



Työpohja 4h. Puskuriliuos

Tässä työssä tutkitaan, kummanko aineen, maidon vai veden, pH alenee nopeammin, kun siihen lisätään pisaroittain suolahappoa.

Työturvallisuus: suojalasit ja työtakki

Työskentely

1. Aseta tämä ohje suljettavaan pakastepussiin. Tasoita pinta ennen pussin sulkemista. Voit laittaa vielä tämän päälle piirtoheitin- tai monistekalvon, niin saat tasaisemman pinnan.
2. Tiputa kunkin pystyrivin laatikoihin tasan 10 pisaraa maitoa ja vettä.
3. Lisää hyvin laimeaa (1:100) suolahappoa vaakarivin osoittama määrä molempiin liuoksiin. Sekoita lasisauvalla (molemmille aineille oma).
4. Mittaa pH-paperilla pH:t jokaisesta liuoksesta ja tee muistiinpanot vihkoosi.
5. Puhdista muovikalvo opettajan ohjeiden mukaan.

Suolahappoa	Maito	Vesi
ei suolahappoa		
1 pisara		
2 pisaraa		
3 pisaraa		
4 pisaraa		