

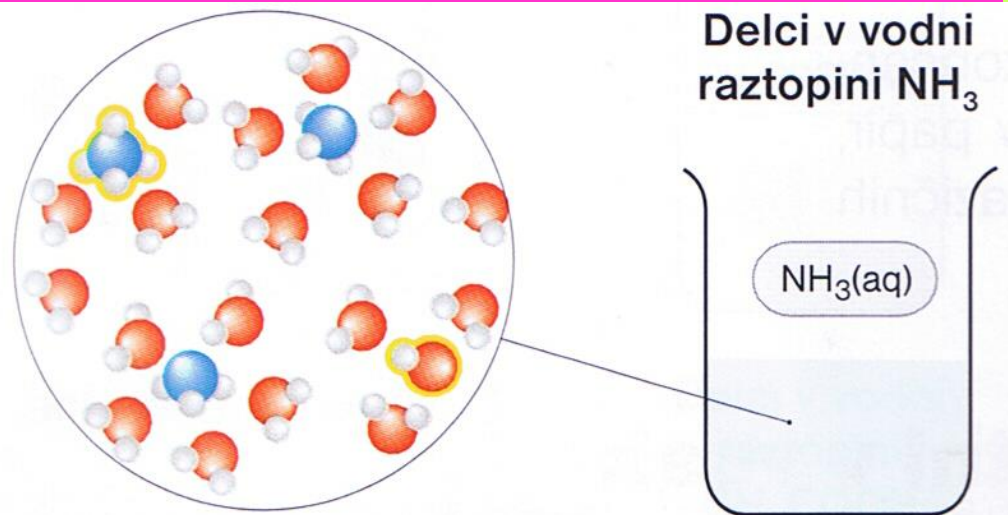
BAZE

UVOD

- V naravi so manj pogoste kot kisline. Najpogosteje so v čistilih.
- Med baze spada: kofein, tein, morfij, kokain, atropin...
- Baza (=lug) je jedka snov.
- Lakmus papir se v bazah obarva modro.
- pH je med 7 in 14.



