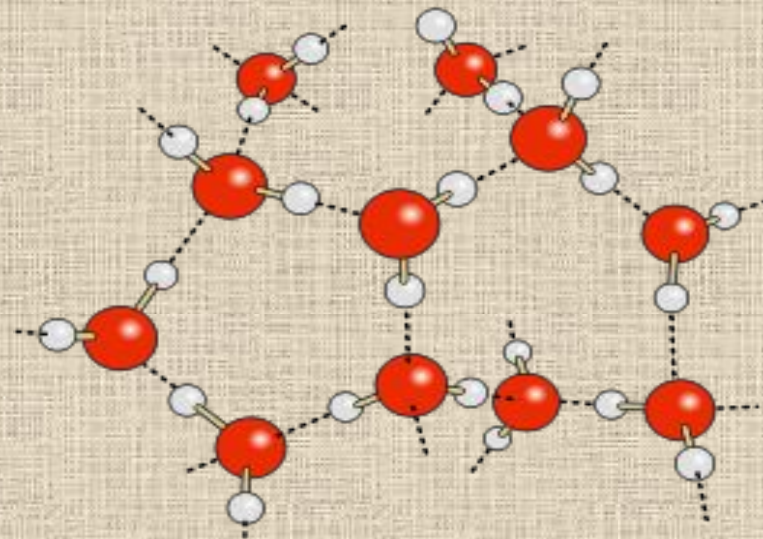


АММИАК

*Авторы: Леонтьева Анна и Николаева
Мария
9 “Б”*

Водородная связь



- - это химическая связь между атомами водорода одной молекулы и атомами электроотрицательных элементов, имеющих не поделенные электронные пары, другой молекулы.*
- Это очень слабая химическая связь - примерно в 15 – 20 раз слабее ковалентной.*

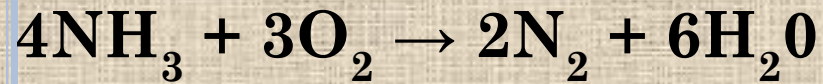
ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА:

- 1. ядовит.
- 2. бесцветный газ с резким запахом.
- 3. в 2 раза легче воздуха.
- 4. сжижается при обычном давлении и температуре $-33,4$.
- 5. хорошо растворим в воде.

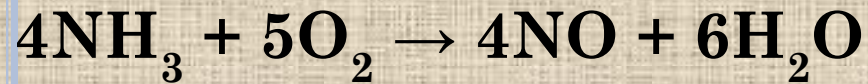


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

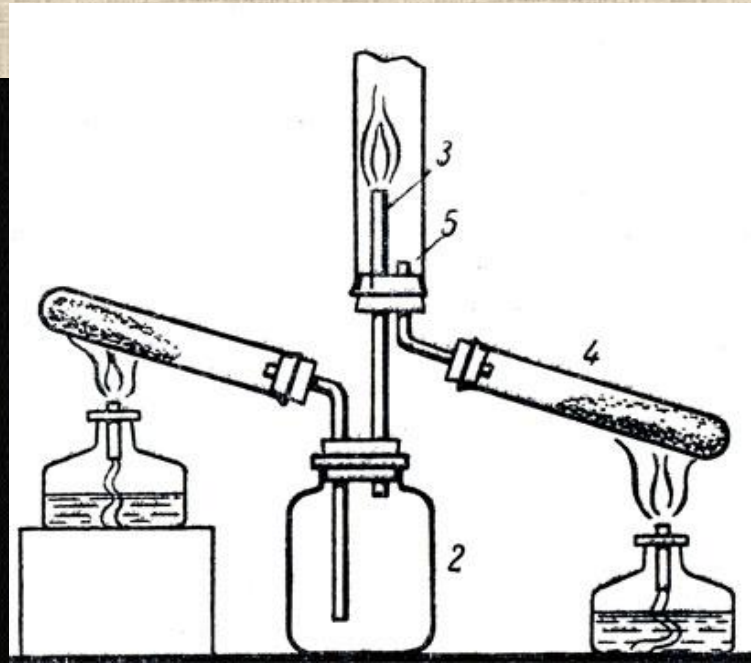
□ 1) Горение аммиака(при нагревании)



