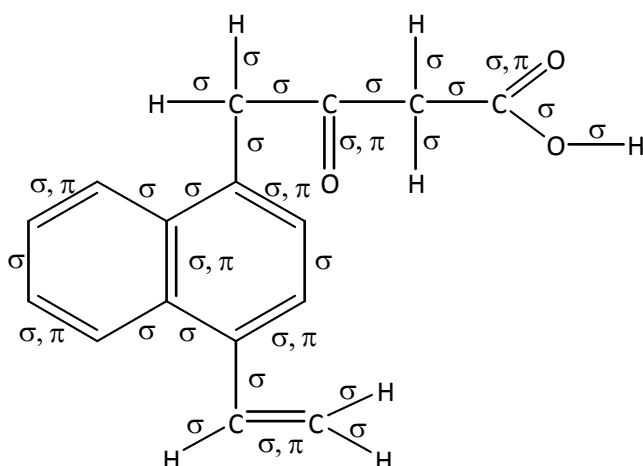


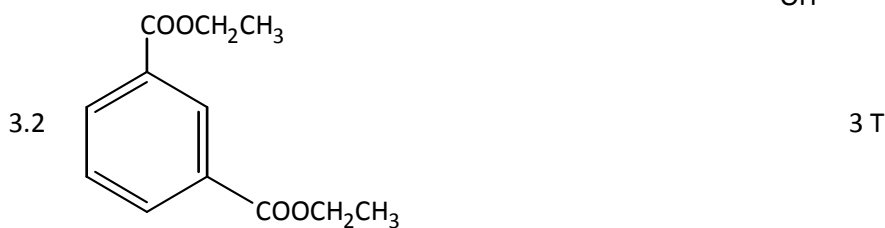
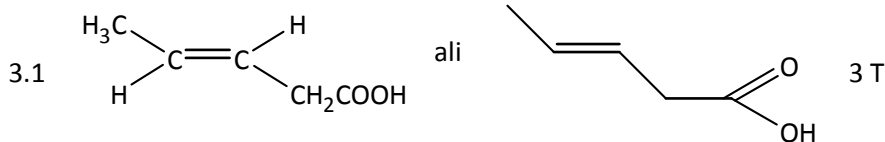
Rešitve

1.



Vsi C atomi ob dvojnih vezeh so sp^2 hibridizirani, ob enojnih vezeh pa sp^3 hibridizirani.
 Pravilna oznaka vrste vezi 4 T, pravilna oznaka hibridizacije C-atomov 3 T. **Skupaj: 7,0 T**
 (pri vsakem odgovoru se lahko upoštevajo tudi deleži pravilnih rešitev)

- 2.1 etil 6-hidroksiheks-3-enoat *ali*
 etilni ester 6-hidroksiheks-3-enojske kisline 3 T
- 2.2 2-kloro-4-nitrofenol 3 T

Skupaj: 6,0 T**Skupaj: 6,0 T**

- 4.1 Dolga nepolarna veriga daje molekuli nepolarni značaj.
 Med temi verigami nastajajo disperzijske sile. 2 T
- 4.2 Maščobe imajo zaradi dolgih verig, sestavljenih iz ogljika in vodika, bolj nepolarni značaj.
 Bencin je nepolarno topilo. 2 T
- 4.3 Z razvejanostjo verige temperatura vrelišča pri enakem številu
 ogljikovih atomov v molekuli pada. 2 T
- 4.4 Dizelsko gorivo vsebuje alkane z večjim številom ogljikovih atomov. 2 T
- 4.5 Ker je odpornost dizelskega goriva in bencina pri kompresiji različna. 2 T **Skupaj: 10,0 T**

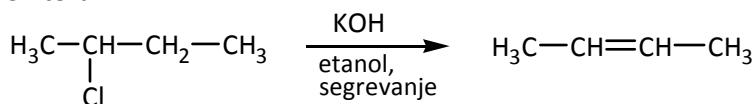
5.

Skeletna ali racionalna formula	IUPAC-ovo ime
$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$	butanal
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CHO} \end{array}$	2-metilpropanal
$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{CH}_2\text{CH}_3 \\ \\ \text{O} \end{array}$	butan-2-on
$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$	but-3-en-1-ol
$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2\text{OH}$	but-2-en-1-ol
$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	but-3-en-2-ol

Vsak pravilni odgovor (formula in ime) je 2 T.
(upošteva se 6 struktur)

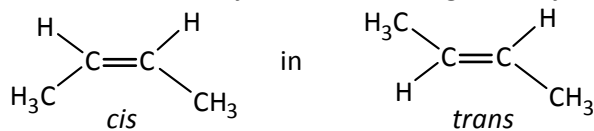
Skupaj: 12,0 T

6.1 Sinteza:



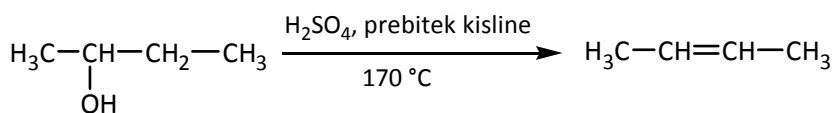
3 T

Problem te sinteze je nastanek dveh geometrijskih izomerov.



