

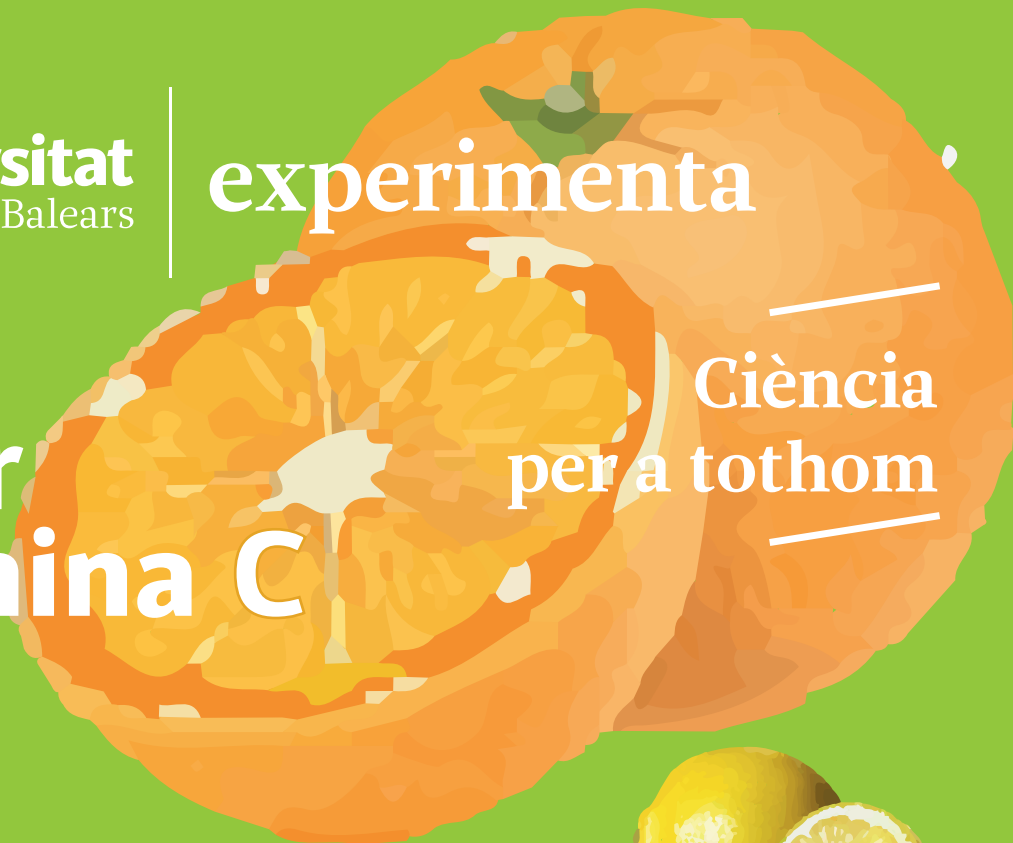


Universitat
de les Illes Balears

experimenta

Detector de vitamina C

Ciència
per a tothom



Material

- Solució de iode (Betadine)
- Cartolina blanca
- 1 cullera
- Pinzells
- 5 tassons
- 1 suc comercial, 1 suc de llimona natural, 1 suc de taronja natural i aigua



Explicació

Quan la vitamina C o àcid ascòrbic entra en contacte amb el iode es produeix una reacció química (anomenada redox). En aquesta reacció, hi ha una transformació de dos reactius (vitamina C i iode) en altres substàncies, que són els productes, un dels quals és el iodur d'hidrogen, que és una substància incolora que produeix la decoloració del iode del paper.

Per això, com més vitamina C, més decoloració, i més bé veurem el dibuix! A més, el dibuix amb aigua no el veurem.



Procediment

1. Prepararem quatre tassons: un amb aigua, un amb suc comercial i dos més amb els sucs extrets de la llimona i la taronja.



2. Preparam la solució de iode. Dins un tassó d'aigua, abocam unes quantes gotes de Betadine i ho remenam amb la cullera.



3. Agafam un pinzell gruixat i pintam la cartolina blanca amb la solució de iode. La cartolina agafarà un color morat.

4. Banyam els pinzells amb les diferents substàncies que tenim i fem dibuixos sobre la cartolina. Comprovarem que la cartolina es decolora quan hi pintam amb les substàncies que tenen vitamina C. És a dir, com més vitamina C, més decoloració!



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