HIDROKSIDNI IONI

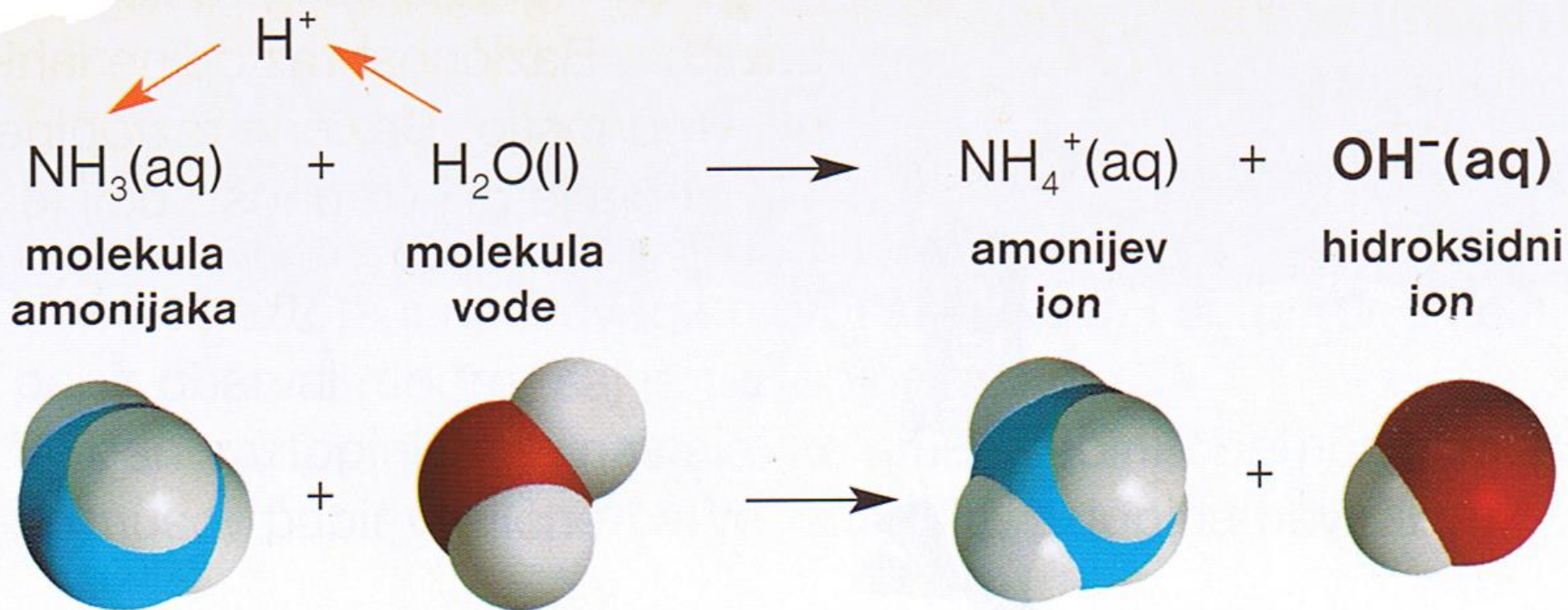


Legenda:

- molekula amonijaka NH_3
- amonijev ion NH_4^+
- hidroksidni ion OH^-
- molekula vode H_2O