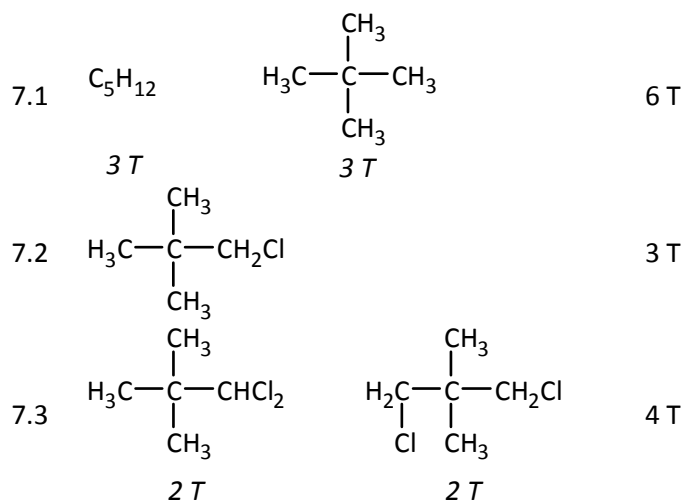
3 T

6.2

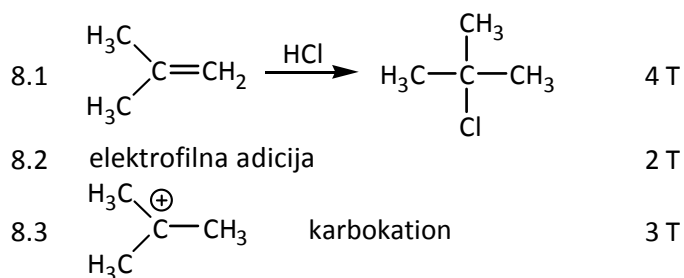


4 T

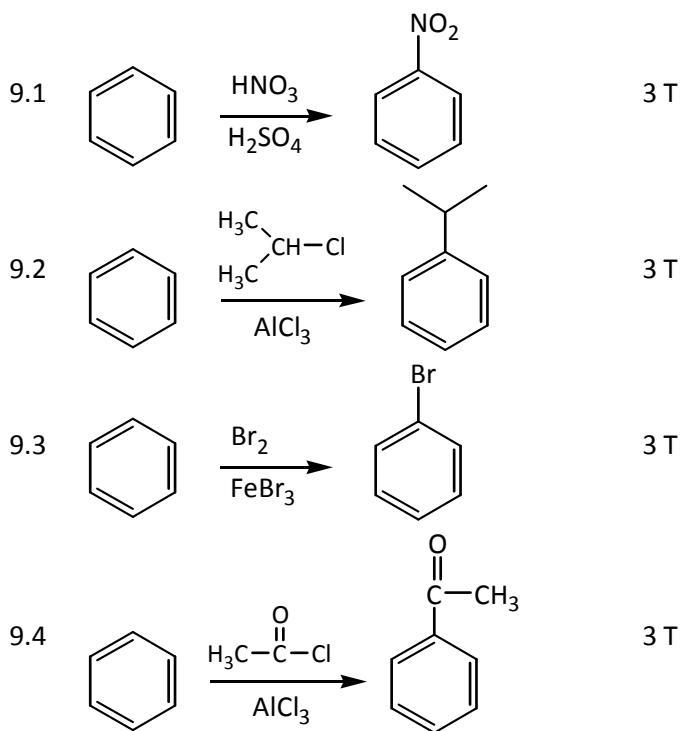
Skupaj: 10,0 T



Skupaj: 13,0 T



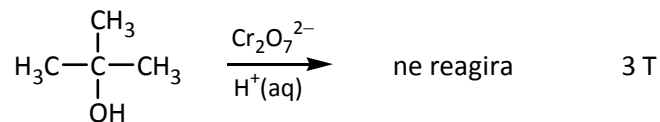
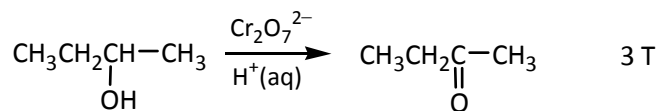
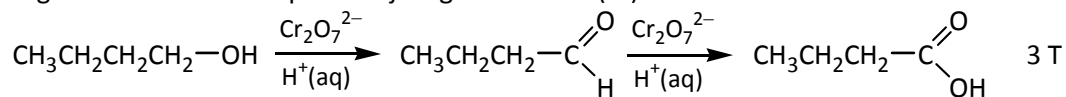
Skupaj: 9,0 T



Skupaj: 12,0 T

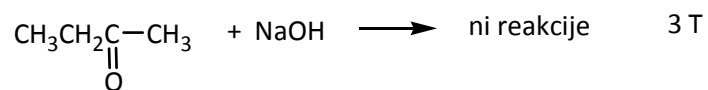
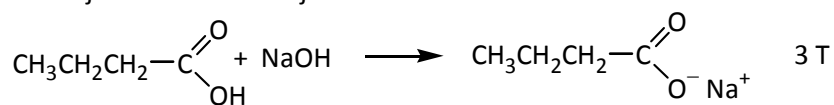
10.1 1. test

Segrevamo s kislom raztopino kalijevega dikromata(VI).



10.2 2. test

Reakcija z NaOH ali natrijem

**Skupaj: 15,0 T****Vse skupaj: 100,0 T**