

Азотная кислота

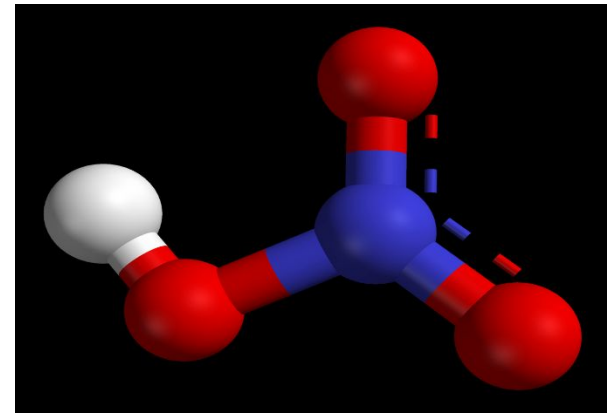
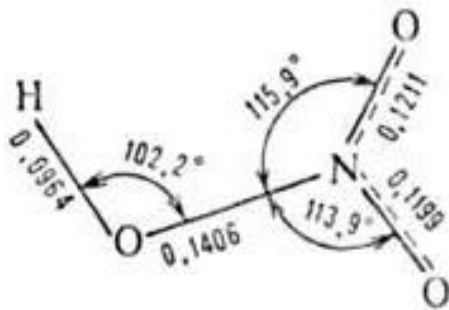
HNO_3

Презентация
Ученицы 9 класса «б»
Гончаренко Инны



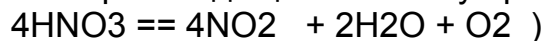
Физические и физико-химические свойства

Молекула имеет плоскую структуру (длины связей в нм):



- азот в азотной кислоте четырёхвалентен, степень окисления +5.
- азотная кислота - бесцветная, дымящая на воздухе жидкость,
- концентрированная азотная кислота обычно окрашена в желтый цвет,

(высококонцентрированная HNO_3 имеет обычно бурую окраску вследствие происходящего на свету процесса разложения:



- температура плавления $-41,59^\circ\text{C}$,
- кипения $+82,6^\circ\text{C}$ с частичным разложением.
- растворимость азотной кислоты в воде неограничена. В водных растворах она практически полностью диссоциирует на ионы. С водой образует азеотропную смесь.

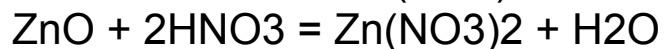
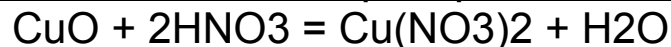


Химические свойства

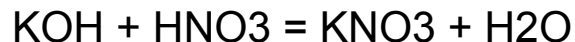
При нагревании азотная кислота распадается по той же реакции.
 $4\text{HNO}_3 \rightleftharpoons 4\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$)

HNO_3 как сильная одноосновная кислота взаимодействует:

а) с основными и амфотерными оксидами:



б) с основаниями:

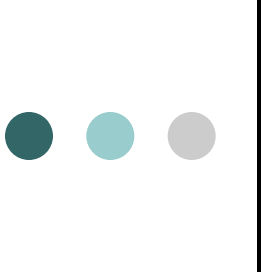


в) вытесняет слабые кислоты из их солей:



При кипении или под действием света азотная кислота частично разлагается:





Азотная кислота в любой концентрации проявляет свойства кислоты-окислителя, при этом азот восстанавливается до степени окисления от +4 до -3. Глубина восстановления зависит в первую очередь от природы восстановителя и от концентрации азотной кислоты.

Как кислота-окислитель, HNO_3 взаимодействует:

□ а) с металлами, стоящими в ряду напряжений правее водорода:

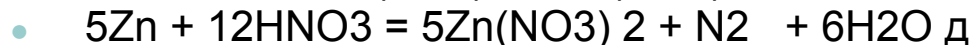
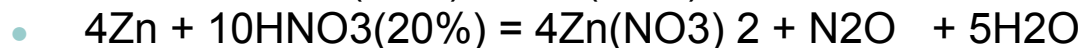
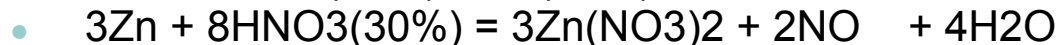
Концентрированная HNO_3



Разбавленная HNO_3



□ б) с металлами, стоящими в ряду напряжений левее водорода:



Все приведенные выше уравнения отражают только доминирующий ход реакции. Это означает, что в данных условиях продуктов данной реакции больше, чем продуктов других реакций, например, при взаимодействии цинка с азотной кислотой (массовая доля азотной кислоты в растворе 0,3) в продуктах будет содержаться больше всего NO , но также будут содержаться (только в меньших количествах) и NO_2 , N_2O , N_2 и NH_4NO_3 .



