

HAPAN JA EMÄS

- aineen happamuus voidaan mitata vesiliuoksesta ja se ilmoitetaan pH-arvon avulla.
- pH-arvo on välillä 0-14, jossa 0-7 merkitsee hapanta, 7 neuttaalia ja 7-14 emäksistä.
- happo vastaanottaa elektronipareja tai luovuttaa positiivisia vettyioneja.
- emäs on hapon vastakohta ja se luovuttaa elektronipareja tai vastaanottaa positiivisia vettyioneja.
- monet pesuaineet ovat voimakkaasti emäksisiä
- happamia aineita ovat luonnollisesti etilaiset hapot, lievästi hapanta esim. pöytä, sitruks hedelmät, limpparit, jne.
- vesi on neuttaali aine
- kun hapanta ainetta ja emäksistä ainetta sekoitetaan, syntyy seos neutralisoitamaan.

TYÖ ERI AINEIDEN PH

— tutkitaan eri aineiden pH-arvoja.

Työvälineet: juomalaseja, keittolaseja, lusikoita, pH-papereita

Aineet: suola, leivinjauhe, sitruunamehu, syltti, fairy, saippua, konetiskiaine, Pepsi, vesi.

Aine	PH	
Vesi-suolaliuos	4	4
Vesi-leivinjauhe-liuos	5	
Sitruunamehu	2	2
Syltti	5	4
Konetiskiainevesiliuos	10	
PEPSI	4	4
Vesi-saippua-liuos	4	
Vesi-fairy-liuos	6	
VESI	4	

— Veden ja syltin pH:n tulisi olla lähellä seitsemää eli neutraalia

— muutoin OK