ПРЕЗЕНТАЦИЯ ПО ХИМИИ

СОЛИ АМОНИЯ

КАТИОН АМОНИЯ

Катион аммония NH_4 играет роль катиона метала и образует с кислотными остатками соли:

- **NH_4NO_3 – нитрат аммония, или аммиачная селитра.**
- **$(NH_4)_2SO_4$ – сульфат аммония.**

СОЛИ АММОНИЯ

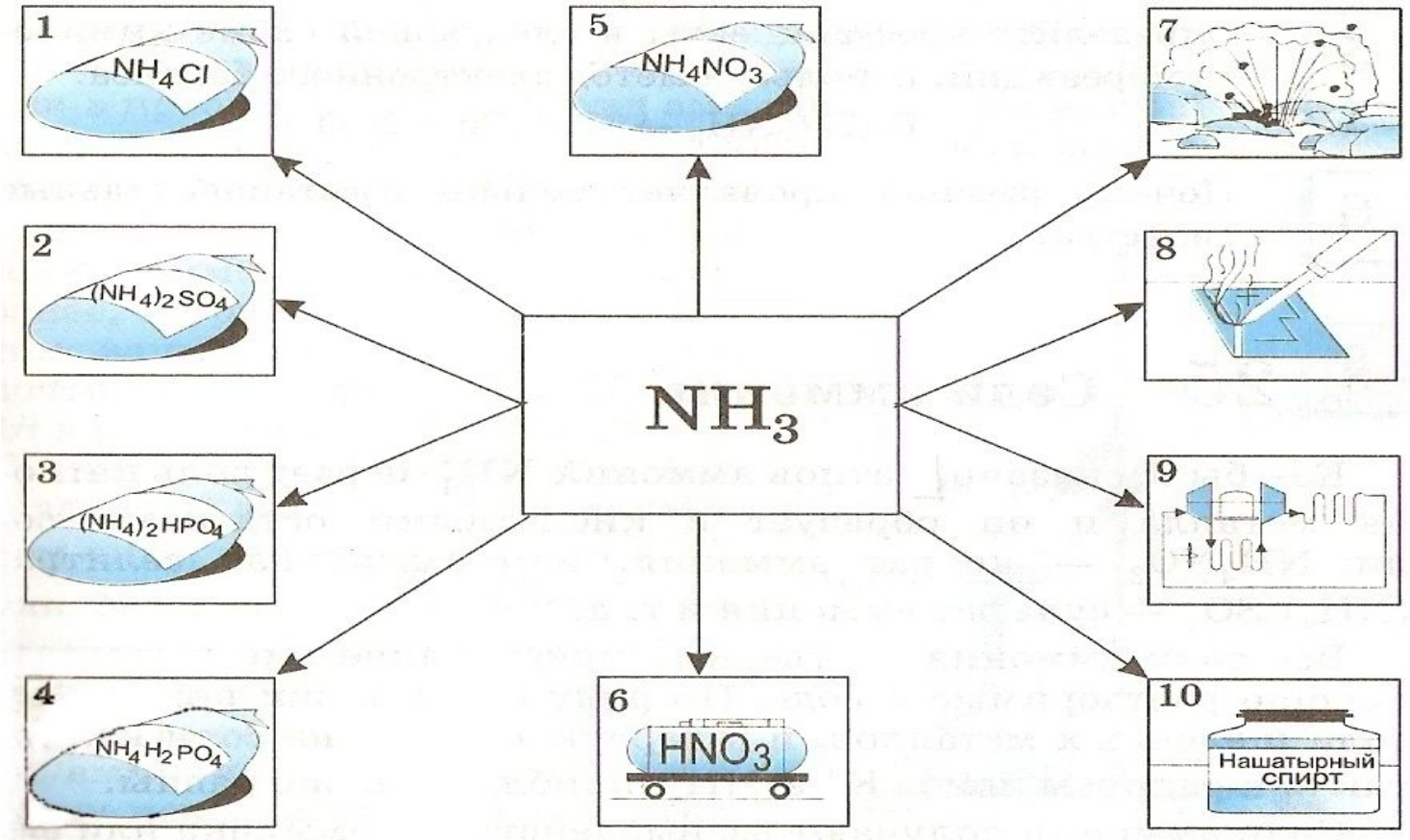
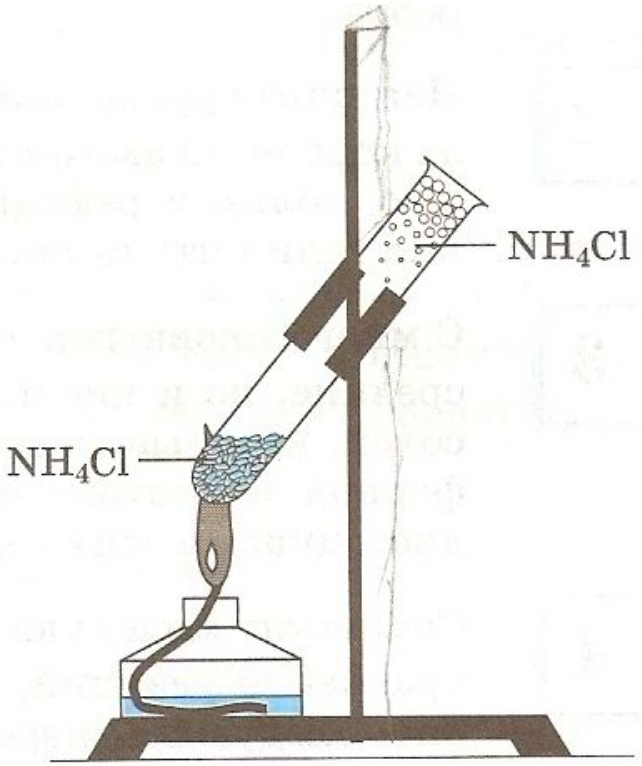
СОЛИ АММОНИЯ – ТВЁРДЫЕ КРИСТАЛИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА, ХОРОШО РАСТВОРИМЫЕ В ВОДЕ. по ряду свойств они похожи на соли щелочных металлов, и в первую очередь на соли калия, так как радиусы ионов калия и NH4 приблизительно равны. Соли аммония получают взаимодействием аммиака или его водного раствора с кислотами.

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 обусловливает другое, общее для всех солей аммония, свойство: его соли реагируют с щелочами при нагревании с выделением аммиака, например: $NH_4Cl+NaOH=NH_3+H_2O+NaCl$

Третья группа свойств солей аммония – это их способность разлагаться при нагревании с выделением газообразного аммиака, например: $NH_4Cl=NH_3+HCl$

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.