



Ķīmija | Eksperimenti

pH vērtības noteikšana ikdienā lietojamos šķīdumos

Nosaka pH vērtību dažādiem ikdienā lietojamajiem šķīdumiem, izmantojot universālo indikatora papīru.

Sagrupē dotos šķīdumus pēc to vides, pamatojoties uz eksperimenta rezultātiem.

Nepieciešams:

1

- skolēnu darba lapa
- galda etiķis
- apelsīna sula
- saimniecības ziepju šķīdums
- sodas šķīdums
- sāls šķīdums
- cukura šķīdums
- tomātu sula
- tēja
- kafija
- ūdens
- universālais indikatora papīrs.

Darba gaita:

2

1. Ielej vārglāzē pētāmo šķīdumu, tajā iemērc universālo indikatora papīru.
2. Izņem no šķīduma indikatorpapīru un nolasa pH vērtību pēc dotās pH skalas.
3. Atkārtoti eksperimentu ar citiem šķīdumiem, pierakstot pH vērtības!

4. Izvērtē rezultātus un uzraksta secinājumus!

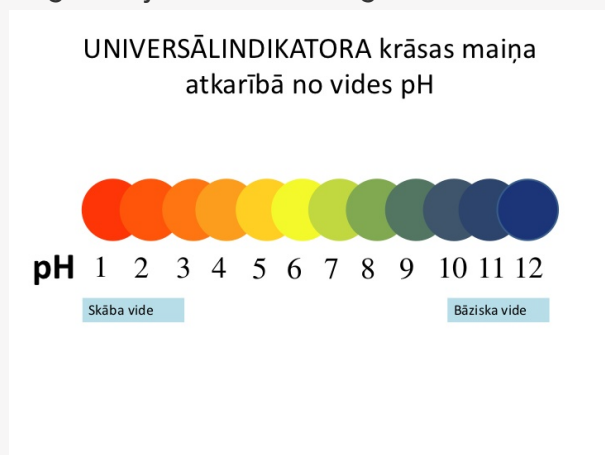
Metodiskās norādes:

3

Praktisko darbu veic grupās. Iepriekšējā stundā skolotājs lūdz, lai skolēni atnes uz stundu dažādus ikdienā lietojamus šķidrumus. Būtu jāizvairās no jogurta, kefīra u.c. biezas konsistences pārtikas produktiem un no kodīgu un koncentrētu sadzīves ķīmijas šķīdumu lietošanas. Šķīdumiem jābūt gan skābiem, gan neitrāliem, gan bāziskiem.

Skolēni paši veido darba rezultātu tabulu, kurā norāda šķīdumu, vides skābuna vērtību un vidi (neitrāla, skāba vai bāziska).

Sagatavoja: Mārīte Vanaga



Galerija:

UNIVERSĀLINDIKATORA krāsas maiņa atkarībā no vides pH



[Iesniegt savu eksperimentu](#)

Latvijas Ķīmijas un farmācijas
uzņēmēju asociācija

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011
(+371) 67298683
lakifa@lakifa.lv