

4.teden (6.4-10.4.2020)

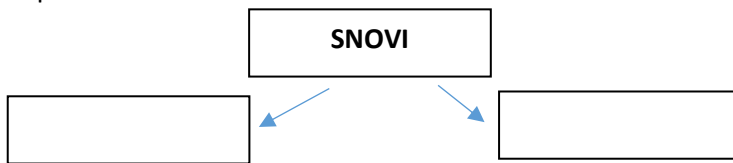
**PONOVIMO:** Snov je vse kar zavzema maso in prostornino. Snovi se med seboj razlikujejo po lastnostih. Te so lahko različne, fizikalne ali kemijske lastnosti. Pomembno je, da poznamo lastnosti snovi in jih lahko temu primerno tudi uporabljamo.

### 1. ura ČISTE SNOVI IN ZMESI

Najprej preberi snov o čistih snoveh in zmesih (učb. str.6-9).

Za radovedne, lahko obiščete spletno stran in rešite naloge: <https://eucbeniki.sio.si/nar7/974/index.html>

1) Dopolni:



2) V naravi je večina snovi **zmesi**, **čiste snovi** so redke. Napiši jih v tabelo, pomagaj si z učbenikom.

ZMESI V NARAVI	ČISTE SNOVI V NARAVI

**Poišči 5 zmesi v vaši kuhinji!  
Napiši jih.**

Pomni! V naravi najdemo predvsem zmesi, ki so mešanice čistih snovi!

3) Opiši zgradbo zraka! Pojasni ali je zrak čista snov ali je zmes?

a) Plini so pomembne surovine pri industrijski proizvodnji različnih snovi. Izpolni tabelo, pomagaj si tudi z internetom.

PLIN	LASTNOSTI	UPORABA
kisik		
dušik		
Ogljikov dioksid		

Več o zraku najdeš tukaj: <https://eucbeniki.sio.si/nar7/974/index2.html>

Reši naloge za utrjevanje znanja: <https://eucbeniki.sio.si/nar7/974/index7.html>

Ustno odgovori na vprašanja, učbenik str.9.

## 2,3 ura: ČISTE SNOVI SO ELEMENTI IN SPOJNE

Najprej si preberi snov v učbeniku na str. 10-13, nato odgovori na vprašanja.

1) Kaj je atom?

2) Kaj so elementi?

3) Kaj so spojine?

4) Označi, ali je snov element (E) ali spojina (S).

a) kuhinjska sol	e)sladkor	i) argon
b) grafit	f)žveplo	j) vodik
c) voda	g)ogljikov dioksid	k) kalcij
d) kisik	h) baker	l) apnenec

5) Iz česa so zgrajeni **elementi**?

a) Kakšni so atomi istega elementa? Kaj imajo enako?

b) Kakšni so atomi različnih elementov? Kaj imajo različno?

c) Dopolni: **Elementi** so zgrajeni iz \_\_\_\_\_ vrste delcev oziroma atomov. **Spojina** je zgrajena iz delcev-atomov \_\_\_\_\_ elementov.

6) Dopolni: Atome lahko prikažemo tudi z \_\_\_\_\_. Velja dogovor, da se modele atomov posameznih elementov prikaže različno \_\_\_\_\_. Delce, v katerih je povezanih več atomov, imenujemo \_\_\_\_\_.

7) **Ne pozabi! V molekuli elementa so povezani enaki atomi. V molekulo spojine pa so povezani atomi različnih elementov. Pri tej nalogi, si pomagaj si z učbenikom.**

Poglej si molekulo vode.

a) Kateri delci gradijo molekulo vode?

b) Kaj pomenita različni barvi delcev?

c) Koliko kemijskih elementov je v delcu vode? Napiši jih.



molekula vode

8) **Na sliki je na ravni delcev predstavljen plin, ki med drugim nastaja pri izgorevanju goriva v avtomobilskem motorju in močno onesnažuje zrak.** Odgovori na vprašanja. Namig: barva atomov na sliki je pomembna.

a) Iz koliko atomov je sestavljena ena molekula tega plina?

b) Iz atomov katerih elementov je sestavljena molekula tega plina? Obkroži.

Pri vseh simbolih napiši tudi imena.

C \_\_\_\_\_ N \_\_\_\_\_ O \_\_\_\_\_ H \_\_\_\_\_






c) Dopolni:

Molekula tega plina je sestavljena iz \_\_\_\_\_ atoma elementa \_\_\_\_\_ in \_\_\_\_\_ atomov elementa \_\_\_\_\_.

d) Kako se imenuje ta plin?

9) **Naslednje snovi nariši na nivoju delcev in jih ustrezno pobarvaj ter označi. Pomagaj si z učbenikom na str.11-13.**

Dopolni!

Model delcev	Označi: je element ali spojina	Koliko atomov ima? So enaki ali različni?	Ime spojine ali elementa
Primer: 	element	2 enaka	dušik
			
			voda
			kisik
			

**Pomni: Vsaka čista snov ima določeno zgradbo! Čista snov ima vedno enake lastnosti.**

10) Posebni razpredelnici, v kateri so razporejeni vsi človeku znani elementi pravimo \_\_\_\_\_ elementov.

Za radovedne, več o tem na: <https://eucbeniki.sio.si/nar7/975/index2.html>

a) Na kratko opiši **periodni sistem**.

b) **Iz periodnega sistema poišči in napiši** oznake za: železo, kisik, argon, žveplo, vodik, baker, kalcij, natrij, svinec.

c) Kako se elementi delijo v periodnem sistemu?

Ustno odgovori na vprašanja v učbeniku, stran 13.

Za utrjevanje znanja, obišči stran: <https://eucbeniki.sio.si/nar7/975/index8.html>