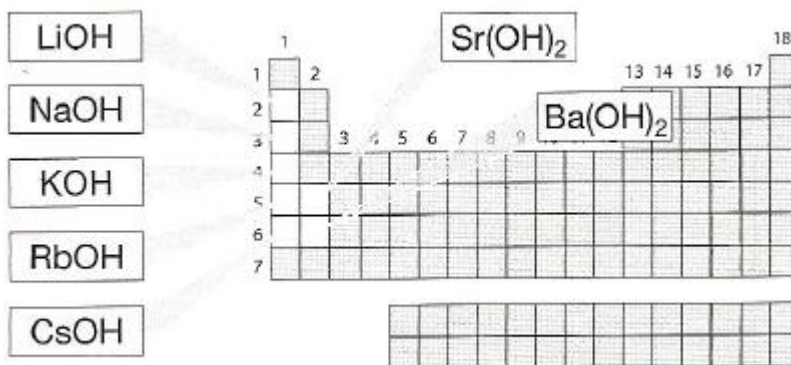


Temat: Wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie. 25.05.2020 r

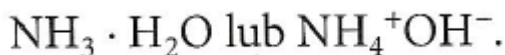
1. **Zasadami są wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie.** Należą do nich m.in.:

- a) zasada sodowa NaOH
- b) zasada potasowa KOH

Zasadami są wszystkie wodorotlenki metali 1. grupy układu okresowego pierwiastków chemicznych (litowce) i niektóre wodorotlenki metali 2. grupy. Do zasad należy też zasada amonowa.



2. Zasada amonowa to substancja różniąca się od innych zasad tym, że nie zawiera kationów metalu. Powstaje przez rozpuszczenie amoniaku w wodzie i jest potocznie nazywana wodą amoniakalną. Wzór zasady amonowej zapisuje się następująco:



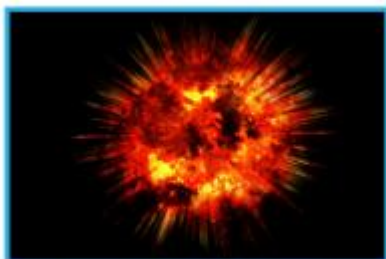
- 3. Amoniak – NH₃ – jest bezbarwnym gazem o ostrym zapachu, drażniącym błony śluzowe. W większych ilościach jest toksyczny. W przyrodzie powstaje w wyniku gnicia substancji białkowych.
- 4. Zastosowanie amoniaku:



przemysł chemiczny



nawozy sztuczne



materiały wybuchowe

Zad. domowe. Str. 221. zad.1- podręcznik

Termin realizacji: 25.05.2020 r

Powodzenia.