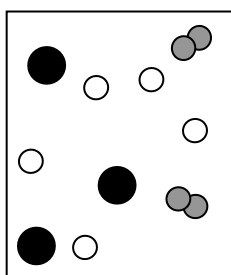


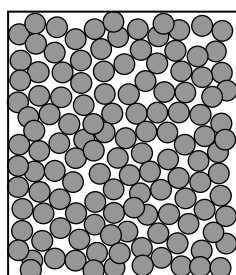
1. Katere od spodaj navedenih sprememb so kemijske?
- Ločevanje kuhinjske soli od olja.
 - Vosek se tali.
 - V gorilniku plinskega štedilnika gori plin.
 - Pri zorenju jabolko pordeči.
 - Površina železa postane na zraku in vlagi hrapava ter rjave barve.

Napiši pravilne odgovore: _____

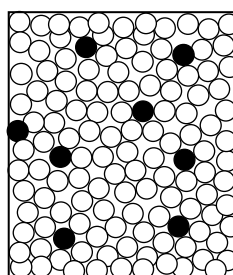
2. Razvrsti sheme porazdelitev delcev na tiste, ki predstavljajo čiste snovi oziroma zmesi ter tiste, ki predstavljajo elemente oziroma spojine. Isto shemo lahko razvrstiš v več odgovorov.



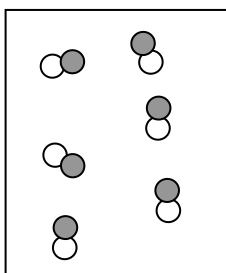
a



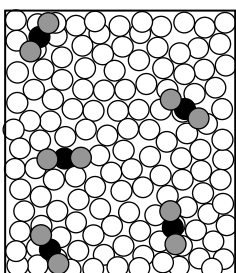
b



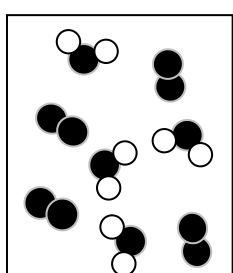
c



č



d



e

- 2.1 Čiste snovi predstavljajo sheme: _____
- 2.2 Zmesi predstavljajo sheme: _____
- 2.3 Čisti element predstavljajo sheme: _____
- 2.4 Čisto spojino predstavljajo sheme: _____

3. Katera trditev o sestavi zraka je pravilna?
- Zrak je čista snov, le onesnažen zrak je zmes.
 - Zrak sestavljata dva plina.
 - V zraku je največ plina dušika in sicer okoli 60 %.
 - V zraku se količina vodnih hlapov spreminja.
 - Ogljikovega dioksida je v zraku okoli 3 %.

4. Katere trditve o atomu **niso** pravilne?
- a Atom je najmanjši nedeljivi delec snovi.
 - b Atomi nekega elementa imajo lahko različno zgrajeno jedro.
 - c Atomi nekega elementa imajo vedno na zadnji lupini enako število elektronov.
 - č Atomi vseh elementov imajo enako maso.
 - d Atomi vseh elementov imajo v jedru tudi nevtrone.

Napiši pravilne odgovore: _____

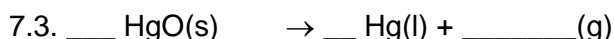
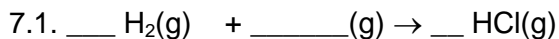
5. Ovrednoti spodnje trditve (obkroži).

5.1	Padavine so trda voda.	PRAVILNO	NEPRAVILNO
5.2	Trda voda nastane že v atmosferi.	PRAVILNO	NEPRAVILNO
5.3	Trda voda vsebuje raztopljen kalcijev karbonat.	PRAVILNO	NEPRAVILNO
5.4	Mehka voda je boljša za pranje perila kot trda.	PRAVILNO	NEPRAVILNO

6. V levem stolpcu so podani pojmi oz. oznake povezane s kemijskimi reakcijami, v desnem stolpcu pa njihovi opisi. Posameznemu opisu v desnem stolpcu pripiši številko ustreznega pojma oziroma oznake iz levega stolpca.

Št.	Pojem / oznaka	Št.	Opis
1	Produkt	—	Oznaka plinastega agregatnega stanja snovi, ki sodeluje pri kemijski reakciji.
2	Eksotermna reakcija	—	Snov, ki nastane pri kemijski reakciji.
3	→	—	Kemijska reakcija pri kateri se energija sprošča.
4	(g)	—	Oznaka, ki pove, da pri kemijski reakciji iz reaktantov nastanejo produkti.

7. Dopolni in uredi enačbe kemijskih reakcij.



8. V kateri skupini in kateri periodi so atomi elementov A, Z in X?

<i>Opis</i>	<i>Skupina</i>	<i>Perioda</i>
Atom elementa A ima na tretji lupini tri zunanje elektrone.		
Atom elementa Z ima na štirih lupinah 34 elektronov.		
Atom elementa X ima šest lupin in v jedru 56 protonov.		

8.1. Zapiši simbole in poimenuj atome elementov A, Z in X.

<i>Atom elementa</i>	<i>Simbol elementa</i>	<i>Ime elementa</i>
A		
Z		
X		

9. Katera trditev o periodnem sistemu je pravilna?

- A Število skupine v kateri je element, nam pove masno število tega elementa.
- B Število periode v kateri je element, nam pove koliko elektronov ima atom na zunanji lupini.
- C Število periode v kateri je element je enako vrstnemu številu elementa.
- Č Atomi elementov, ki se nahajajo v isti skupini periodnega sistema imajo različno število valenčnih elektronov.
- D Kemijske lastnosti elementov iste skupine so podobne.

10. Atomi štirih elementov A, D, Z in X imajo razporeditev elektronov:

Atom A: 2, 8, 1
 Atom D: 2, 8, 4
 Atom Z: 2, 8, 8
 Atom X: 2, 8, 8, 2

Odgovori na naslednja vprašanja.

- 10.1 Kateri elementi se nahajajo v isti skupini periodnega sistema? _____
- 10.2 Kateri elementi se nahajajo v isti periodi periodnega sistema? _____
- 10.3 Kateri atomi elementov imajo elektrone po treh lupinah? _____
- 10.4 Atom katerega elementa ima dva valenčna elektrona? _____