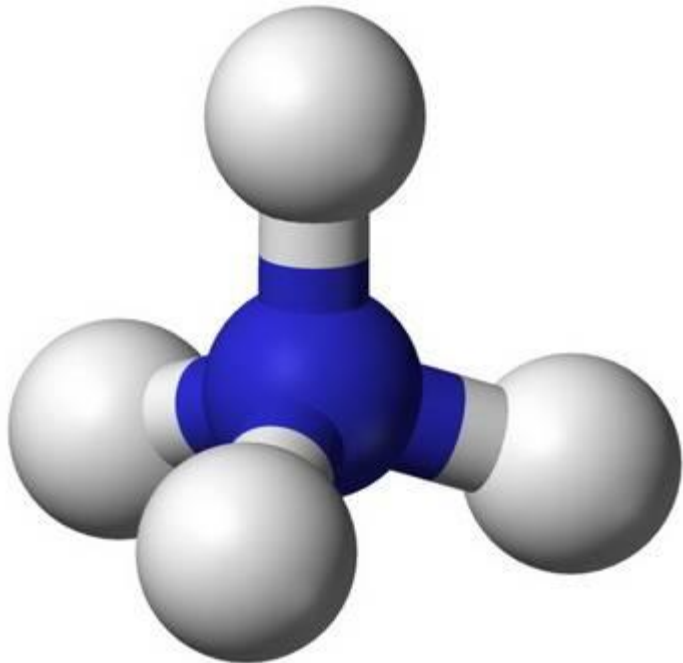


# Соли аммония





# Соли аммония-

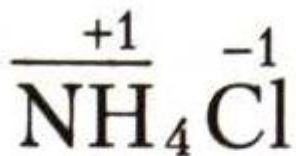
- ЭТО СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА, В СОСТАВ КОТОРЫХ ВХОДЯТ

ИОНЫ АММОНИЯ  $\text{NH}_4^+$

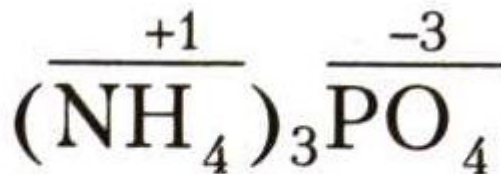
СОЕДИНЕННЫЕ С КИСЛОТНЫМИ  
ОСТАТКАМИ.



# Примеры:



хлорид аммония

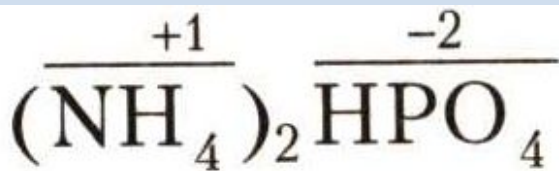


ортофосфат аммония

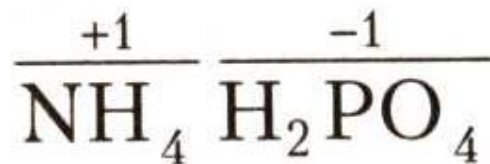


# Примеры:

- Многоосновные кислоты образуют кислые соли:



гидроортофосфат аммония,  
или двузамещенный  
ортофосфат аммония

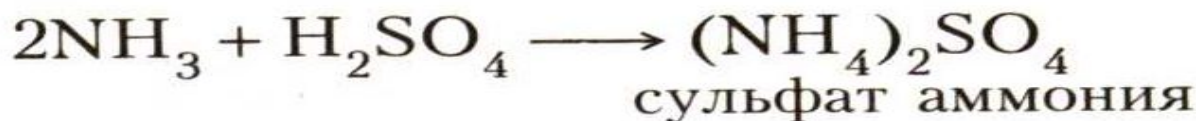
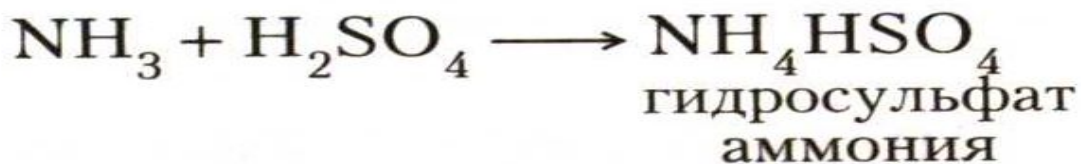
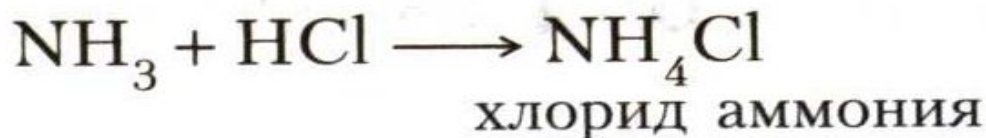


дигидроортофосфат аммония,  
или однозамещенный  
ортофосфат аммония



# Получение:

1. При взаимодействии аммиака с кислотами:

