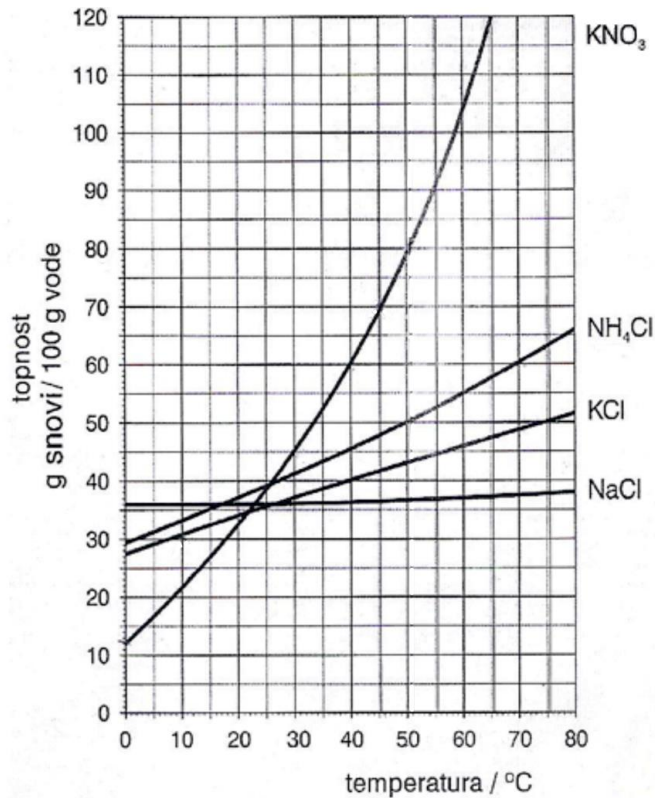


1. S pomočjo grafa odgovori na vprašanja.



1.1 Kateri snovi se najbolj spreminja topnost s temperaturo?

1.2 Primerjaj topnost kalijevega klorida in kalijevega nitrata pri 10 °C.

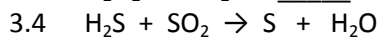
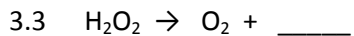
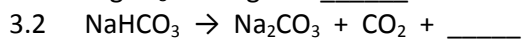
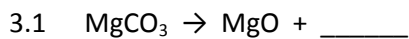
Katere snovi se raztopi več v 200 g vode pri 10 °C?

Koliko gramov te snovi se raztopi več?

2. Podani so reaktanti pri kemijskih reakcijah. Pri katerih izmed opisanih reakcij *ne nastane* sol?

- a kovina in voda
- b nekovinski oksid in baza
- c nekovina in voda
- d karbonat in kislina

3. Dopolni in uredi enačbe.



4. Ob imenu posamezne spojine napiši vrsto delcev, ki jo sestavljajo.

- 4.1 propan
- 4.2 kalijev klorid
- 4.3 plin amoniak
- 4.4 jod

5. Molekula neznane spojine ima formulo H_2X . Spojina je pri sobnih pogojih strupen plin z neprijetnim vonjem. Plin se slabo topi v vodi. Rastopina obarva moder lakmusov papir rdeče. Atom katerega elementa je poleg atomov vodika prisoten v molekuli neznane spojine?

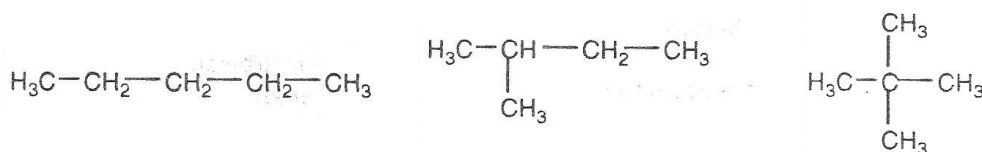
- A Atom kisika.
 B Atom klora.
 C Atom žvepla.
 D Atom dušika.

6. Pri poskusih z dvema neznanima trdnima snovema smo ugotovili naslednje:

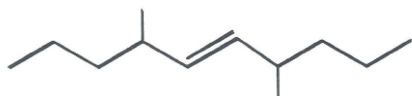
elektroprevodnost	prva snov ne prevaja električnega toka; druga snov prevaja električni tok;
segrevanje	prva snov razpade, nastaja plin, ki pomotni apnico; druga snov se stali.

Katera med naštetimi snovmi je najbolj verjetno prva in katera druga snov?
 Snovi: nekovinski oksid, karbonat, nekovina, kovina, kislina.

7. Katere trditve o podanih spojinah so pravilne?



- a Vse spojine so nasičeni ogljikovodiki.
 b Druga spojina je 3-metilbutan.
 c Tretja spojina je 2,2-dimetilpropan.
 d Spojine so izomeri pentana.
 e Splošna formula spojin je C_nH_{2n} .
8. Podana je skeletna formula ogljikovodika.



Napiši racionalno formulo ogljikovodika.
 Napiši molekulsko formulo ogljikovodika.

9. Razvrsti podane ogljikovodike po naraščajočem vrelišču.
 Ogljikovodiki: oktan, 2-metilbutan, heksan, 2,2-dimetilpropan, heptan
10. Neznano trdno snov damo v čašo. Dolijemo nekaj mililitrov koncentrirane žveplove kisline. Po nekaj minutah se začne kemijska reakcija, pri kateri nastaja vodna para. Čaša se močno segreje. Ko je reakcija končana, ostane v čaši porozna črna snov, ki je element v organskih snoveh.

Katere elemente je vsebovala neznana snov?
 Energijsko opredeli kemijsko reakcijo, ki je potekla?