

EXTRACCIÓ DELS COMPONENTS AROMÀTICS DE LÒLI ESSENCIAL DE PELL DE LA TARONJA

MATERIAL

embut de d. centrifig  
vasos de precipitats  
2 provetes de 100 ml  
equipat de destil.lació  
pous de ferro, pinces, etc  
varíe vidre

CONEXEMENTS PREVIS

Els olis essencials - que es troben en les fulles, saba de certes plantes i en la pell de certes fruits - tenen alguns propietats dels lípids, però són hidrocarburs derivats de l'isoprè (2-metilbutadiò) anomenats terpens. L'oli essencial de la pell de la taronja s'obté industrialment en les fàbriques de producció de suc de taronja com un producte secundari. La quantitat existent és de l'ordre de 0,5 a 1 ml per 100cm<sup>2</sup> de superficie de pell. S'utilitza principalment per a preparar begudes. S'han identificat més de 100 components en l'oli essencial de la pell de la taronja. El més abundant és el "limoneno" (en un 95 per 100) que és un hidrocarbur terpènic monocíclic



Els components que donen aromàtic qualitat són oxigenats, principalment aldèhids i cetonos, i estan dissolts en el "limoneno" en la proporció d'un 5 per 100.

MÉTODE *Soul*

Es posen 40 g d'oli essencial en un vas de precipitats i es posen en l'embut de decantació. Es mesuren 50 ml de metanol i 90 ml d'hexà. S'introduix tot en l'embut i es sacsoja fortament durant mig minut aproximadament. Es deixà reposar fins que quedin ben separades les fases. La fase metanolica, que és la que conté els productes oxigenats, es recull en un matrís de destil.lació. Es destil.la i es recupera el metanol que bull a 65°C. El que queda en el matrís, és la part aromàtica. La fase més densa de l'hexà es recull també i es destil.la per recuperar l'hexà.

**COMPTA! EL METANOL I L'HEXÀ SON INFLAMABLES. EL METANOL ES TÒXIC!**

(Es preferible que la meitat dels grups destil.lin la fase metanolica i l'altra meitat destil.lin la fase terpènica. Convé recuperar els dissolvents ja que són caros.)

Extracció dels components aromàtics de Sig: CC4

Registre: 60191  
CRP del Segrià

PRODUCTES

oli essencial de taronja.  $\rho_c = 0,84 \text{ g/ml}$   
hexà,  $\rho_c = 0,673 \text{ g/ml}$ .  $T_{cb} = 69^\circ\text{C}$   
metanol,  $\rho_c = 0,79 \text{ g/ml}$ .  $T_{cb} = 65^\circ\text{C}$