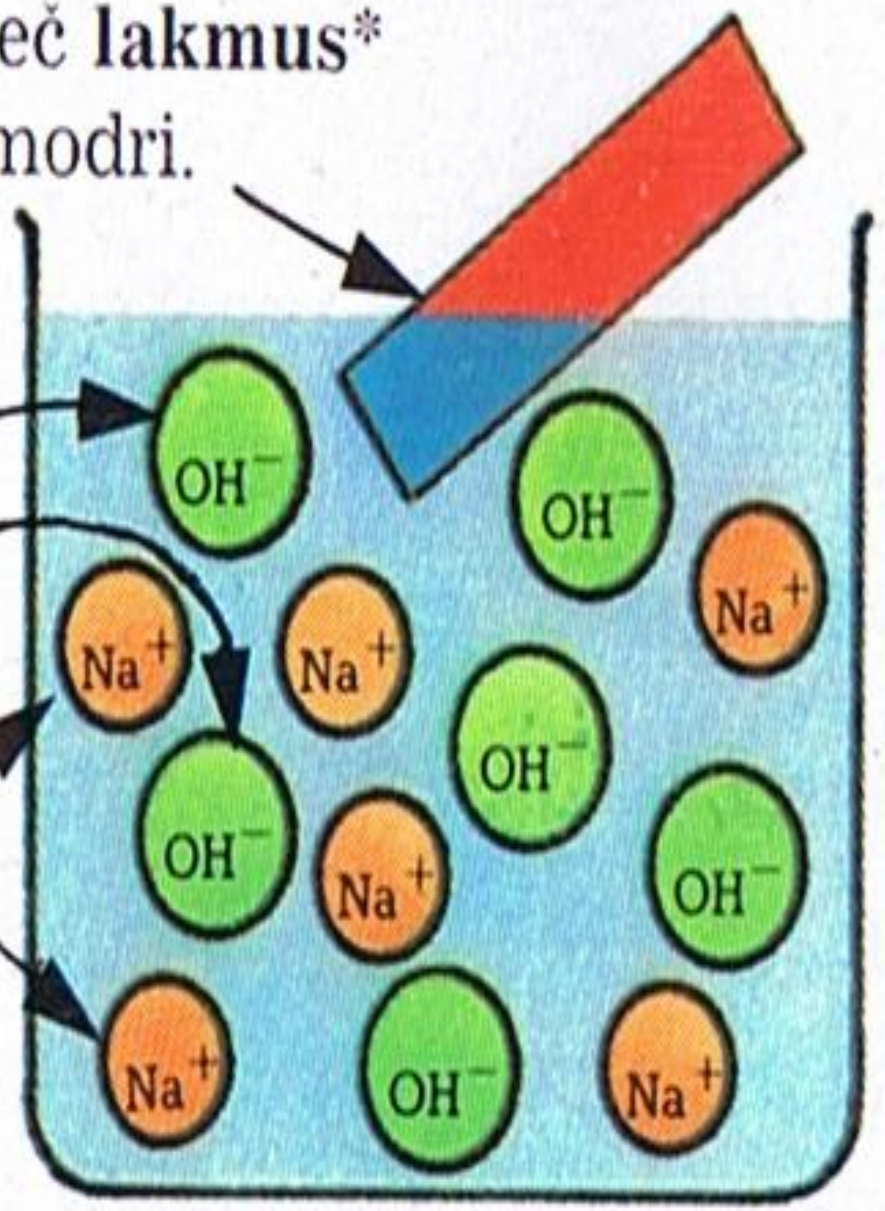
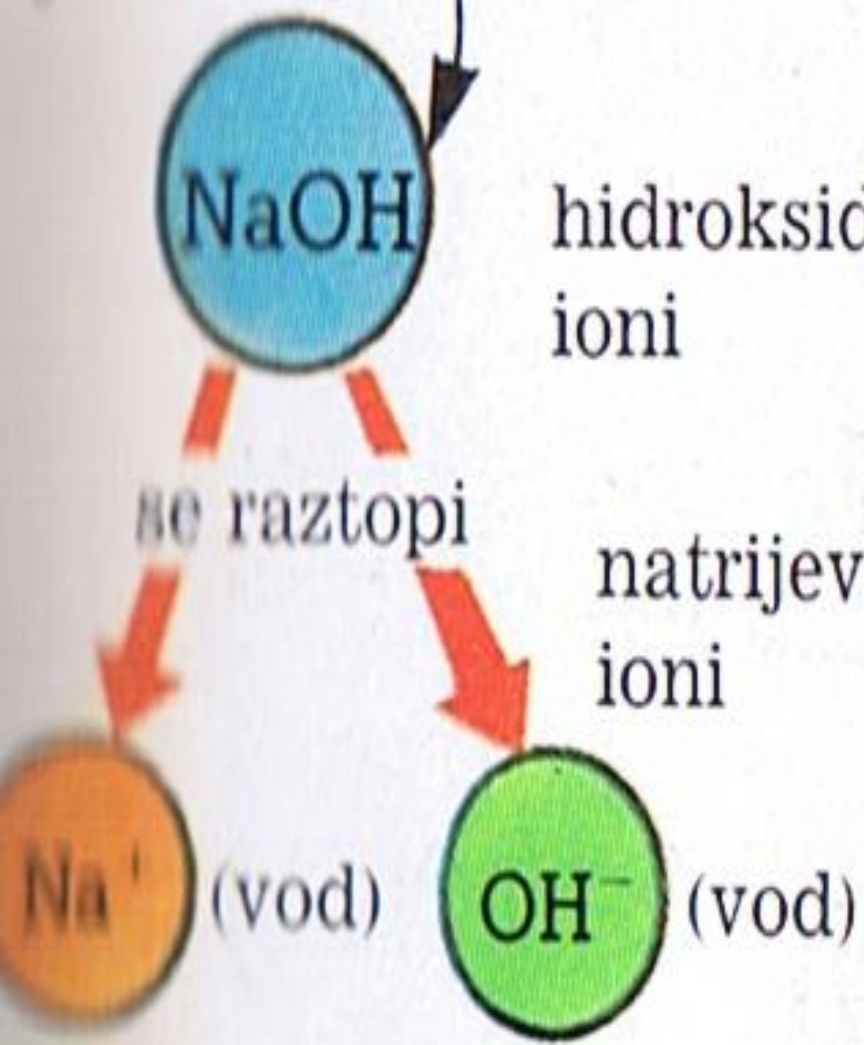
- Delci, ki so prisotni v vseh bazičnih vodnih raztopinah so hidroksidni ioni OH^- .
- Čim več hidroksidnih ionov OH^- je v raztopini, tem bolj je raztopina bazična (močnejša).

Baze so snovi, ki sprejmejo proton H^+



Natrijev hidroksid je alkalija.

Rdeč lakmus* pomodri.



Nekaj pomembnih baz:



- NH_3 → amonijak
- NaOH → natrijev hidroksid
- KOH → kalijev hidroksid
- $\text{Ca}(\text{OH})_2$ → kalcijev hidroksid
(gašeno apno)
- $\text{Al}(\text{OH})_3$ → aluminijev hidroksid

AMONIJAK

Je plin, ki nastaja pri razkroju beljakovin (neprijeten vonj). Ime je dobil po svetišču boga Amona v libijski puščavi, imenovanem Amonio. V to svetišče so romarji prihajali s kamelami, katerih iztrebkov je bilo polno in so smrdeli. Ta oster vonj so povezali z amonijakom.