



**МОУ ЩАПОВСКАЯ СОШ
ПОДОЛЬСКОГО РАЙОНА
МОСКОВСКОЙ ОБЛАСТИ**

**УЧИТЕЛЬ ХИМИИ
ВЫСШЕЙ
КАТЕГОРИИ
КОЛЕСНИКОВА
ЕЛЕНА
ЕВГЕНЬЕВНА**



УРОК-ПРЕЗЕНТАЦИЯ «СОЛИ АММОНИЯ»

Цель урока:

Показать учащимся, что все соли аммония получают взаимодействием аммиака и соответствующих кислот , обладают всеми свойствами солей. Обратить внимание на качественную реакцию с щелочами , в результате - выделяется аммиак , их отношение к нагреванию. Значение этих солей в хозяйстве страны.

ХОД УРОКА:

Объяснение нового материала.

1. Физические свойства солей аммония:

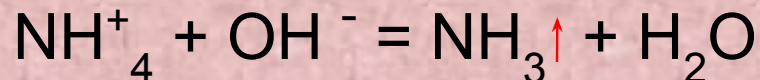
Все соли аммония - твёрдые кристаллические вещества, хорошо растворимые в воде, могут иметь различную окраску.

2. Химические свойства:

- а) Они обладают всеми свойствами солей, т.к. есть кислотный остаток и по кислотному остатку проявляют качественные реакции на анионы.
- б) Все соли аммония реагируют со щелочами при нагревании с выделением газа- NH_3

Пример: $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} = \text{NH}_3\uparrow + \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$

или в сокращённом виде:

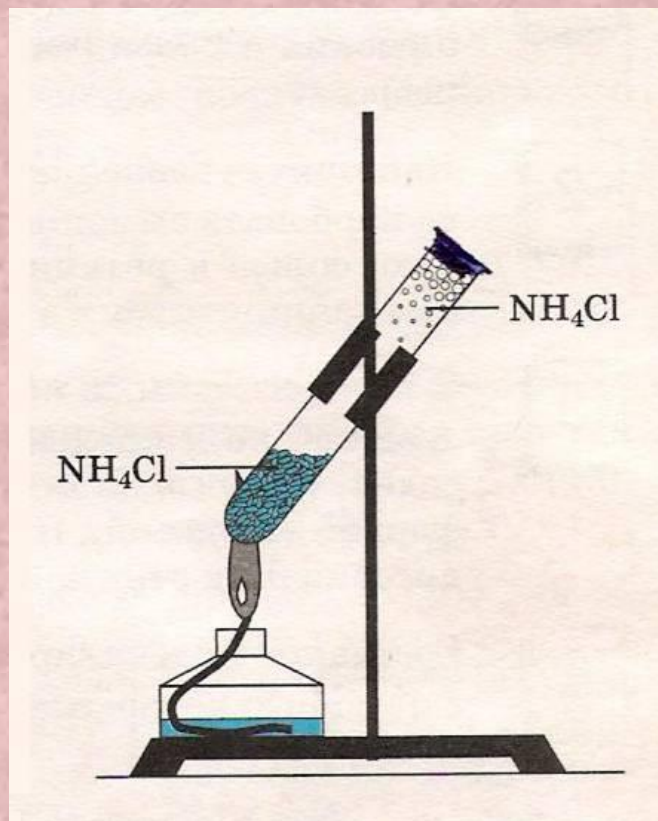


Эта реакция является качественной на все соли аммония!

Третья группа свойств солей аммония – это их способность разлагаться при нагревании с выделением газообразного аммиака.



