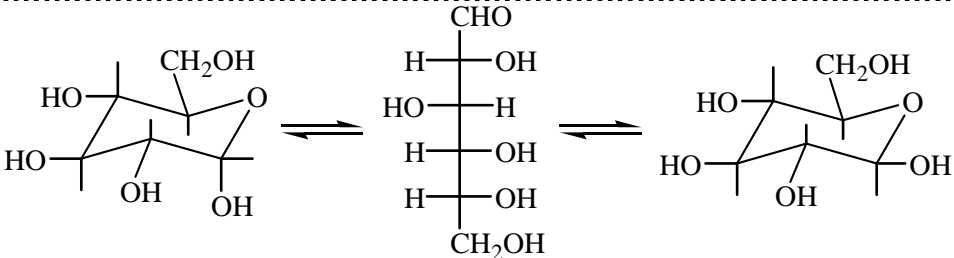
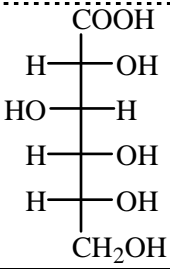
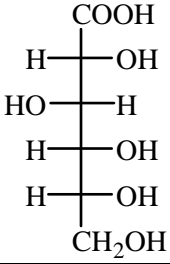
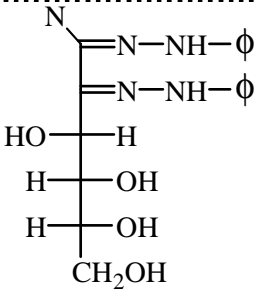


**Rešitve**

- 1.1  $\text{SiO}_2(\text{s}) + \text{C}(\text{s}) \rightarrow \text{Si}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$  5 T  
(zapis enačbe brez agregatnih stanj ali napačno zapisana 2 T)
- 1.2  $m(\text{Si}) = 168,5 \text{ g}$  5 T **Skupaj: 10 T**
- 
2. snov A = žveplo ( $\text{S}_8$ ) 3 T  
snov B = železo (Fe) 3 T  
spojina C = železov sulfid ( $\text{FeS}$ ) 3 T **Skupaj: 9 T**
- 
3. A(aq) =  $\text{CaCl}_2$  2 T  
B(g) =  $\text{CO}_2$  2 T  
C(l) =  $\text{H}_2\text{O}$  2 T  
D(aq) =  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  2 T  
E(s) = CaO 2 T  
G(s) =  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  2 T **Skupaj: 12 T**
- 
4. B = 16 pik (●) topljenca 3 T  
C = 2 piki (●) topljenca 3 T  
D = 16 pik (●) topljenca 3 T **Skupaj: 9 T**
-

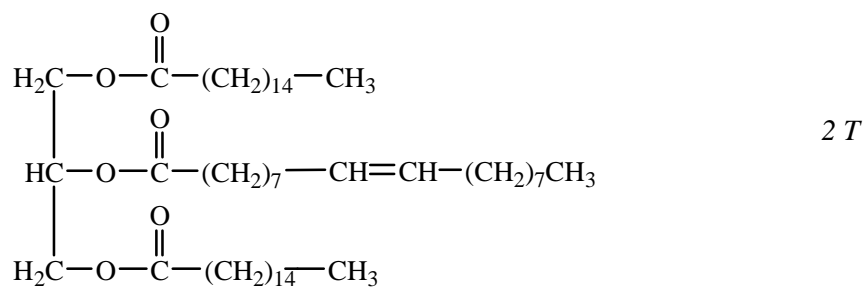
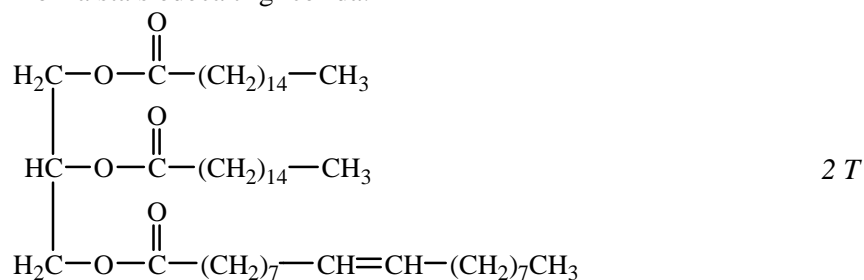
5.

a)	V vodni raztopini se vzpostavi ravnotežje med $\alpha$ - in $\beta$ -izomero in aciklično obliko.	
		3 T
b)	Poteče oksidacija aldehydne skupine glukoze, Fehlingov reagent se reducira v $\text{Cu}_2\text{O}$ .	1 T
		1 T
c)	Bromovica je šibak oksidant in oksidira aldehydno skupino do karboksilne.	1 T
		1 T
d)	Ne poteče nobena reakcija.	1 T
e)	Nastane fenil ozazon.	1 T
		1 T

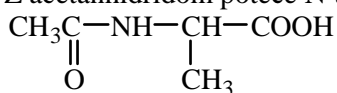
Skupaj: 10 T

6.

