

## SITRONSYRE I ORGANISK MATERIALE

Innledning

Sitronsyre (2-hydroksy-1,2,3-propantrikarboksylsyre) er tillatt i en rekke matvarer og anvendes som antioksydant og antioksydantforsterker i fett og oljer, og som syreregulator for konserveringsmidler i fiske- og skalldyrprodukter.

Prinsipp

Sitronsyre oksyderes og bromeres til pentabromaceton, som gir gul farge med tiourinstoff-løsning. Fargemåling foretas i spektrofotometer ved 445 nm.

Reagenser

1.  $H_2SO_4$ , 9 N.
2. Sitronsyre standardløsning: 200 mg vannfri sitronsyre løses i 20 ml 9 N  $H_2SO_4$  og fortynnes til 200 ml med destillert vann. Løsningen inneholder 1000  $\mu g$  sitronsyre/ml. Lagres i kjøleskap.
3. Sitronsyre arbeidsløsning: 10 ml sitronsyre standardløsning fortynnes til 100 ml med destillert vann. Løsningen inneholder 100  $\mu g$  sitronsyre/ml.
4.  $KMnO_4$ -NaBr-løsning: 5,0 g  $KMnO_4$  løses i 85 ml kokt, avkjølt vann. Deretter løses 5,0 g NaBr i blandingen under røring. Det fortynnes til 100 ml med destillert vann. Løsningen er stabil noen uker på mørk, lufttett flaske.
5. Trikloreddiksyre (TCA), 15% (w/v).
6.  $H_2SO_4$ - $HPO_3$ -løsning: 5,0 g  $HPO_3$  løses i 50 ml 9 N  $H_2SO_4$ . Stabil.
7.  $H_2O_2$ , 3%-ig.
8. Tiourinstoff-løsning: 2,0 g  $NaBO_2$  løses i 100 ml 4%-ig (w/v) tiourinstoff-løsning. Stabil.
9. n-Heptan p.a.

Utstyr

- a. Vortex-mixer.
- b. Sentrifugeglass, Sovirel 10 og 20 ml med skrukapsel og teflonpakning.
- c. Spektrofotometer med 1 cm kyvetter.
- d. Pipetter.
- e. Pasteur-pipetter.
- f. Avtrekksskap for arbeid med bromgass.
- g. Målefasker.
- h. Bamix-håndmixer.
- i. Vannbad.
- j. Reagensglass 200 x 30 mm.

Utførelse

Opparbeidelse av trikloreddiksylerekstrakt. 10 g oppmalt prøve (= farse) homogeniseres med 100 ml 15%-ig trikloreddiksyre. Blandingen filtreres gjennom foldefilter, og sitronsyre bestemmes i ekstraktet, som kan oppbevares i kjøleskap 1 uke.

Opparbeidelse av fett og oljer. 20 g fett (olje) plasseres i reagensglass. 20 ml destillert vann tilsettes, og røret settes i vannbad ved ca. 40°C. Luft ledes gjennom ved hjelp av Pasteur-pipette, og lufthastigheten reguleres slik at en får god blanding av fett og vann. I løpet av 2 timer vil sitronsyren ekstraheres over i vannfasen. Fettet fjernes, og sitronsyren bestemmes i vannfasen.

Pentabrom-aceton dannelsje. Avhengig av prøvenes sitronsyreinnhold, pipetteres 1-5 ml trikloreddiksylerekstrakt eller vannekstrakt over i 20 ml sentrifugeglass. Volumet justeres til 5 ml med destillert vann. 1 ml  $H_2SO_4$ - $HPO_3^-$  løsning tilsettes, og sentrifugeglassene plasseres i isbad i avtrekksskap. Under rolig omrystning tilsettes 2,0 ml  $KMnO_4$ -NaBr-løsning. Sentrifugeglassene blir stående i isbad i 10 min., deretter tilsettes 3%-ig  $H_2O_2$  dråpevis ved hjelp av byrette. Når løsningen er gulbrun, avventes 2-3 min. for å se om endepunktet er nådd. Deretter tilsettes  $H_2O_2$  forsiktig inntil løsningen blir fargeløs.

Prøven tilsettes 3 ml n-heptan, og kapslene skrus på. Sentrifugeglassene rystes kraftig 1 min. på Vortex-mixer for å ekstrahere pentabromacetin over i heptanfasen.

Fargeutvikling. Til 10 ml sentrifugeglass overføres først 5 ml tiourinstoff-løsning og deretter 1,0 ml heptan-fase. Blandingen rystes 1 min. på Vortex-mixer. Ved hjelp av Pasteur-pipette overføres den gule vannfasen til glasskyvette, og absorbansen måles i spektrofotometer ved 445 nm mot blindprøve av destillert vann, opparbeidet som angitt for standard sitronsyre-prøver.

Standardkurve. Henholdsvis 1-2-3-4 og 5 ml sitronsyre arbeidsløsning overføres til 20 ml sentrifugeglass, og volumet justeres til 5 ml med vann. Den videre prosedyren er som angitt foran med tilsetning av  $H_2SO_4$ - $HPO_3$ -reagens, kjøling, osv. Konsentrasjonene i  $\mu\text{g}$  sitronsyre/5 ml tiourinstoff-løsning (x-akse) tegnes av mot de respektive absorban-sene (y-akse).

#### Beregning

$$\frac{\text{mg sitronsyre}}{100 \text{ g prøve}} = \frac{M_A \cdot f_1}{W \cdot f_2}, \text{ der}$$

$M_A$  = Mengde sitronsyre i  $\mu\text{g}/5$  ml tiourinstoff-løsning som avleses på standardkurve.

$W$  = Innveid mengde prøve, g.

$f_1 = \frac{100}{1000}$  = Omregningsfaktor fra  $\mu\text{g/g}$  til mg/100g.

$f_2$  (for farse) =  $\frac{1 \cdot \text{ml TCA-ekstrakt}}{3 \cdot 108}$  = Fortynningsfaktor  
(faktoren forutsetter at 10 g prøve inneholder 8 ml vann).

$f_2$  (for fett og oljer) =  $\frac{1 \cdot \text{ml vannekstrakt}}{3 \cdot 20}$

#### Merknad

Ved analyse vil naturlig forekommende sitronsyre i fisk- og skalldyrprodukter gi resultater opp til ca. 20 mg/100g.

#### Henvisning

Camp, B.J. and Farmer, L.: A Rapid Spectrophotometric Method for the Determination of Citric Acid in Blood. Clinical Chemistry 13 (6), 501-505, 1967.