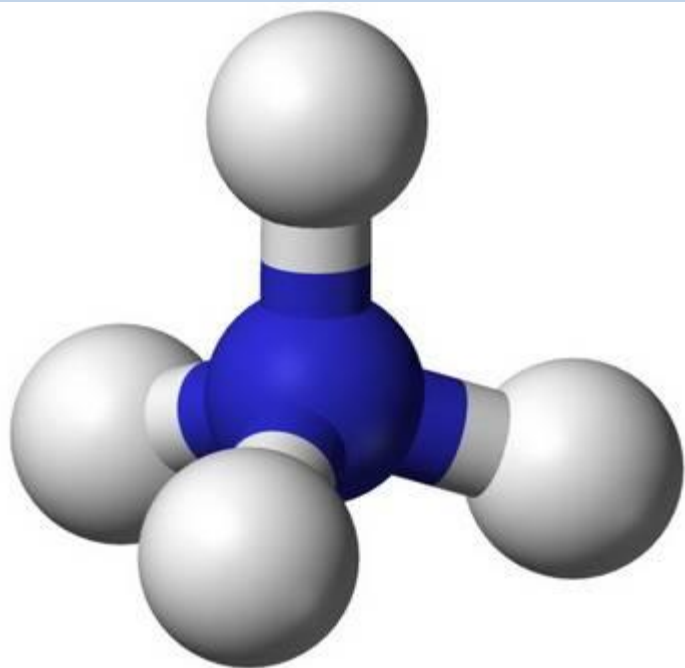


Соли аммония





Соли аммония-

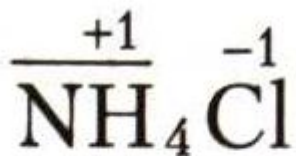
- ЭТО СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА, В СОСТАВ КОТОРЫХ ВХОДЯТ

ИОНЫ АММОНИЯ NH_4^+

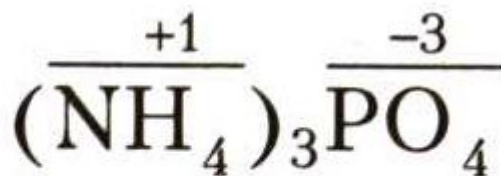
СОЕДИНЕННЫЕ С КИСЛОТНЫМИ
ОСТАТКАМИ.



Примеры:



хлорид аммония

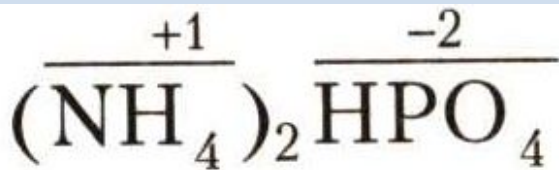


ортофосфат аммония

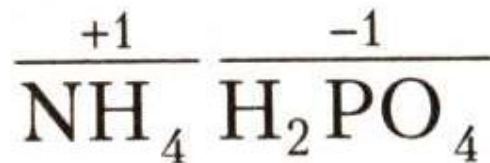


Примеры:

- Многоосновные кислоты образуют кислые соли:



гидроортофосфат аммония,
или двузамещенный
ортофосфат аммония

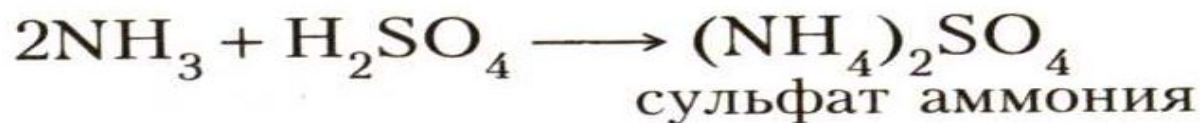
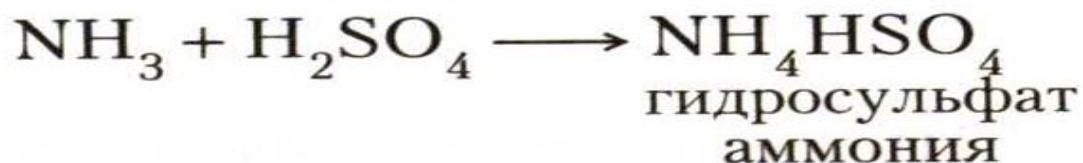
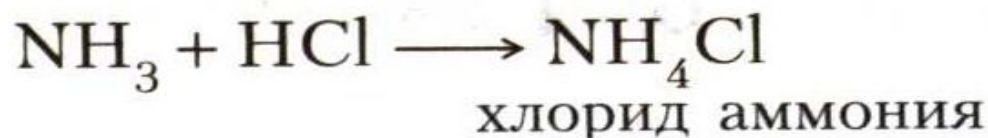


дигидроортофосфат аммония,
или однозамещенный
ортофосфат аммония



Получение:

1. При взаимодействии аммиака с
кислотами:

