

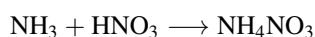
Нітрат амонію

Нітра́т амонію (рос. *нитрат аммония*, англ. *ammonium nitrate*, нім. *Ammonsalpeter, Ammoniumnitrat, Ammoniakalpeter, Ammonianiter*) — неорганічна сполука складу NH_4NO_3 , сіль нітратної кислоти. Білі гігроскопічні кристали, добре розчинні у воді; проявляє властивості окисника (при нагріванні).

Під назвою **амонійна селітра** широко поширений як нітрогеновмісне добриво, яке містить 34-35% нітрогену. Окрім того, нітрат амонію використовують для виготовлення вибухових речовин.

1 Отримання

Нітрат амонію синтезують взаємодією аміаку та нітратної кислоти:

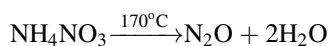


Найпотужнішими виробниками аміачної селітри в Україні є ВАТ «Рівнеазот» (Рівне), ВАТ «Азот» (Черкаси), ВАТ «Азот» (Севєродонецьк) та «Концерн Стирол» (Горлівка).

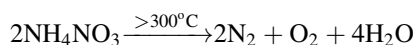
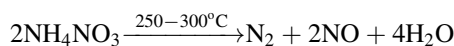
Випускається у вигляді круглих гранул або голчастих чи лускоподібних кристалів білого чи жовтуватого кольору, добре розчинних у воді. Постачається насипом, у мішках по 50 кг та у біг-бегах по 500 або 1000 кг.

2 Хімічні властивості

При нагріванні близько 170 °С розкладається на оксид азоту(I) та воду:



При підвищенні температури сполука розкладається із виділенням азоту та оксиду азоту(II):



3 Застосування

3.1 Добрива

Амонійна селітра — найпоширеніше з мінеральних добрив. На кислих ґрунтах доцільно використовувати суміш аміачної селітри з карбонатом кальцію — вапняково-аміачну селітру.

3.2 Вибухові речовини

Нітрат амонію — слабка вибухова речовина. Детонує від капсуля-детонатора лише при заряді діаметром понад 80 мм, а при меншому діаметрі — від проміжного детонатора. Використовується як складова частина промислових вибухових речовин (амонітів, амоналів). Перевагами А.с. є: дешевизна, простота отримання, значна сировинна база, повний перехід А.с. під час вибуху у газоподібний стан.

4 Див. також

- Азотні добрива
- Оксид азоту(I)

5 Джерела

- Українська радянська енциклопедія : [у 12-ти т.] / гол. ред. М. П. Бажан ; редкол.: О. К. Антонов та ін. — 2-ге вид. — К. : Головна редакція УРЕ, 1974–1985.
- Мала гірнича енциклопедія : у 3 т. / за ред. В. С. Білецького. — Д. : Східний видавничий дім, 2004—2013.
- *Лидин Р. А., Молочко В. А., Андреева Л. Л. Химические свойства неорганических веществ / Р. А. Лидин. — 3-е. — М. : Химия, 2000. — 480 с. — ISBN 5-7245-1163-0. (рос.)*

6 Джерела, дописувачі та ліцензії тексту і зображень

6.1 Текст

- **Нітрат амонію** *Джерело:* https://uk.wikipedia.org/wiki/%D0%9D%D1%96%D1%82%D1%80%D0%B0%D1%82_%D0%B0%D0%BC%D0%BE%D0%BD%D1%96%D1%8E?oldid=17378788 *Дописувачі:* Gutsul, OlegMarchuk, Albedo, Temporary, Escarbot, Thijs!bot, Birczanin, Leon II, Біленький В.С., VolkovBot, Idioma-bot, ТХіКіBoT, EDUCA33E, SieBot, LeonBot, Loveless, Leonst, Yakiv Gluck, Sk741~ukwiki, PixelBot, 机器人 robot, Vml, SpBot, Albambot, Чугайстр, Luckas-bot, Amirobot, SilvononBot, Yonidebot, ArthurBot, Rubinbot, D'ohBot, KamikazeBot, DixonDBot, EmausBot, ZéroBot, ChuispastonBot, Fordman, MerIwBot, Олег.Н, KLBot2, Mediafond, Jarozwj і Аноніми: 3

6.2 Зображення

- **Файл:Ammoniakkmolekyl.png** *Джерело:* <https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/a/a0/Ammoniakkmolekyl.png> *Ліцензія:* CC-BY-SA-3.0 *Дописувачі:* Власна робота *Художник:* Ingvald Straume
- **Файл:Commons-logo.svg** *Джерело:* <https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/4/4a/Commons-logo.svg> *Ліцензія:* Public domain *Дописувачі:* This version created by Pumbaa, using a proper partial circle and SVG geometry features. (Former versions used to be slightly warped.) *Художник:* SVG version was created by User:Grunt and cleaned up by 3247, based on the earlier PNG version, created by Reidab.

6.3 Ліцензія вмісту

- Creative Commons Attribution-Share Alike 3.0