

REŠITVE

1 c, č, d

- 2.1 Čiste snovi predstavljajo sheme: b, č
 2.2 Zmesi predstavljajo sheme: a, c, d, e
 2.3 Element predstavljajo sheme: b
 2.4 Spojino predstavljajo sheme: č

3 Č

4 a, č ali a, č, d

- 5.1 NEPRAVILNO
 5.2 NEPRAVILNO
 5.3 NEPRAVILNO
 5.4 PRAVILNO

6

Št.	Pojem / oznaka
1	Produkt
2	Eksotermna reakcija
3	→
4	(g)

Št.	Opis
4	Oznaka plinastega agregatnega stanja snovi, ki sodeluje pri kemijski reakciji.
1	Snov, ki nastane pri kemijski reakciji.
2	Kemijska reakcija pri kateri se energija sprošča.
3	Oznaka, ki pove, da pri kemijski reakciji iz reaktantov nastanejo produkti.

- 7.1 $\text{H}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{HCl}(\text{g})$
 7.2 $2 \text{Na}(\text{s}) + \text{Br}_2(\text{l}) \rightarrow 2 \text{NaBr}(\text{s})$
 7.3 $2 \text{HgO}(\text{s}) \rightarrow 2 \text{Hg}(\text{l}) + \text{O}_2(\text{g})$

8.

Opis	Skupina	Perioda
Atom elementa A ima tri zunanje elektrone na tretji lupini.	III / 3	3
Atom elementa Z ima 34 elektronov na štirih lupinah.	VI / 6	4
Atom elementa X ima šest lupin in 56 protonov v jedru.	II / 2	6

8.1

Atom elementa	Simbol elementa	Ime elementa
A	Al	Aluminij
Z	Se	Selen
X	Ba	Barij

9. D

- 10.1 Noben (ali nahajajo se v različnih skupinah)
 10.2 A, D, Z
 10.3 A, D, Z
 10.4 X
)