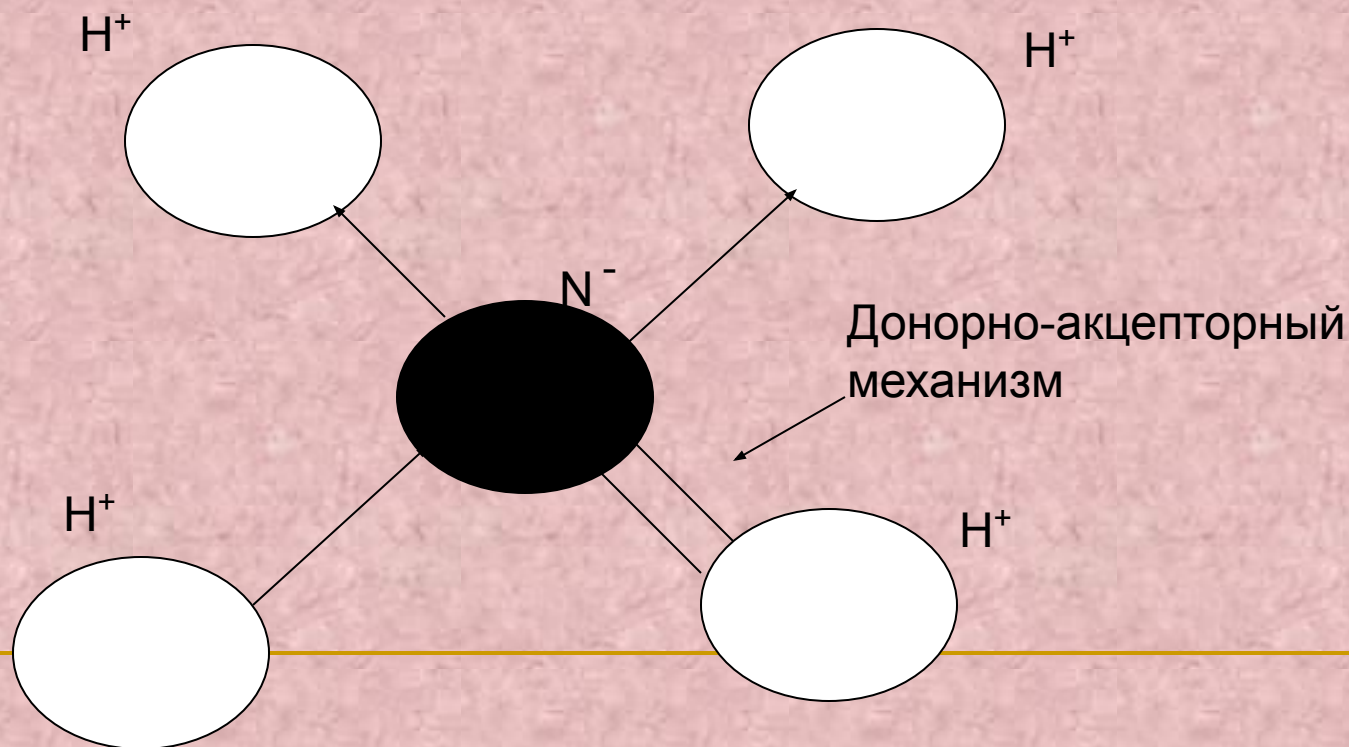
h



ПОСЛЕ ИЗУЧЕНИЯ СВОЙСТВ СОЛЕЙ АММОНИЯ ИДЕТ ПРОСМОТР ПРЕЗЕНТАЦИИ,
ПОДГОТОВЛЕННОЙ УЧЕНИКОМ 9А КЛАССА **Жауровым Максимом**

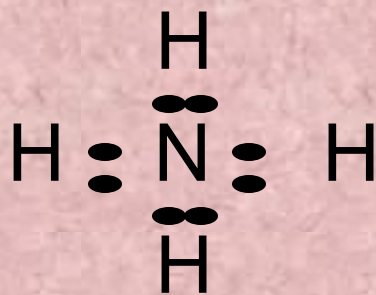
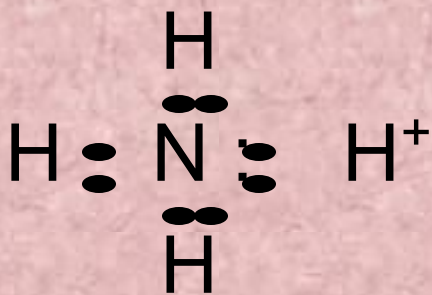
Аммоний

Водный раствор аммиака, и соли аммония содержат особый ион – катион аммония NH_4^+ . Аммоний играет роль катиона металла.



Получение аммония

Он образуется в результате того, что атом азота имеет свободную электронную пару, за счёт которой формируется еще одна ковалентная связь.



Соли аммония

Катион аммония NH_4^+ играет роль катиона металла и он образует с кислотными остатками соли:

NH_4NO_3 – нитрат аммония или аммиачная селитра

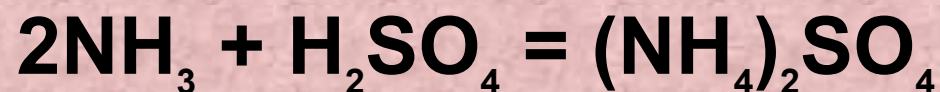
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ – сульфат аммония

NH_4Cl – хлорид аммония

Получение солей аммония

Соли аммония получают при взаимодействии аммиака с кислотами

Пример:



Физические свойства солей аммония.