Нитраты

HNO_3 — сильная кислота. Её соли — нитраты — получают действием HNO_3 на металлы, оксиды, гидроксиды или карбонаты. Все нитраты хорошо растворимы в воде.

Соли азотной кислоты - нитраты - при нагревании необратимо разлагаются, продукты разложения определяются катионом:

- а) нитраты металлов, стоящих в ряду напряжений левее магния:
 - $2\text{NaNO}_3 = 2\text{NaNO}_2 + \text{O}_2$

- б) нитраты металлов, расположенных в ряду напряжений между магнием и медью:
 - $4\text{Al}(\text{NO}_3)_3 = 2\text{Al}_2\text{O}_3 + 12\text{NO}_2 + 3\text{O}_2$

- в) нитраты металлов, расположенных в ряду напряжений правее ртути:
 - $2\text{AgNO}_3 = 2\text{Ag} + 2\text{NO}_2 + \text{O}_2$

- г) нитрат аммония:
 - $\text{NH}_4\text{NO}_3 = \text{N}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$

Нитраты в водных растворах практически не проявляют окислительных свойств, но при высокой температуре в твердом состоянии нитраты - сильные окислители, например:

$\text{Fe} + 3\text{KNO}_3 + 2\text{KOH} = \text{K}_2\text{FeO}_4 + 3\text{KNO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ - при сплавлении твердых веществ.

Соли азотной кислоты — нитраты — широко используются как удобрения. При этом практически все нитраты хорошо растворимы в воде, поэтому в виде минералов их в природе чрезвычайно мало; исключения составляют чилийская (натриевая) селитра и индийская селитра (нитрат калия). Большинство нитратов получают искусственно.

С азотной кислотой не реагируют стекло, фторопласт-4.



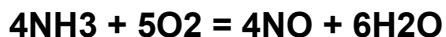
Производство азотной кислоты

Промышленное производство.

Современный способ её производства основан на каталитическом окислении синтетического аммиака на платино-родиевых катализаторах до смеси оксидов азота, с дальнейшим поглощением их водой

Промышленный способ получения HNO_3 состоит из следующих основных стадий:

1. окисления аммиака в NO в присутствии платино-родиевого катализатора:



□ 2. окисления NO в NO_2 на холоду под давлением (10 ат, 1 МПа):



□ 3. поглощения NO_2 водой в присутствии кислорода:

