

Er de søde bamser i virkeligheden sure?

Som nævnt i artiklen fra Tandlægeforeningen kan syrligt slik give skader på tænderne. Det er sikkert ikke overraskende, at slik med navne som Syrlinger, Mega Sour og lignende indeholder syre - men hvad med helt almindelige vingummibamser?

Det er det, I skal undersøge. I skal derfor finde svar på følgende spørgsmål:

- Hvor meget syre er der mon i den grønne bamse?
- Er der mon samme mængde syre i en gul bamse?

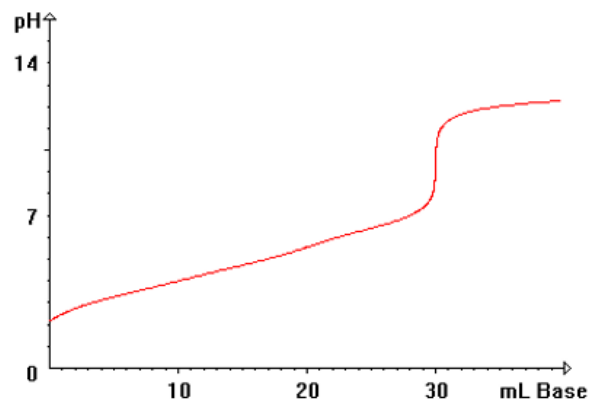
I har følgende udstyr og kemikalier til rådighed:

Udstyr:

Mikroovn el. varmeplade	Buretteholder
Bægerglas	Magnetomrører
Måleglas	Magnet
Pipette	Burette
Pipettesuger	Stativ
Vægt	

Kemikalier:

0,100 M natriumhydroxid
0,100 M citronsyre
Vingummibamser
Syre-baseindikatorer



Figuren viser en titrercurve for titrering af en opløsning af citronsyre med en opløsning af natriumhydroxid. Titrerkurven bruges til at vælge en passende syre-baseindikator til forsøget.

Planlægning af det eksperimentelle arbejde:

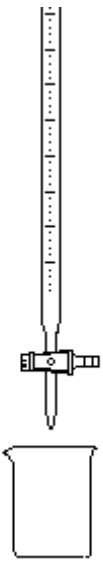
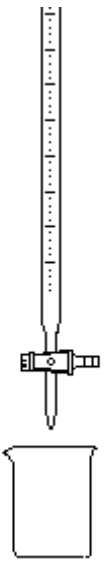
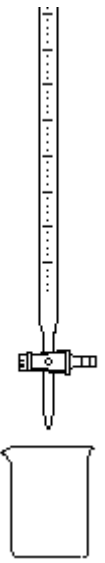
Planlæg hvordan eksperimentet skal udføres. Planen skal indeholde en tegning af opstillingen og en tekst, der punktvis forklarer, hvad I vil gøre i laboratoriet. Desuden skal I udfylde første og sidste søjle på arket med nano- og makrovisualisering, inden I kan gå i gang i laboratoriet. Den midterste søjle må gerne vente til efter laboratoriarbejdet er lavet.

BEMÆRK:

Citronsyreopløsningen er kun med for at træne det eksperimentelle arbejde INDEN I går i gang med syrlingen. Af hensyn til forbruget af natriumhydroxidopløsningen er det passende at bruge 5,0 mL citronsyreopløsning.

Inden eksperimentet laves skal planen og tegningerne godkendes af læreren.

Titring

	Start	Halvækvivalenspunkt	Ækvivalenspunkt
Makro			
Nano	