# Optina rotacija raztopine saharoze

Matija Zanjkovia, Mesarec Tilena in Petauer Majaa

<sup>a</sup>Univerza v Mariboru, Fakulteta za naravoslovje in matematiko

**Povzetek**—V tej nalogi smo merili optino rotacijo polarizirane svetlobe v raztopinah saharoze razlinih koncentracij pri dveh valovnih dolinah (rdea in zelena). Iz podatkov smo izraunali specifino rotacijo, ocenili napake in analizirali odvisnost od valovne doline z Drudejevo enabo.

Kljune besede-specifina rotacija, saharoza, Drudejeva enaba, med

#### 1. Uvod

O ptina rotacija je pojav, kjer kiralne molekule, kot je saharoza, zavrtijo ravnino polarizirane svetlobe. Ta pojav je odvisen od koncentracije snovi c, doline poti svetlobe l in valovne doline  $\lambda$ . Namen vaje je doloiti specifino rotacijo pri razlinih koncentracijah in valovnih dolinah ter preveriti Druđejev model disperzije.

## 2. Teorija

Kot rotacije  $\alpha$  je povezan s specifino rotacijo  $[\alpha]_{\lambda}$  preko:

$$\alpha(\lambda) = [\alpha]_{\lambda} \cdot c \cdot l$$

Specifina rotacija je funkcija valovne doline in jo lahko pribliamo z Druđejevim modelom:

$$[\alpha](\lambda) = \frac{k\lambda^2}{\lambda^2 - A^2}$$

kjer sta k in A parametra, ki ju doloimo iz eksperimentalnih podatkov.

### 3. Merjene koliine

- Koncentracija saharoze c (g/mL)
- Valovna dolina  $\lambda$  (nm),
- Kot rotacije  $\alpha$  (ř),
- Dolina cevi l (dm)

### 4. Meritve

Dolina cevi:

$$L = (11.5 \pm 0.5) \text{ dm}$$
  
 $L = 11.5 (1 \pm 0.043) \text{ dm}$ 

Volumen raztopine je bil:

$$V = (3000 \pm 60) \text{ mL}$$
  
 $V = 3000 (1 \pm 0.02) \text{ mL}$ 

To smo poeli pri konstantni temperaturi  $T=22\pm1\,\mathrm{rC}$ , saj na specifino rotacijo vpliva tudi temperatura.

Masa saharoze je bila izmerjena z napako 3 g. Relativna napaka koncentracije:

c [g/mL]	$\sigma c$		
0.030	0.033		
0.050	0.020		
0.070	0.014		
0.090	0.011		
0.100	0.010		

Tabela 1. Relativna napaka koncentracije raztopine saharoze.

•	c [g/mL]	$\alpha_r$ [ř]	$\alpha_z$ [ř]	Δα [ř]	$\sigma \alpha_r$	$\sigma \alpha_z$
	0.030	22	23	2	0,09	0,09
	0.050	34	37	2	0,06	0,05
	0.070	47	53	2	0,04	0,04
	0.090	63	63	2	0,03	0,03
	0.100	69	70	2	0,03	0,03

**Tabela 2.** Koti rotacije za rdeo  $(\alpha_r)$  in zeleno  $(\alpha_z)$  svetlobo.

# 5. Izraun specifine rotacije

Specifina rotacija  $[\alpha]$  za vsako meritev:

$$[\alpha] = \frac{\alpha}{c \cdot L}$$

#### Rdea

$$[\alpha]_{c=0.030} = 64 \ (1 \pm 0.19) \ \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}} \qquad [\alpha]_{c=0.030} = (64 \pm 12) \ \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.050} = 59 \ (1 \pm 0.14) \ \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}} \qquad [\alpha]_{c=0.050} = (59 \pm 8) \ \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.070} = 58 \ (1 \pm 0.12) \ \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}} \qquad [\alpha]_{c=0.070} = (58 \pm 7) \ \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.090} = 61 \ (1 \pm 0.11) \ \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}} \qquad [\alpha]_{c=0.090} = (61 \pm 7) \ \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 60 \ (1 \pm 0.10) \ \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}} \qquad [\alpha]_{c=0.100} = (60 \pm 6) \ \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$

$$\overline{[\alpha]_r} = (60 \pm 9) \frac{{}^{\circ} \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
$$\overline{[\alpha]_r} = 60 (1 \pm 0.15) \frac{{}^{\circ} \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$

# Zelena:

$$[\alpha]_{c=0.030} = (67 \pm 12) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}} \qquad [\alpha]_{c=0.030} = 67 \ (1 \pm 0.18) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.050} = (64 \pm 9) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}} \qquad [\alpha]_{c=0.050} = 64 \ (1 \pm 0.14) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.070} = (66 \pm 8) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}} \qquad [\alpha]_{c=0.070} = 66 \ (1 \pm 0.12) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.090} = (61 \pm 7) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}} \qquad [\alpha]_{c=0.090} = 61 \ (1 \pm 0.11) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = (61 \pm 6) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}} \qquad [\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{c=0.100} = 61 \ (1 \pm 0.10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$

$$\overline{[\alpha]_z} = (64 \pm 10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
$$\overline{[\alpha]_z} = 64 (1 \pm 0.16) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$

