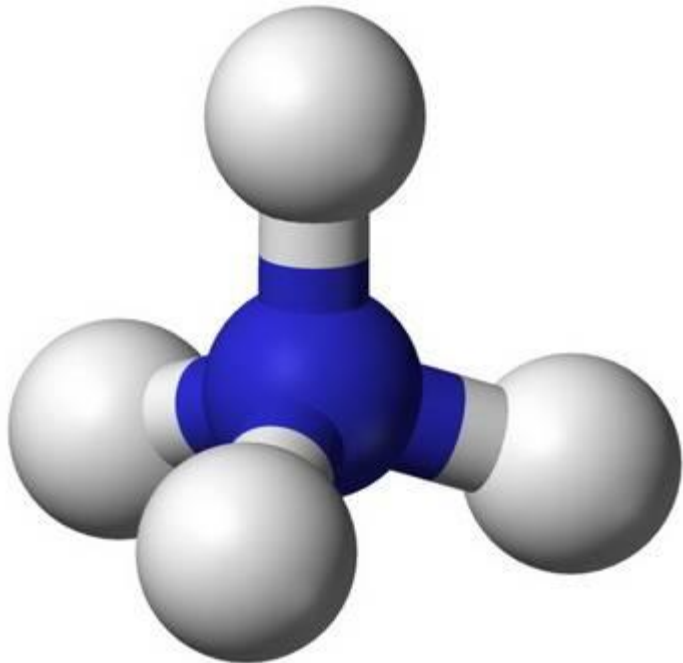


Соли аммония





Соли аммония-

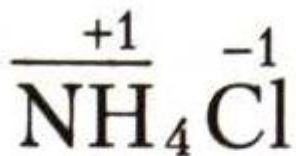
- ЭТО СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА, В СОСТАВ КОТОРЫХ ВХОДЯТ

ИОНЫ АММОНИЯ NH_4^+

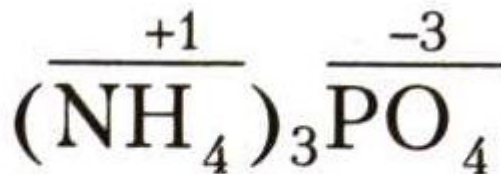
СОЕДИНЕННЫЕ С КИСЛОТНЫМИ
ОСТАТКАМИ.



Примеры:



хлорид аммония

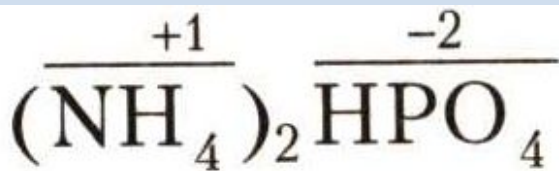


ортофосфат аммония

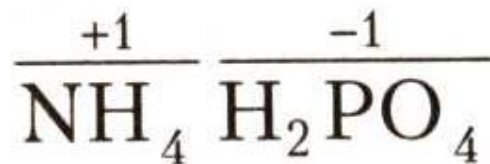


Примеры:

- Многоосновные кислоты образуют кислые соли:



гидроортофосфат аммония,
или двузамещенный
ортофосфат аммония

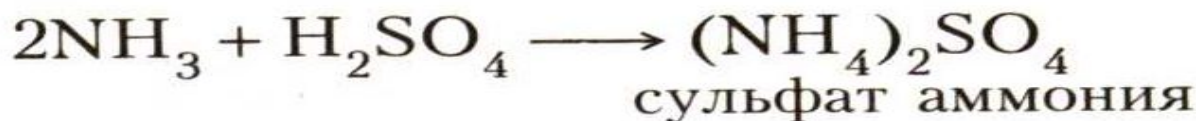
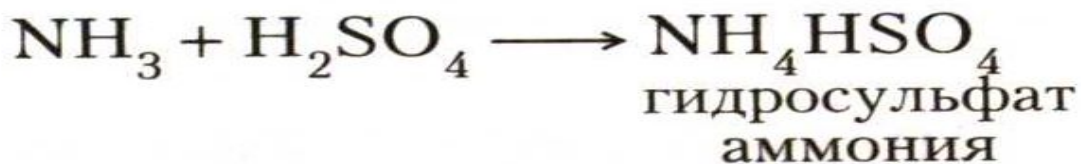
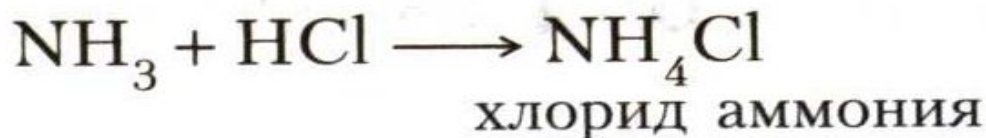


дигидроортофосфат аммония,
или однозамещенный
ортофосфат аммония



Получение:

1. При взаимодействии аммиака с кислотами:

