



Universitat
de les Illes Balears

experimenta

Un indicador de pH a ca nostra

Ciència
per a tothom



Material

- Una olla amb aigua
- Col llombarda
- Sis tassons
- Una llimona
- Vinagre de neteja
- Bicarbonat sòdi
- Aigua destil·lada
- Vinagre de taula
- Amoníac



Procediment

1. Posa l'aigua a bullir.
2. Afegeix-hi la col llombarda trossejada i deixa-la coure devers vint minuts. Veuràs que l'aigua torna de color lilós.
3. Escola la col i posa a la gelera el brou de la col llombarda perquè refredi.
4. Prepara els sis tassons: un, amb suc de llimona; un, amb vinagre de neteja; un, amb bicarbonat sòdic; un, amb aigua destil·lada; un, amb vinagre de taula, i un altre, amb amoníac.
5. Quan el brou hagi refredat, aboca'n una cullerada dins cada tassó.
6. Veuràs que cada tassó canvia de color. Això és a causa del pH de cada un.

Explicació

Col llombarda

Color	vermell fort	vermell violeta	violeta	blau violeta	blau	cel verdós	verd celós	verd	groc
pH	< 2	4	6	7	7,5	9	10	12	> 13

La col llombarda conté antocianina, un pigment que canvia de coloració en funció del grau d'acidesa i de basicitat.

COMPROMESA
AMB L'AGENDA 2030



PortUIB

Programa d'orientació i transició a la Universitat

Vicerectorat
d'Estudiants

GOIB
CONSELLERIA
EDUCACIÓ, UNIVERSITAT
I RECERCA
DIRECCIÓ GENERAL
POLÍTICA UNIVERSITÀRIA
I RECERCA

seras.uib.cat