# 6. Analiza: Drudejev model

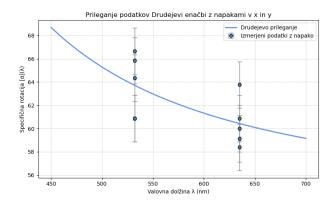
Ker smo specifino rotacijo  $[\alpha](\lambda)$  merili pri dveh razlinih valovnih dolinah, smo podatkom prilegli Drudejevo enabo, ki opisuje odvisnost specifine rotacije od valovne doline  $\lambda$ :

$$[\alpha](\lambda) = \frac{k\lambda^2}{\lambda^2 - A^2}$$

Parametra k in A smo doloili numerino. Rezultati prileganja:

$$k = (53, 88 \pm 2, 82)$$
  
 $k = 55, 88 (1 \pm 0, 05)$ 

$$A = (209,00 \pm 35)$$
  
 $A = 209,00 (1 \pm 0,17)$ 



**Slika 1.** Prileganje Drudejeve enabe eksperimentalnim podatkom specifine rotacije.

# 6.1. Napake in rezultati Rdei laser (635 nm):

$$[\alpha]_{635 \, \text{nm}} = (60 \, \pm \, 10) \, \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
$$[\alpha]_{635 \, \text{nm}} = 60 \, (1 \pm \, 0, 17) \, \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$

#### Zeleni laser (532 nm):

$$[\alpha]_{532\,\text{nm}} = (64 \pm 10) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
$$[\alpha]_{532\,\text{nm}} = 64 (1 \pm 0, 16) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$

## Modri laser (450 nm):

$$[\alpha]_{450 \,\text{nm}} = (69 \pm 10) \, \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
$$[\alpha]_{450 \,\text{nm}} = 62 \, (1 \pm 0, 14) \, \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$

#### Med

S pomojo znanja o specifini rotaciji glukoze in fruktoze smo se odloili, da bomo primerjali dva meda in poskuali ugotoviti, ali sta naravna ali z dodatki

Naravni med je sestavljen predvsem iz glukoze in fruktoze in sicer v razmerju 36 : 41. Specifine rotacije glukoze in fruktoze pri  $T=20\,^{\circ}$ C in  $\lambda=589\,\mathrm{nm}$  sta:

$$[\alpha]_{glukoza} = 53 \frac{\text{°} \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
$$[\alpha]_{fruktoza} = -92 \frac{\text{°} \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$

Kar pomeni, da je specifina rotacija medu:

$$[\alpha]_{med} = \frac{36 \cdot [\alpha]_{glukoza} + 41 \cdot [\alpha]_{fruktoza}}{36 + 41} = -24 \frac{\circ \cdot mL}{g \cdot dm}$$

Glede na raziskavo pa naj bi bila specifina rotacija sintetinega medu bila zaradi dodanih sladkorjev s pozitivno kiralnostjo v rangu: 7 – 89  $\frac{\circ \cdot \text{mL}}{\cdot}$  [1]

Merili smo dva cvetlina meda, en je bil doma, drugi pa kupljen.

$$[\alpha]_{med_1} = \frac{\alpha}{c \cdot L} = \frac{-4}{0,010 \cdot 11,5} = -35 \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
$$\sigma[\alpha]_{med_1} = 0, 1 + 0, 5 + 0, 04 = 0, 64$$

Rezultat za specifino rotacijo medu: 
$$[\alpha]_{med_1} = (-35 \pm 22) \, \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
 
$$[\alpha]_{med_1} = -35 \, (1 \pm 0,64) \, \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$

Vidimo, da je specifina rotacija među precej nija od priakovane vrednosti za naravni med, ampak je tudi napaka ogromna. Vendar je na med bil cvetlini med, ki ima glede na raziskavo specifino rotacijo manjo kot ostali medi.

Pri drugem medu (iz trgovine) pa smo dobili rezultat:

$$[\alpha]_{med_2} = \frac{\alpha}{c \cdot L} = \frac{3}{0,005 \cdot 11,5} = 52 \frac{\circ \cdot \text{mL}}{\text{g} \cdot \text{dm}}$$
$$\sigma[\alpha]_{med_2} = 0,2 + 0,5 + 0,04 = 0,74$$

Rezultat za specifino rotacijo drugega medu:

$$[\alpha]_{med_2} = (52 \pm 38) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{g \cdot \text{dm}}$$
$$[\alpha]_{med_2} = 52 (1 \pm 0,74) \frac{\circ \cdot \text{mL}}{g \cdot \text{dm}}$$

## 7. Zakljuek

Eksperiment je pokazal, da se optina rotacija saharoze v vodi spreminja z razlinimi koncentracijami in valovnimi dolinami. Izraunana specifina rotacija potrjuje teorijo o optini aktivnosti, ki smo jo nato opisali z Drudejevim modelom. Primerjali smo tudi dva razlina meda v grobem je med z negativno specifino rotacijo naraven, med s pozitivno pa z dodatki.

#### Literatura

- D. Gerginova, V. Kurteva, S. Simova, Optical RotationA Reliable Parameter for Authentication of Honey?, Molecules, 27(24), 8916, 2022
- [2] Advanced Organic Chemistry Part A: Structure and Mechanisms Part B: Reactions and Synthesis, Chemistry International, vol. 24, no. 5, pp. 28-29, Sep. 2002, doi: 10.1515/ci.2002.24.5.28b.
- [3] Y. Lei, H. Jia, X. Xu, and S. Jiang, "An Optimized Drude's Equation For Polarization Measurement in the Visible Region and Concentrations Estimation," *IEEE Photonics Journal*, vol. 10, no. 1, pp. 1-9, Feb. 2018, Art no. 6100209, doi: 10.1109/JPHOT.2017.2787576.