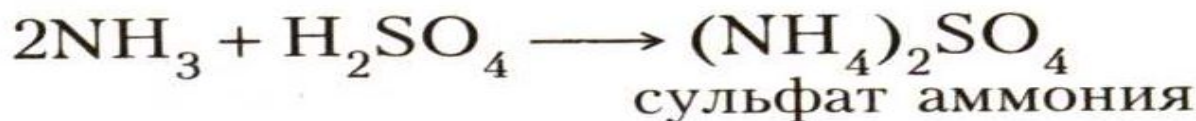
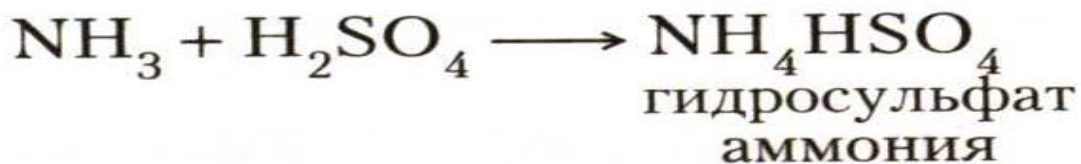
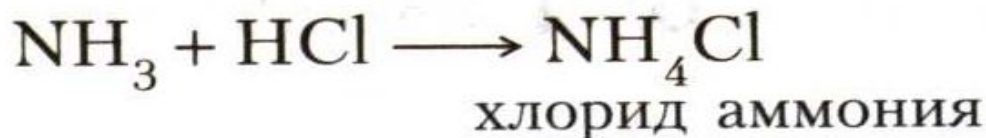


2. При нейтрализации аммиачной воды кислотами



# Получение:

1. При взаимодействии аммиака с кислотами:



2. При нейтрализации аммиачной воды кислотами

# Физические свойства:

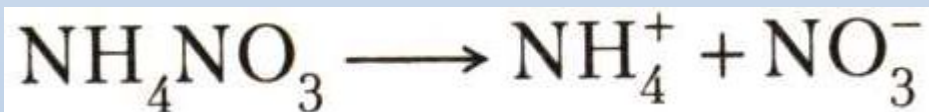


- ✓ Твердые кристаллические вещества;
- ✓ Хорошо растворимы в воде

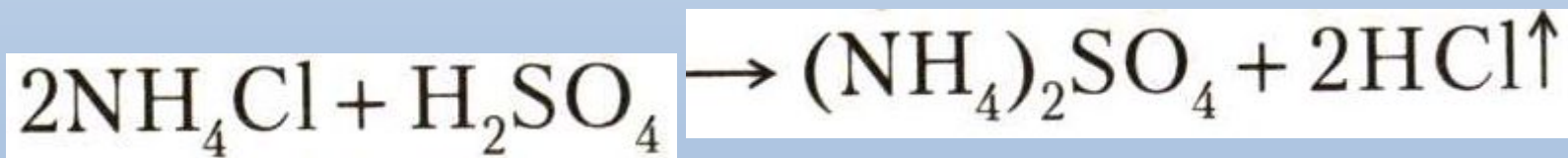
# Химические свойства:



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



- ✓ + кислота



- ✓ + соль

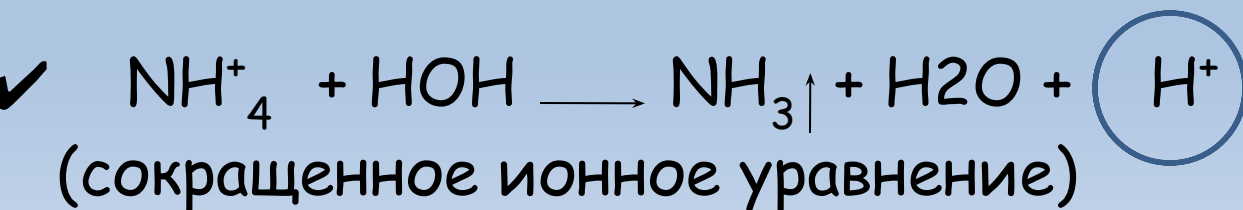
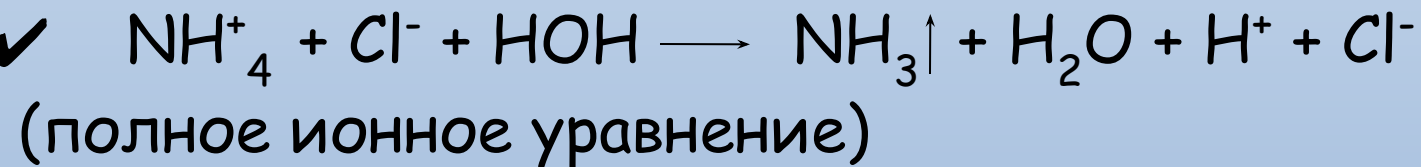
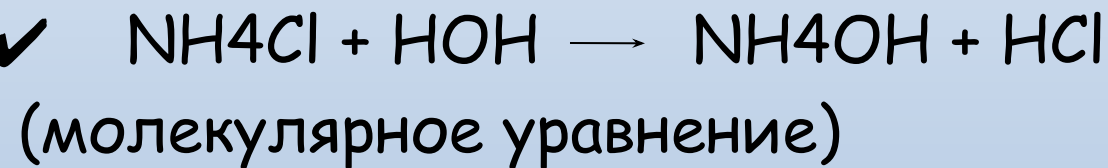






# Химические свойства:

✓ Гидролиз (взаимодействие с водой):



# Химические свойства:



✓ Разлагаются при высокой температуре:



# Химические свойства:



✓ + щелочь

