и амфотерными
оксидами

(MeO)

2) с основаниями

(MeOH)

3) с солями слабых кислот

(если или)



Среди веществ:

K_2O ; SO_2 ; $Cu(OH)_2$; HCl

— в реакцию с раствором азотной кислоты вступает(-ют)

- 1) два
- 2) одно
- 3) три
- 4) четыре

Среди веществ:
 CO_2 ; KOH ; NaNO_3 ; CaCO_3

— в реакцию с раствором азотной кислоты вступает(-ют)

- 1) два
- 2) одно
- 3) три
- 4) четыре

**Раствор азотной кислоты
реагирует с каждым из двух веществ:**



**Раствор азотной кислоты
реагирует с каждым из двух веществ:**

- 1) гидроксид магния и оксид углерода(IV)**
- 2) медь и вода**
- 3) карбонат кальция и оксид натрия**
- 4) алюминием и сульфат бария**

III. ОСОБЫЕ СВОЙСТВА HNO_3

-РЕАКЦИЯ С МЕТАЛЛАМИ:

1) С какими металлами реагирует азотная кислота HNO_3 ?

ИСКЛЮЧЕНИЯ!

2) Какие металлы пассивируются?

-РЕАКЦИЯ С МЕТАЛЛАМИ:

3) Может ли выделяться водород в реакциях азотной кислоты с металлами?

4) Какие вещества получаются ?





- Составить уравнения реакций:



Соли азотной кислоты нитраты – разлагаются при t



Li - Mg



Al - Cu



после Cu