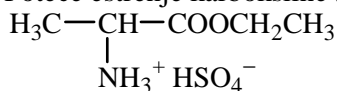
- a) Kislinsko katalizirana hidroliza kaže, da imamo opravka z nenasičenim trigliceridom. 2 T
- b) Reakcija z bromom kaže, da je v trigliceridu prisotna le ena dvojna vez, kar kaže na to, da sta v molekuli triglicerida prisotni dve nasičeni in ena nenasičena kislina. 2 T
- c) Iz elementne analize lahko ugotovimo, da je molekulska formula nenasičene kisline  $C_{18}H_{34}O_2$ , torej da gre za oleinsko kislino (oktadekan-9-enojsko kislino). 2 T
- d) Možna sta sledeča triglicerida:

**Skupaj: 10 T**

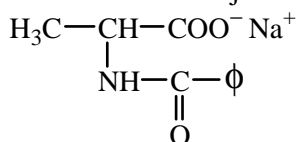
7. a) Z acetanhidridom poteče N-acetiliranje.
- 2 T



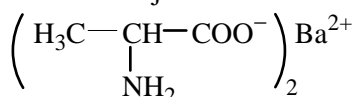
- b) Poteče estrenje karboksilne skupine in nastanek soli z aaminsko kislino.
- 2 T



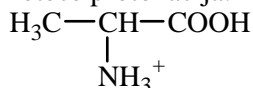
- c) Poteče N-acetiliranje in nastanek soli.
- 2 T



- d) Nastane barijeva sol.
- 2 T



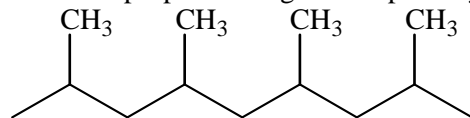
- e) Poteče protonacija.
- 2 T



**Skupaj: 10 T**

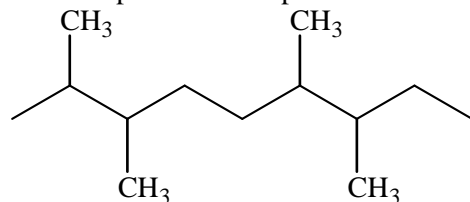
8.

- a) Molekule propena se v glavnem povežejo z nasprotnimi konci.



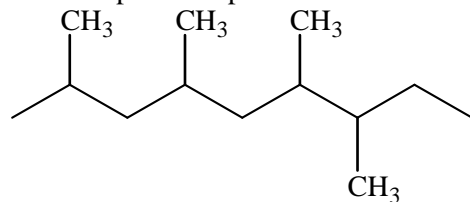
2 T

Lahko bi prišlo tudi do povezave z istimi konci.



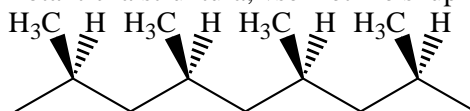
2 T

Lahko bi prišlo do povezave z istimi in delno z nasprotnimi konci.



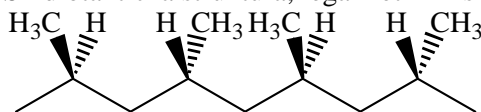
2 T

- b) Razlika je lahko v medsebojni legi metilnih skupin.
- 
- Izotaktična struktura, vse metilne skupine ležijo na isti strani.



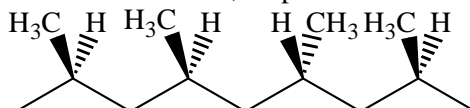
1 T

Sindiotaktična struktura, lega metilnih skupin se izmenjuje.



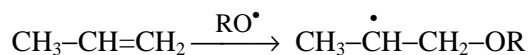
1 T

Ataktična struktura, razporeditev metilnih skupin je naključna.



1 T

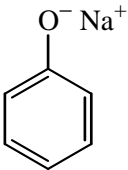
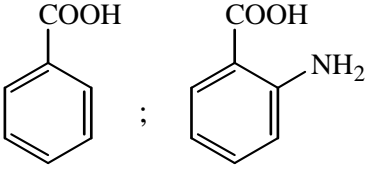
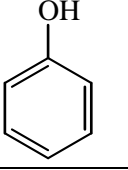
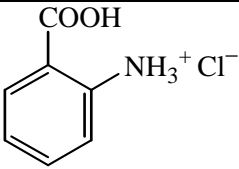
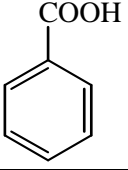
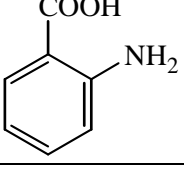
- c) RO• se veže na propen po Markovnikovem pravilu.



1 T


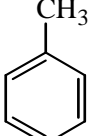
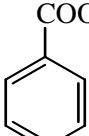
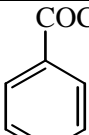
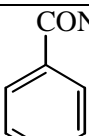
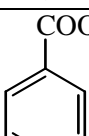
**Skupaj: 10 T**

9.

A		1 T
B		2 x 1 T
C		1 T
D	HCl, NaCl, H <sub>2</sub> O	1 T
E		1 T
F		1 T
G		1 T

Skupaj: 8 T

10.

Spojina	Racionalna ali skeletna formula	
A		2 T
B		2 T
C		2 T
D		2 T
E		2 T
F		2 T

**Skupaj: 12 T****Vse skupaj: 100 T**