

## NOVA AZOTNA ĐUBRIVA NA TRŽIŠTU

### ĐUBRIVO SA INHIBITOROM UREAZE

Gubici azota iz mineralnih đubriva evidentirani su u periodu od 1976-81. godine od većeg broja naučnika. Određivanje potreba za azotom i to određujući sadržaj lakopristupačnog mineralnog N, u obliku nitrata ( $\text{NO}_3$ ), utvrdili su Verman i Šarf (Werman and Sharp, 1978).

Intenzivno, da ne kažem masovno, korišćenje N đubriva u poljoprivredi datira od 50-ih godina XX veka i poklapa se sa Zelenom revolucijom.

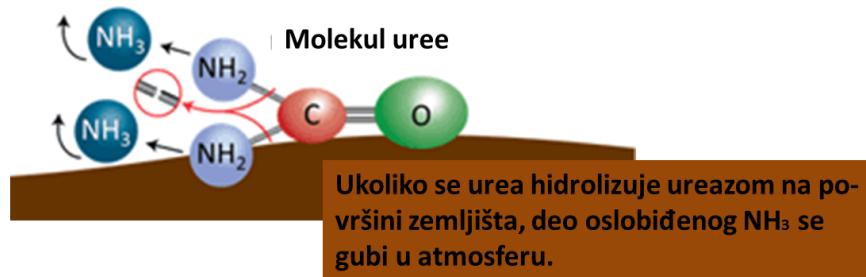
Kako umanjiti gubitke N?

Azot se gubi kada je u gasovitom obliku (elementarni azot i amonijak) emisijom gasova i kada je u obliku nitrata ( $\text{NO}_3$ ) ispiranjem padavinama ili prilikom zalivanja premeštanjem u dublje slojeve zemljišta.

### INHIBITOR UREAZE – azotno mineralno đubrivo UREA

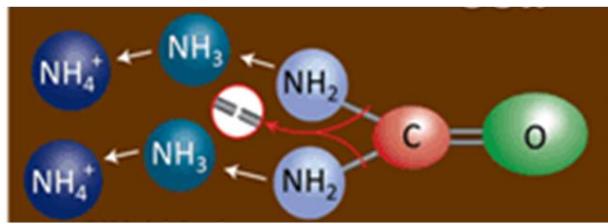
U azotnom mineralnom đubrivu urea, azot je u amidnom obliku  $\text{NH}_2$ . Njegova transformacija u amonijačni oblik  $\text{NH}_4$  odvija se veoma brzo ukoliko su uslovi optimalni (temperatura i vlažnost). Tokom boravka granule na zemlji aktivira se enzim ureaza koji svojom aktivnošću prevodi amidni oblik azota u gasoviti i dolazi do emisije azota u atmosferu.

Gasoviti  
amonijak se  
oslobađa u  
vazduh



Sl.1 Granula uree na površini zemljišta

Na ovaj način gubitak azota je najintenzivniji pri temperaturi vazduha iznad  $10^\circ\text{C}$  i na  $-0,5$  do  $-2,5^\circ\text{C}$ . Minimalni je gubitak oko 14%, od dodatog azota, a maksimalan je 42% (retki uslovi kod nas).



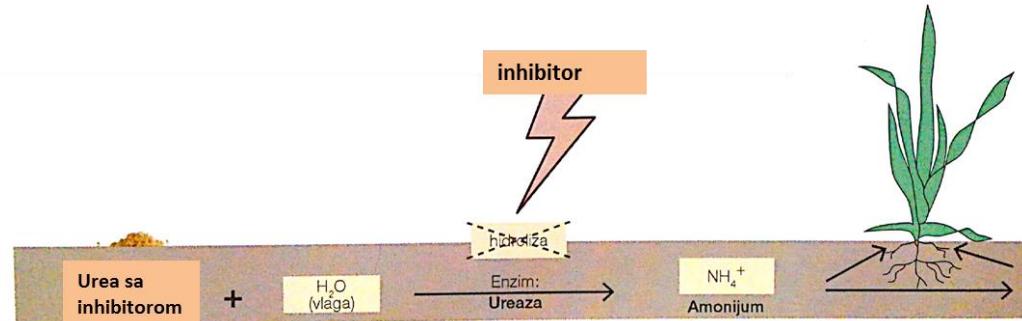
**NH<sub>4</sub><sup>+</sup> vezan je za zemljište**

Ukoliko se urea hidrolizuje ureazom u zemljištu, deo oslobođenog NH<sub>3</sub> reaguje sa vodom u zemljištu formirajući NH<sub>4</sub><sup>+</sup> koji se vezuje za zemljište.

Sl 2. Granula uree u zemlji i njena transformacija

Korišćenjem inhibitora ureaze može se produžiti delovanje i iskorišćenje azota iz uree.

Mehanizam delovanja je sledeći.:



Urea sa inhibitorom ureaze se otapa uz pomoć vlage i bez da se gubi amonijak (inhibitor sprečio hidrolizu tj. dejstvo ureaze) azot prelazi u amonijum ion i biva vezan za čestice zemljišta.

Dalji proces je nitrifikacija ili prelazak iz amonijačnog u nitratni oblik azota.

I u ovom slučaju postoje inhibitodi nitrifikacije. Zadatak je da azot u amonijačnom obliku ostane što duže dostupan biljkama. O tome drugi put.