2) Каталитическое окисление амиака



3) Непрочное соединение, при нагревании разлагается

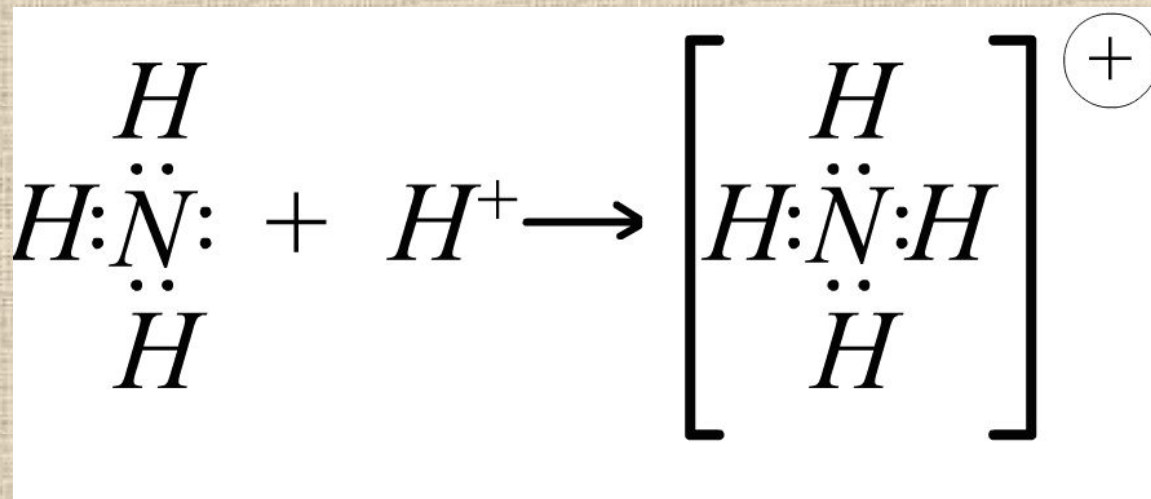


- **Нашатырный спирт** – *концентрированный водный раствор аммиака, используемый в медицине.*



ДОНОРНО-АКЦЕПТОРНЫЙ МЕХАНИЗМ

- - это механизм образования ковалентной связи, которая возникает не в результате обобществления не спаренных электронов, а благодаря свободной электронной паре, имеющийся у одного из атомов.

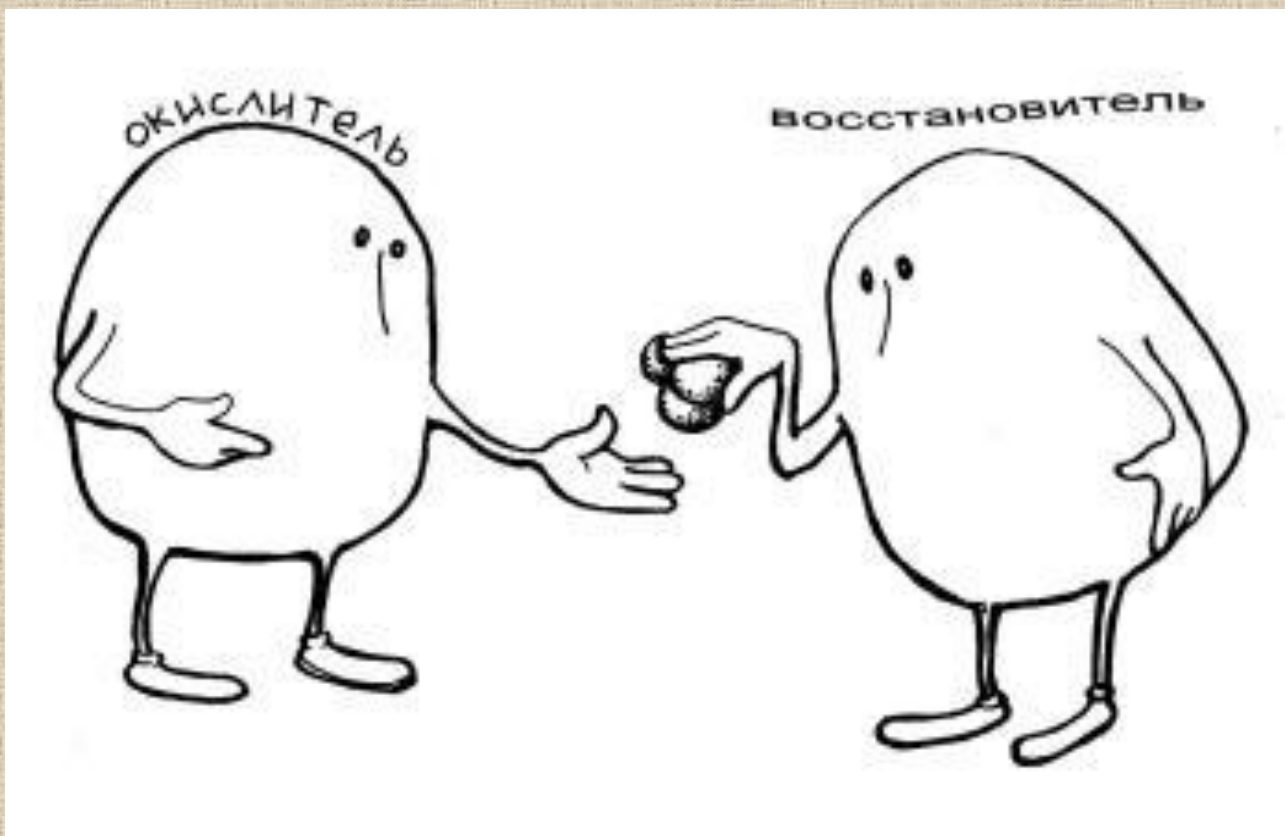


Аммиак взаимодействует с кислотами ,
образуя *соли аммония* .

И водный раствор аммиака , и соли аммония
содержат особый ион —
Катион аммония .



*Аммиак – сильнейший **восстановитель**.
Его атомы азота могут только отдавать
электроны , но не принимать их.*



ПРИМЕНЕНИЕ АММИАКА :

□ Аммиак и его соли широко используют в промышленности и технике , в сельском хозяйстве , быту .





Спасибо за внимание!