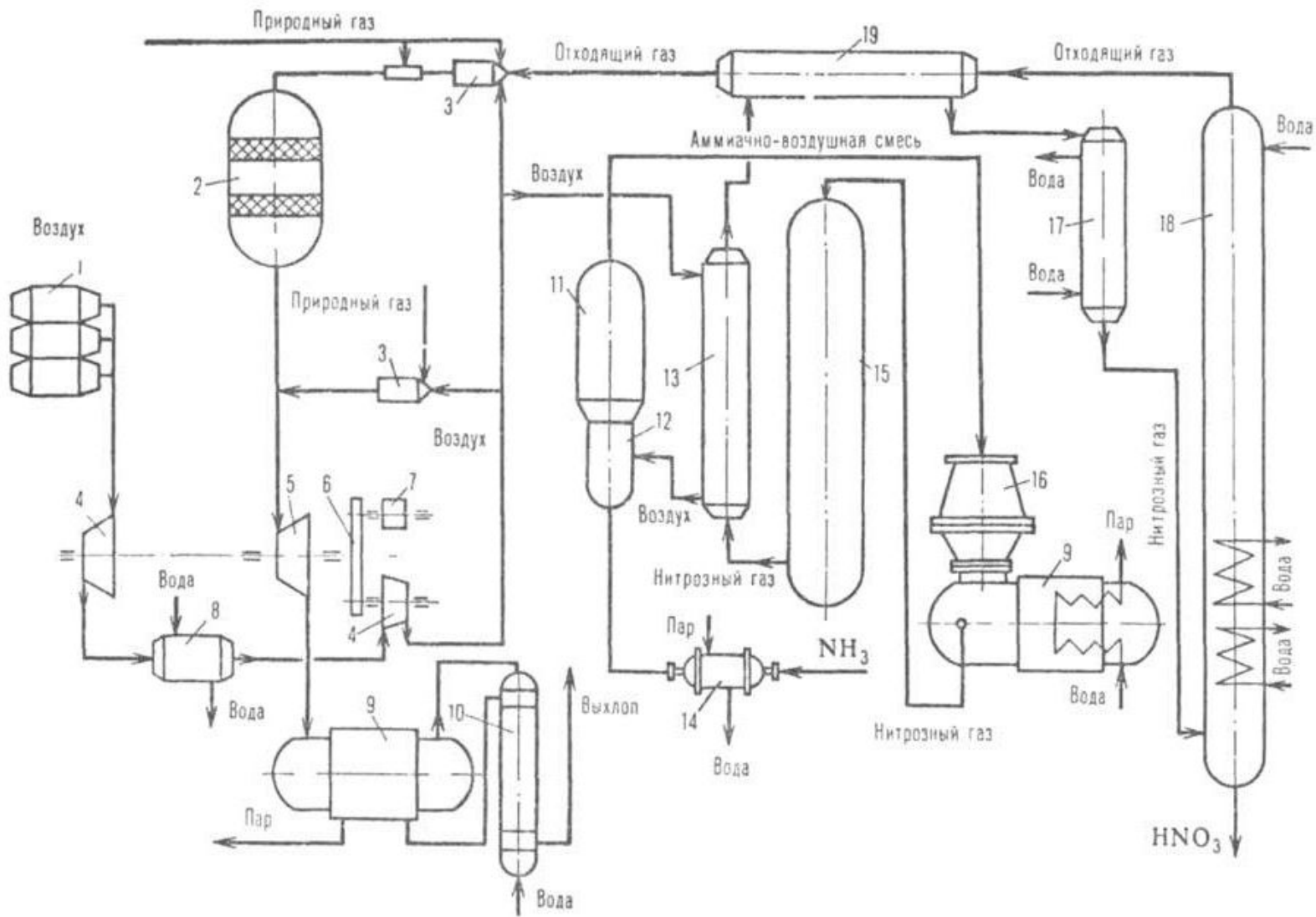


Массовая доля HNO_3 в получаемом растворе составляет около 0,6.

Изредка применяемый дуговой способ получения азотной кислоты отличается только первой стадией, которая состоит в пропускании воздуха через пламя электрической дуги:

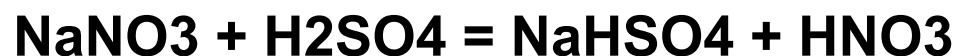


Схема производства азотной кислоты под единым давлением (0,65-0,70 МПа)



Лабораторный способ получения HNO_3

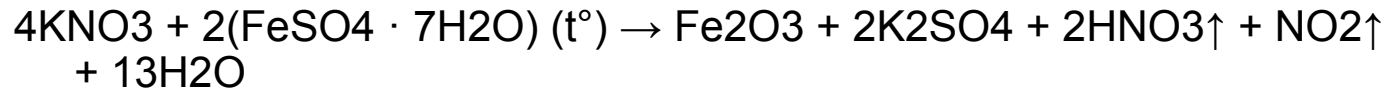
Действие концентрированной серной кислоты на
твердые нитраты при нагревании:



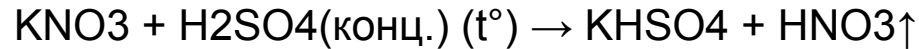
при этом получается дымящая азотная кислота.



Впервые азотную кислоту получили алхимики, нагревая смесь селитры и железного купороса:



Чистую азотную кислоту получил впервые Иоганн Рудольф Глаубер, действуя на селитру концентрированной серной кислотой:



Дальнейшей дистилляцией может быть получена т. н. «дымящая азотная кислота», практически не содержащая воды.



Применение

красители

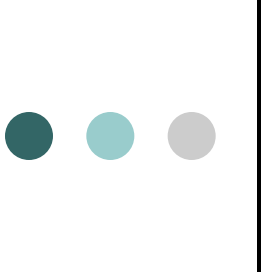
лекарства

в фотографии — подкисление некоторых

в производстве взрывчатых и отравляющих

в производстве минеральных удобрений



- 
- - Это вещество было описано арабским химиком в VIII веке Джабиром ибн Хайяном (Гебер) в его труде «Ямщик мудрости», а с XV века это вещество добывалось для производственных целей.
 - - Благодаря этому веществу русский учёный В.Ф. Петрушевский в 1866 году впервые получил динамит.
 - - Это вещество – прародитель большинства взрывчатых веществ (например, тротила, или тола).
 - - Это вещество является компонентом ракетного топлива, его использовали для двигателя первого в мире советского реактивного самолёта БИ – 1.
 - - Это вещество в смеси с соляной кислотой растворяет платину и золото, признанное «царём» металлов. Сама смесь, состоящая из 1-ого объёма этого вещества и 3-ёх объёмов соляной кислоты, называется «царской водкой».