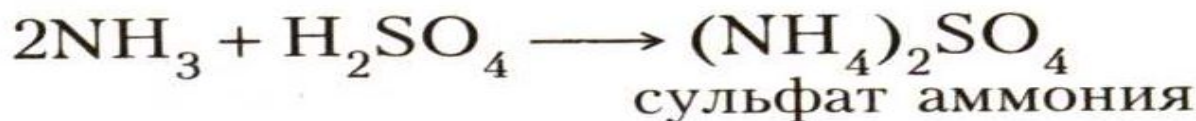
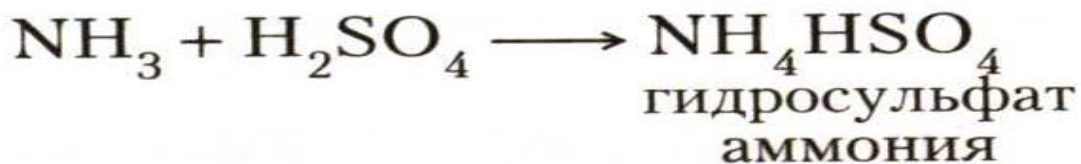
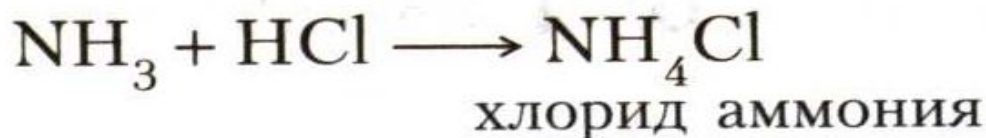


2. При нейтрализации аммиачной воды кислотами



Получение:

1. При взаимодействии аммиака с кислотами:



2. При нейтрализации аммиачной воды кислотами

Физические свойства:

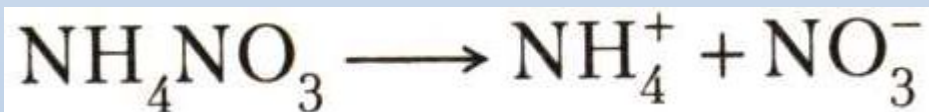


- ✓ Твердые кристаллические вещества;
- ✓ Хорошо растворимы в воде

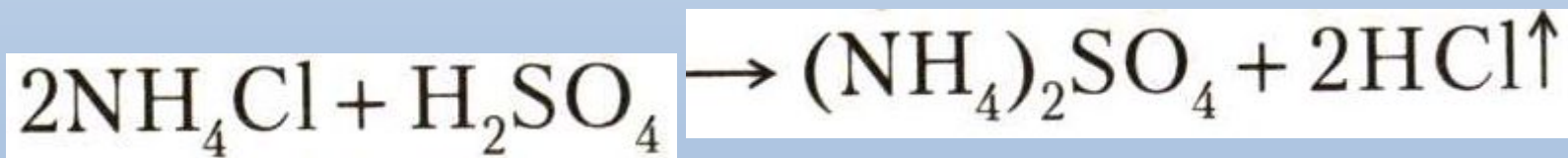
Химические свойства:



- ✓ Сильные электролиты (в водном растворе диссоциируют на ионы):



- ✓ + кислота



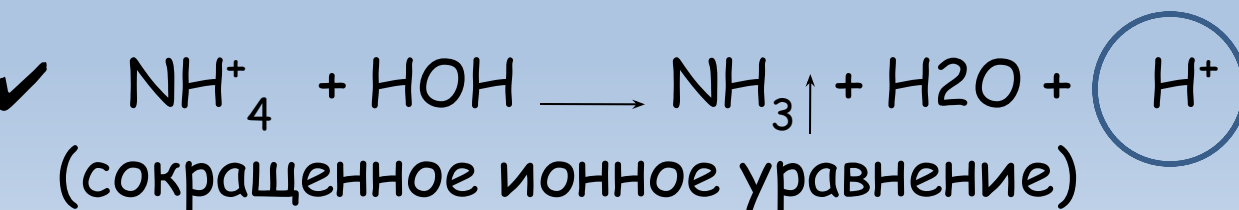
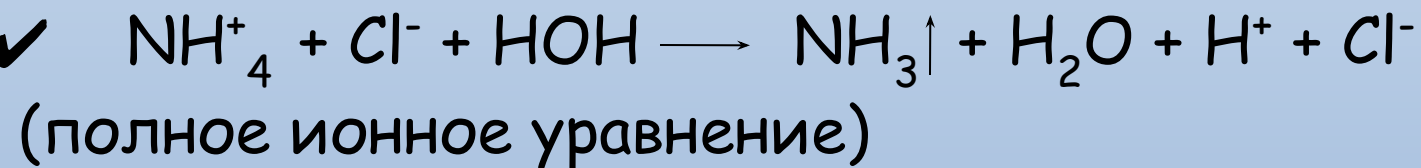
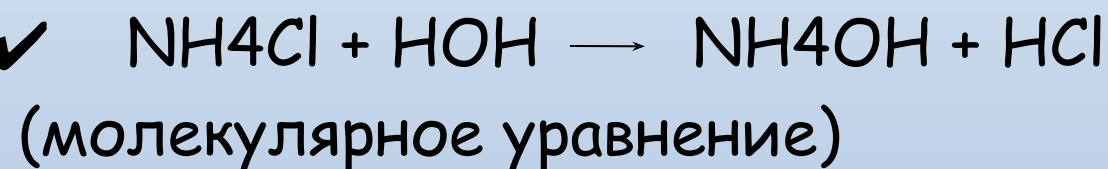
- ✓ + соль



Химические свойства:



✓ Гидролиз (взаимодействие с водой):



Химические свойства:



✓ Разлагаются при высокой температуре:



Химические свойства:



✓ + щелочь

