

KE 5. Happamuus ja emäksisyys - testaa osaamisesi



Testin tiedot

Ei rajoitusta yritystä

3 kysymystä

Paras yritys huomioidaan

Enimmäispistemäärä **11**

Lähetys **ei ole anonymi**

Kysymys 1

Yhdistä klikkaamalla "oikeat parit".

Happo

yli 7.

Suola

7.

Happaman liuoksen pH-arvo on

Ioniyhdiste, jota syntyy esimerkiksi hapon ja emäksen reagoiessa keskenään.

Neutraalin liuoksen pH-arvo on

Siihen voi lisätä pieniä happo- ja emäs määriä pH-arvon muuttumatta.

Emäs

Liuoksen pH:n säätely happoa tai emästä lisäämällä siten, että se päättyy lähelle arvoa 7.

Neutralointi

liuoksen happamuuden mitta

Puskuriliuos

aine, joka voi vastaanottaa vetyionin H^+ vedessä.

pH-arvo on

aine, joka voi luovuttaa vetyionin H^+ vedessä

Emäksisen liuoksen pH-arvo on

alle 7.

Kysymys 2

Mitkä seuraavista aineista ovat happamia (pH alle 7)?

- Ammoniakki
- Konetiskiaine
- Merivesi
- Appelsiinimehu
- Tislattu vesi
- Kahvi
- WC:n puhdistusaine
- Etikka
- Veri
- Colajuoma

Kysymys 3

Mitkä seuraavista aineista ovat emäksisiä (pH yli 7)?

WC:n puhdistusaine

Appelsiinimehu

Kahvi

Konetiskiaine

Tislattu vesi

Ammoniakki

Colajuoma

Etikka

Merivesi

Veri