

# КИМЁДАН ПРЕЗЕНТАЦИЯ

АММОНИЙ ИОНИ  
ТУЗЛАРИ

# КАТИОН АММОНИЯ

Катион аммония  $\text{NH}_4$  играет роль катиона металла и образует с кислотными остатками соли:

- $\text{NH}_4\text{NO}_3$  – нитрат аммония, или аммиачная селитра.
- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  – сульфат аммония.

# СОЛИ АММОНИЯ

**СОЛИ АММОНИЯ – ТВЁРДЫЕ КРИСТАЛИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА, ХОРОШО РАСТВОРИМЫЕ В ВОДЕ. по ряду свойств они похожи на соли щелочных металлов, и в первую очередь на соли калия, так как радиусы ионов калия и  $\text{NH}_4$  приблизительно равны. Соли аммония получают взаимодействием аммиака или его водного раствора с кислотами.**

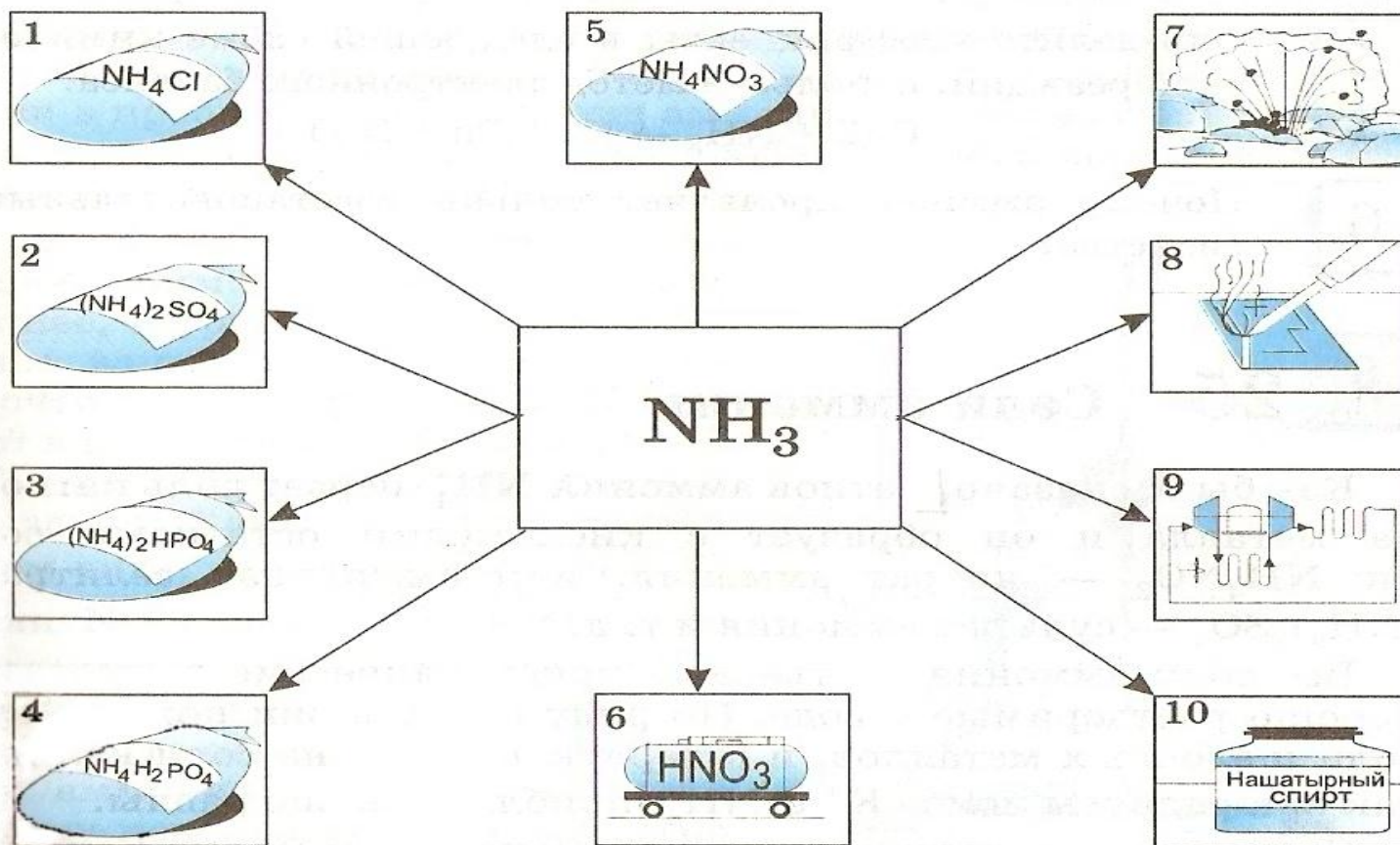
**Соли аммония обладают всеми свойствами солей, обусловленными наличием кислотных остатков. Карбонат аммония взаимодействует с кислотами, так как в результате реакции образуется углекислый газ. Ион аммония обуславливает другое, общее для всех солей аммония, свойство: его соли реагируют с щелочами при нагревании с выделением аммиака, например:**

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

**Третья группа свойств солей аммония – это их способность разлагаться при нагревании с выделением газообразного аммиака, например:  $\text{NH}_4\text{Cl} = \text{NH}_3 + \text{HCl}$**

**В этой реакции образуется также хлороводород, который улетучивается вместе с аммиаком, а при охлаждении снова соединяется с ним, образуя соль.**

# ОСНОВНЫЕ ОБЛАСТИ ПРИМЕНЕНИЯ



# Опыт. Возгонка хлорида аммония.

