



pH tabel

Endla Kuura

pH mõiste

☛ pH on sümbol, mis tähistab aine keemilist reaktsiooni

☛ Aine võib olla:

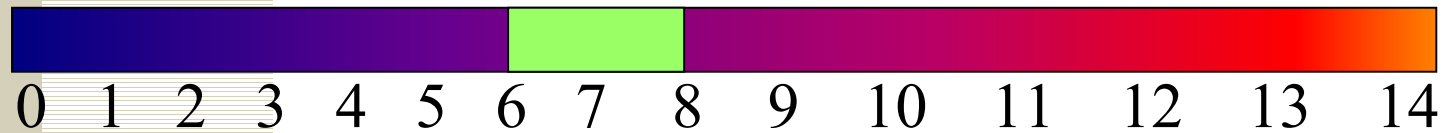
- Neutraalse reaktsiooniga
- Happelise reaktsiooniga
- Leeliselise ehk aluselise reaktsiooniga

☛ pH väärtused 0–14

☛ pH märgitakse aine pakendile 1/10 täpsusega

☛ pH-d saab mõõta lakmuspaberiga

pH tabel



- **pH 0 – 6 on happelise reaktsiooniga ained**
- **pH 6 – 8 on neutraalse reaktsiooniga ained**
- **pH 8 – 14 on leeliselise reaktsiooniga ained**
- **Aineid, mille pH on alla 2, kasutatakse puhastuses väga harva**
- **Aineid, mille pH on üle 13, puhastuses ei kasutata**

Neutraalsed ained

- ☀ **Neutraalsete ainete pH on vahemikus 6 –8**
- ☀ **Tuntuim neutraalne vedelik on vesi - pH 7**
- ☀ **Piima pH - 6,5**
- ☀ **Muna pH - 7,8**
- ☀ **Pirni pH - 6,1**
- ☀ **Musta kohvi pH ca 6,4**



Leeliselised ained

- ✿ **Seebikivi**
- ✿ **Söögisooda**
- ✿ **Enamus seepe**
- ✿ **Pesupulbrid**
- ✿ **Tuhk**
- ✿ **Lubi**

Happelised ained

- ☀️ **Happeliste ainete pH on vahemikus 0 –6**
- ☀️ **Söögiäädika pH - 2,6**
- ☀️ **Sidruni pH - 2,3**
- ☀️ **Kartuli pH - 5,8**
- ☀️ **Juustu pH - 5,0**
- ☀️ **Tomati pH - 4,2**
- ☀️ **Porgandi pH - 5,1**

Puhastuskeemias kasutatavad happed

☀️ Looduslikest hapetest kasutatakse:

- Äädikhapet
- Sidrunhapet
- Viinakivi

☀️ Sünteetilistest hapetest kasutatakse:

- Soolhapet
- Fosforhapet
- Naatriumsulfaati