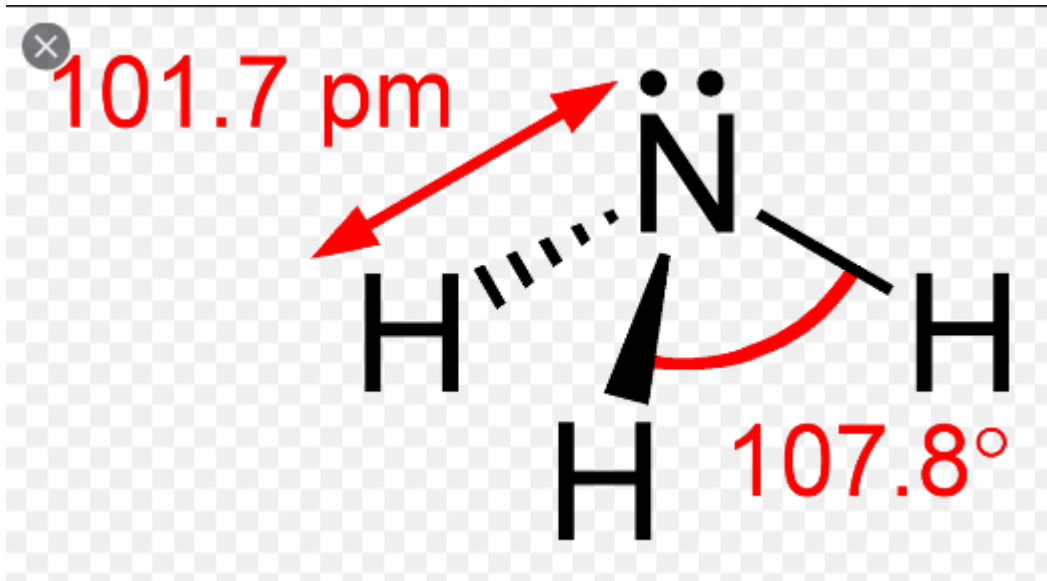


Amoniaku dhe hidrosidi I amonit



Amoniaku me formulë kimike NH₃ ndodhet i lirë tek urina e [kafshëve](#), zbërthimi i botës [bimore](#), [proteinave](#) etj. Është substancë kimike dhe shërben si reagjent në laboratore.

Vetitë:

Është substancë e gaztë, më i lehtë se [ajri](#) dhe me erë të keqe.

Në [ujë](#) tretet lehtë dhe tretja [ujore](#) e amonjakut quhet [Hidroksid i amonit](#) (NH₄OH).



[Hidroksidi i amonit](#) është baza më e dobët inorganike. Është bartëse e të gjitha karakteristikave të përgjithshme të hidroksideve.

Fitimi

Amoniaku fitohet me **sintezën** direkte të **Azotit** dhe **Hidrogjenit** në prani të (V_2O_5) si katalizator, dhe nën presion të lartë.



Çfarë është Hidroksid Amoni dhe Si Është Përdorur

Hidroksid amoniak është emri i dhënë për çdo zgjidhje **ujore** (me bazë uji) të amoniakut. Në formë të pastër, është një lëng i qartë që ndjen fort erën e amoniakut. Amoniaku i amvisërisë zakonisht është 5-10% zgjidhje hidroksid amoni. Emra të tjerë për hidroksid amoniak janë:

- Amoniaku (p.sh. amoniaku i amvisërisë) [kundrejt amoniakut anhydrous]
- Amoniak ujqor
- Zgjidhja e amoniakut
- Uji i amoniakut
- Pijet alkooolike të amoniakut
- Pijeve ammonike
- Shpirti i Hartshorn

Formula Kimike e Hidroksidit të Amonit

Formula kimike e hidroksidit të amonit është NH_4OH , por në praktikë, amoniaku deprotonon disa nga uji, kështu që speciet e gjetura në zgjidhje janë një kombinim i NH_3 , NH_4^+ , dhe OH^- në ujë.

Përdor Hidroksid Amoniak

Amoniaku i amvisërisë, që është hidroksid amoni, është një pastrues i zakonshëm. Përdoret gjithashtu si një agjent për djegjen e ushqimit, për të trajtuar kashtë për ushqimin e gjedhëve, për të rritur shijen e duhanit, për të ciklimuar një akvarium pa peshk dhe si një pararendës kimik për hexamethylenetetramine dhe ethylenediamine. Në laboratorin e kimisë, përdoret për analizë cilësore inorganike dhe për të shpërndarë oksid argjendi.



Përqendrimi i Zgjidhjes së Ngopur

Është e rëndësishme për kimistët të kuptojnë se përqendrimi i një hidroksidi të amoniakut të ngadalësuar ulet kur rritet temperatura. Nëse një zgjidhje e ngopur e hidroksidit të amonit përgatitet në një temperaturë të ftohtë dhe ena e mbyllur është ndezur, përqendrimi i tretjes zvogëlohet dhe gazi i amoniakut mund të rritet në enë, potencialisht duke e çuar atë në këputje.

Në një minimum, mbyllja e enës së ngrohtë liron avujte toksike të amoniakut.

siguri

Amoniaku në çdo formë është toksik, nëse thith, absorbohet përmes lëkurës ose prekje. Ashtu si [shumica e bazave të tjera](#), është gjithashtu korrozive, që do të thotë se mund të djegë lëkurën ose të dëmtojë mukozën, siç janë sytë dhe zgavrën e hundës.

Është gjithashtu e rëndësishme të përmbahen nga përzierja e amoniakut me kimikate të tjera shtëpiake, sepse ata mund të reagojnë për të lëshuar tymi toksik shtesë.