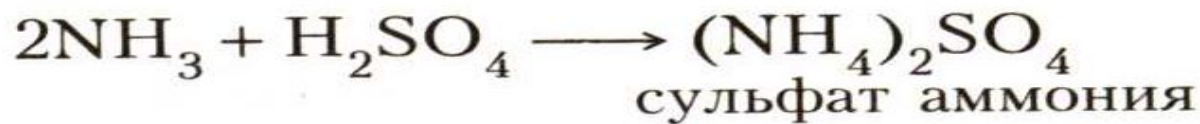
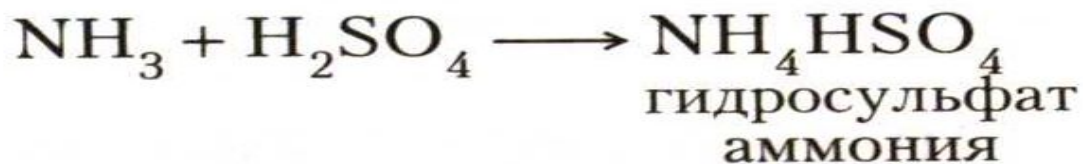
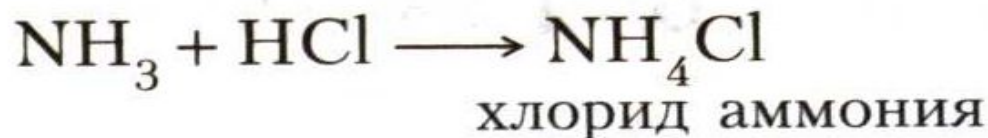


2. При нейтрализации аммиачной воды
кислотами



Получение:

1. При взаимодействии аммиака с
кислотами:



2. При нейтрализации аммиачной воды
кислотами



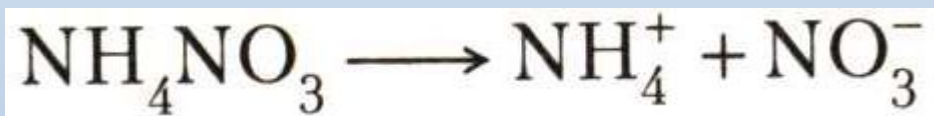
Физические свойства:

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

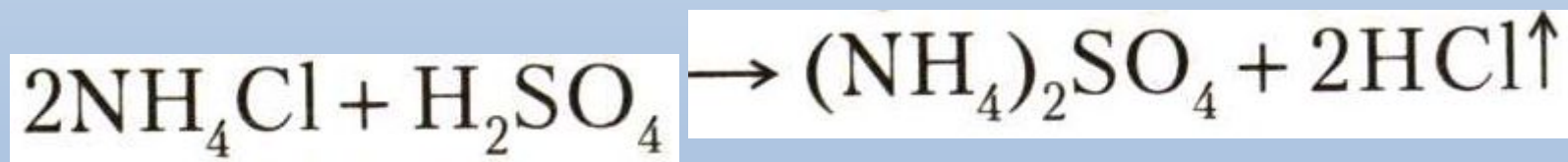


Химические свойства:

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



- ✓ + кислота



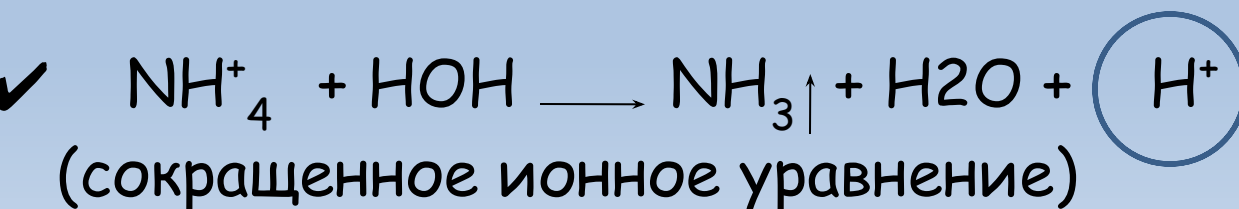
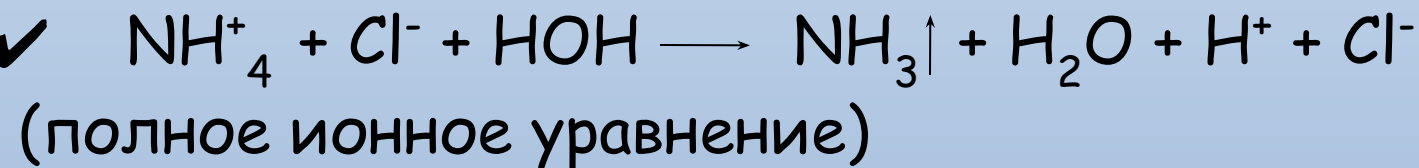
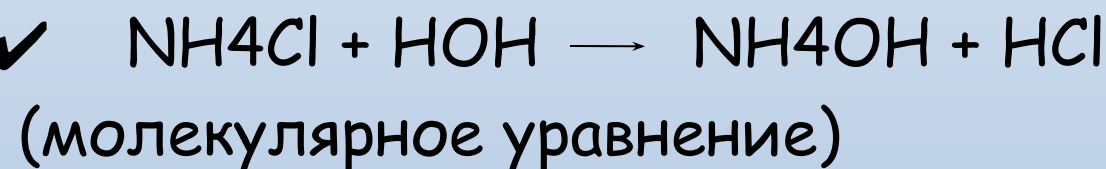
- ✓ + соль





Химические свойства:

✓ Гидролиз (взаимодействие с водой):





Химические свойства:

✓ Разлагаются при высокой температуре:





Химические свойства:

✓ + щелочь