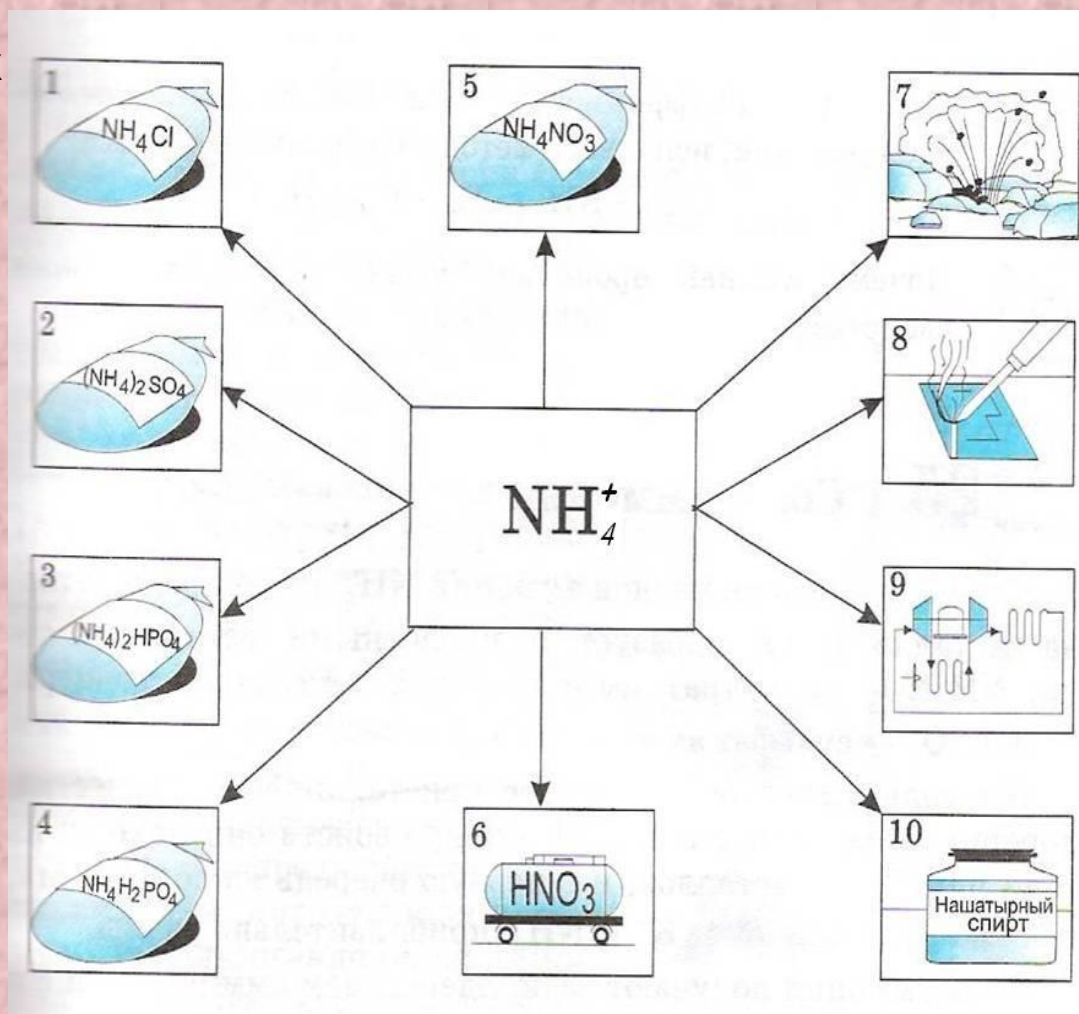
1. Все соли аммония – твёрдые кристаллические вещества
2. Хорошо растворимые в воде
3. Практически все свойства схожи со свойствами щелочных металлов, в первую очередь на соли калия (K^+)
4. Все соли аммония различно окрашены

Химические свойства солей аммония.

1. Имеют все свойства солей.
2. Хлорид и сульфат аммония реагирует соответственно с нитратом серебра
$$\text{NH}_4\text{Cl} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{AgCl} \downarrow$$
3. Карбонат аммония взаимодействует с кислотами.
$$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} \longrightarrow 2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$$
4. Соли аммония реагируют с щелочами при нагревании.
$$\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} = \text{NH}_3 \uparrow + \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$$
5. Качественная реакция (разложения)
$$\text{NH}_4\text{Cl} = \text{NH}_3 \uparrow + \text{HCl} \uparrow$$

Применение солей аммония:

1. Производство минеральных удобрений
2. Производство азотной кислоты
3. Получение взрывчатых веществ
4. Для паяния
5. В холодильных установках
6. В медицине и в быту (нашатырный спирт)



Применение солей аммония в сельском хозяйстве.

1. Хлорид аммония содержит 75% хлора и применяется только под чувствительные к этому элементу культуры: рис, кукуруза.
2. Нитрат аммония нельзя применять на кислых почвах, т.к. в нем массовая доля азота больше, чем в других твёрдых удобрениях.