



5.3b

Anleitung zur Messung der titrierbaren Säure

This work is licensed under the Creative Commons Attribution-NonCommercial-NoDerivatives 4.0 International License. To view a copy of this license, visit <http://creativecommons.org/licenses/by-nc-nd/4.0/> or send a letter to Creative Commons, PO Box 1866, Mountain View, CA 94042, USA



Equipment

- Erlenmeyerkolben (konischer Kolben, 100 ml Fassungsvermögen)
- Bürette (°SH/°D/°Th)
- Becherglas
- Spritze oder Pipette (2 ml)
- Spritze oder Pipette (20 ml)

Reagenzien

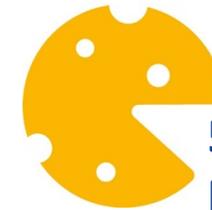
- Verdünnte Natronlauge
- Phenolphthalein



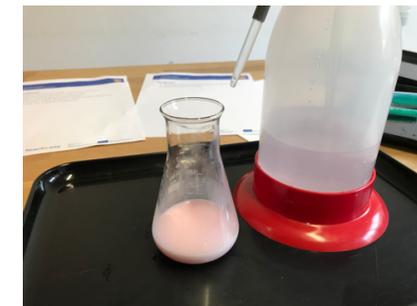
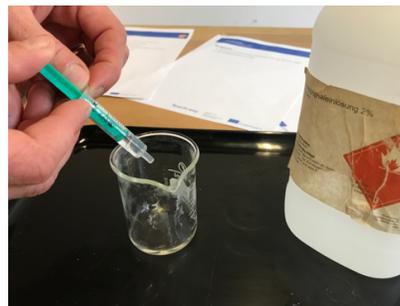


Messung der titrierbaren Säure

- Milch, Molke oder Starterkultur in den Erlenmeyerkolben pipettieren
- Phenolphthalein zugeben
- Bürette mit verdünnter Natronlauge auffüllen
- Bis zum Farbumschlag (pink) titrieren
- Bürette ablesen



**5.3a Video zur
Messung der
titrierbaren Säure**





Unterschiede in der Anwendung

Verfahrensweise	Soxhlet-Henkel (° SH)	° Dornic (°D)	° Thörner (°Th)	Prozent Milchsäure (% l.a.)
Milch in den Erlenmeyerkolben pipettieren	25 ml Milch	10 ml Milch	10 ml Milch + 20 ml destilliertes Wasser	10 ml Milch
Phenolphthalein zugeben	1 ml Phenolphthalein (2%)	3-4 Tropfen Phenolphthalein (1%)	5 Tropfen Phenolphthalein (5%)	3-4 Tropfen Phenolphthalein (1%)
Bürette mit Natronlauge auffüllen	1/4 N Natronlauge	1/9 N Natronlauge	1/10 N Natronlauge	1/9 N Natronlauge
Bürette ablesen	Verbrauch der Base in ml = ° SH	Verbrauch der Base in ml = ° D	Verbrauch der Base in ml = ° Th	Verbrauch der Base in ml / 10 = % l.a.