**Застосування аміаку**

Аміак широко використовують у різних галузях промисловості, у медицині, техніці, сільському господарстві:

• для добування нітратної кислоти, добування соди (аміачний метод), вибухових речовин, для синтезу пластмас і штучних волокон (капрону);

• у виробництві мінеральних добрив (нітратів, амоній сульфату, сечовини (NH2)2CO);

• як холодагент у промислових холодильниках.

Аміак входить до складу мийних засобів для прання білизни, чищення скла, килимів і ювелірних виробів; рідкий аміак використовують як розчинник.

Нашатирний спирт застосовують у медицині, для збудження дихання в непритомному стані (стимуляція дихального і судинорухового центрів головного мозку).

**Добування аміаку**

У лабораторії аміак добувають нагріванням солей амонію з лугами:

Оскільки аміак легший за повітря, його збирають у посудину, перевернуту догори дном.

У промисловості аміак добувають взаємодією азоту з воднем. Реакцію здійснюють за температури 450-500 °С і тиску 200-300 атм., каталізатор — Fe з домішками К2O, Аl2O3:

Необхідний для реакції азот добувають з повітря, а водень — конверсією метану з водяною парою: