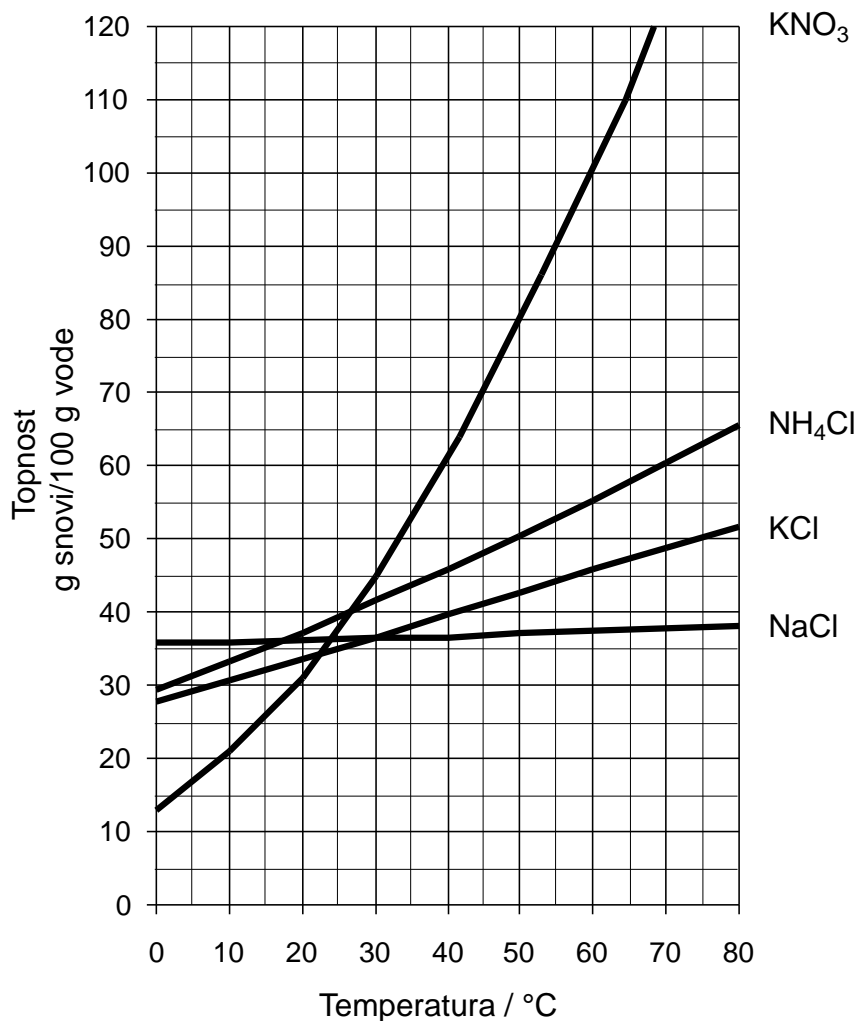


3. S pomočjo grafa odgovori na naslednji vprašnji.



3.1 Za koliko se topnost kalijevega nitrata v vodi pri 55 °C razlikuje od topnosti pri 30 °C?

3.2 V 200 g vode smo pri 70 °C stresli 130 g amonijevega klorida. Ali se je raztopil v vodi ves amonijev klorid? Svoj odgovor utemelji z računom.

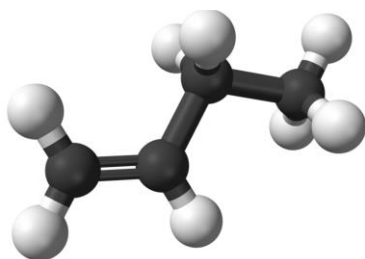
4. Črke pred snovmi, podane v levem stolpcu preglednice, pripiši k ustreznim trditvam v desnem stolpcu preglednice.

Snov	Trditev
A ogljikov oksid	4.1 Pri močnem segrevanju magnezijevega karbonata nastane plin ___.
B kalcijev karbonat	4.2 V umetnih gnojilih je ___.
C magnezij	4.3 Pri stiku par amonijaka s parami vodikovega klorida nastane bela trdna snov. Ta snov je ___.
D amonijev klorid	4.4 Polžje hišice so iz ___. Če na njih kanemo ___, slišimo šumenje. Izhaja plin ___.
E klorovodikova kislina	4.5 Pri gorenju ___ vidimo belo svetlobo.
F kalijev nitrat	4.6 Pri nepopolnem gorenju alkanov nastaneta ___ in ___.
G ogljikov dioksid	
H voda	

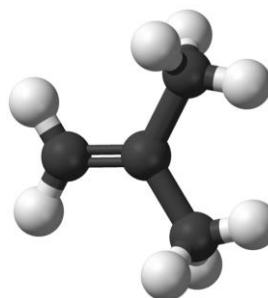
5. Za posamezen par molekul napiši ali sta isti spojini, različni spojini ali izomeri.

Par molekul			
5.1	$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \qquad \qquad \qquad \\ \text{CH}_3 \qquad \qquad \qquad \text{CH}_3 \end{array}$	in	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
5.2	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	in	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_3 \end{array}$
5.3	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{array}$	in	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
5.4	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	in	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
5.5	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	in	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \qquad \\ \text{CH}_3 \qquad \text{CH}_3 \end{array}$
5.6	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	in	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{array}$
5.7	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	in	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
5.8	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3 \end{array}$	in	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3 \end{array}$

6. Podana sta modela dveh spojini A in B.



A



B

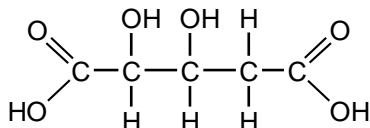
6.1 Napiši strukturno formulo spojine A.

6.2 Napiši strukturno formulo spojine B.

6.3 Kaj **ne** velja za obe spojini?

- A Spojini imata enako molekulske formulo.
- B Spojini sta alkena.
- C Spojini reagirata z bromom raztopljenim v diklorometanu.
- Č Spojini imata enake lastnosti.

7. Podana je strukturna formula molekule neznane spojine.



- 7.1 Molekulska formula spojine je: ____.
- 7.2 Imenuj značilni skupini v formuli spojine. Navedi tudi število posameznih skupin.
8. Pri popolnem gorenju alkana nastaneta ogljikov dioksid in voda. Število molekul nastalega ogljikovega dioksida je:
- A enako številu molekul gorečega alkana.
 - B enako številu atomov ogljika v molekuli alkana.
 - C dvakrat večje od števila molekul gorečega alkana.
 - D dvakrat manjša od števila molekul gorečega alkana.
9. Napiši ime produkta, ki nastane pri bromiranju but-2-ena.
10. Kovino A hranimo v petroleju. Lahko jo režemo z nožem. Če majhen košček kovine A damo v vodo, burno reagira in zgori z vijoličnim plamenom. Talina kovine A burno reagira z nekovino B, ki je pri sobni temperaturi plin rumeno-zelene. Pri tem nastane spojina C. Odgovorite na vprašanja.
- 10.1 Imenuj kovino A.
- 10.2 Imenuj nekovino B. _____
- 10.3 Napiši enačbo reakcije, ki poteče med elementoma. V enačbi označi agregatna stanja reaktantov in produktov.
- 10.4 Imenuj spojino C.
- 10.5 Energijsko opredeli kemijsko reakcijo kovine A s plinom B.