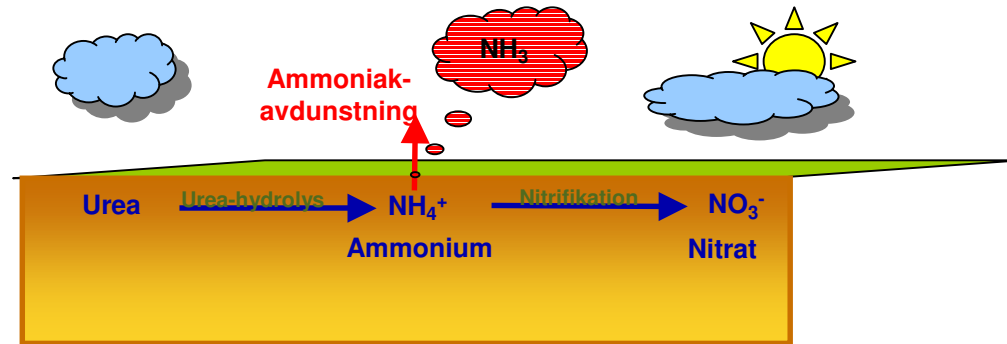


Skillnader Urea-Ammoniumnitrat (N27/NS)



- Urea ger klart högre förlust av ammoniak till atmosfären
 - Ammoniakförluster (NH_3) kommer från ammonium (NH_4^+),
 - Ammonium bildas av urean när den hydrolyseras
 - Storleken på förlusten beror på markens pH och vädret.
 - När Urea hydrolyseras stiger pH runt kornet och ammoniak kan avdunsta. Vid upptaget i plantan sker dock en försurning.
- Urea ger klart långsammare kväveupptag
 - Urean hydrolyseras (ganska snabbt) till ammonium, men skall sedan omvandlas vidare till nitrat av mikroorganismer (nitrifikation)
 - Nitrifikationen beror på temp, vatten mm. 10 C°: 2 veckor. 5 C°: > 6 veckor!
- Urea ger lägre effektivitet
 - Underlaget för jämförelser är litet och oftast gammalt, då man inte ansett att Urea varit relevant i Sverige
 - Kvalificerade bedömningar ligger på 15-20% sämre effektivitet jämfört med ammoniumnitrat (N27/NS) i tex Höstvet.
 - Större risk för ammoniumfixering på vissa jordar
 - Större risk för lustgasavgång pga två omvandlingssteg
- Urea ger lägre skörd
- Urea saknar svavel
- Jämn spridning svårare med Urea
 - Urean är lättare än andra gödselmedel, så spridningsbredden är mindre och spridningsbilden blir känsligare för tex vind och felinställning
 - Prillad Urea ger ännu sämre spridning än granulerad urea.
- Urea är hygroskopisk, hårdnar ofta och kräver mer arbete för att få ut