

REŠITVE**1.**

1.1	Fe ₂ S ₃	1 T
1.2	kalcijev fosfid/trikalcijev difosfid	1 T
1.3	AlN	1 T
1.4	natrijev hidrid	1 T
1.5	barijev fluorid/barijev difluorid	1 T

Opomba za ocenjevalca: Pri nalogi 1.4 in 1.5 upoštevamo tudi predpono mono-

Skupaj: 5,0 T

2.

1:	C, F	1 T
2:	E, G	1 T
3:	A, Č	1 T
4:	B, D	1 T

Opomba za ocenjevalca: ni delnih točk.

Skupaj: 4,0 T

3.

3.1	Č	1 T
3.2	9	1 T
3.3	22	1 T
3.4	2,0	1 T

Opomba za ocenjevalca: Upoštevamo le rezultat, zaokrožen na dve veljavni mesti.

Skupaj: 4,0 T

4.

4.1	NEPRAVILNO	1 T
4.2	PRAVILNO	1 T
4.3	PRAVILNO	1 T
4.4	NEPRAVILNO	1 T
4.5	PRAVILNO	1 T

Skupaj: 5,0 T

5.

5.1	natrijev klorid	1 T
5.2	$2\text{Na(s)} + \text{Cl}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{NaCl(s)}$	1,5 T

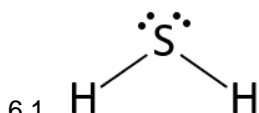
Opomba za ocenjevalca: Brez ali z napačnimi agregatnimi stanji snovi, za pravilno enačbo reakcije dodelimo 1 T. 0,5 T za pravilna agregatna stanja snovi dodelimo le v primeru, da je enačba reakcije pravilno zapisana in urejena

5.3	č, d	2 x 1 T
-----	------	---------

Opomba za ocenjevalca: za vsak napačen odgovor odštetejemo 1 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti.

Skupaj: 4,5 T

6.



6.1 H S H 1 T

Opomba za ocenjevalca: Za dodelitev 1 T mora biti narisana kotna oblika molekule z obema neveznima elektronskima paroma na ustreznem mestu atoma žvepla. Ni delnih točk.

6.2 Dva/2 1 T

6.3 Kovalentna vez/polarna kovalentna vez 1 T

6.4 Vodikov sulfid/divodikov sulfid 1 T

Opomba za ocenjevalca: Zahteva se zapis imena in ne formule.

6.5 B 1 T

Skupaj: 5,0 T

7.

7.1 $\text{Cs}_2\text{CO}_3(\text{s}) + 2\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow 2\text{CsCl}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{CO}_2(\text{g})$ 1,5 T7.2 $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7(\text{s}) \rightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3(\text{s}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g}) + \text{N}_2(\text{g})$ 1,5 T7.3 $2\text{C}_5\text{H}_{11}\text{OH}(\text{l}) + 15\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 10\text{CO}_2(\text{g}) + 12\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 1,5 T

Opomba za ocenjevalca: Priznamo tudi zapis enačbe s tekočo vodo.

7.4 $4\text{Al}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3(\text{s})$ 1,5 T

Opomba za ocenjevalca: Brez ali z napačnimi agregatnimi stanji snovi, za pravilno enačbo reakcije dodelimo 1 T. 0,5 T za pravilna agregatna stanja snovi dodelimo le v primeru, da je enačba reakcije pravilno zapisana in urejena

Skupaj: 6,0 T

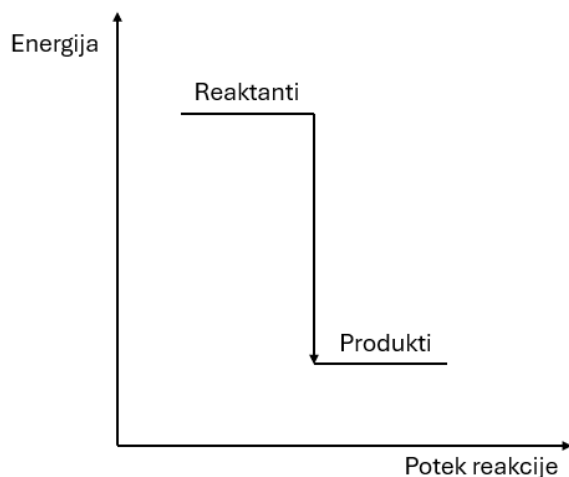
8.

8.1 Č 1 T

8.2 $\Delta T = 55\text{ }^\circ\text{C}$ 1 T

8.3 A 1 T

8.4 2 T



Opomba za ocenjevalca:

1 T dodelimo za pravilno oznako obeh osi. Dopusčamo tudi oznake kot so: energija snovi/entalpija/E/H, in potek spremembe/čas/t ...

1 T dodelimo, če je iz grafa jasno razvidno, da je energija produktov nižja od energije reaktantov. Dopusčamo tudi, da na črto napišejo dejanske reaktante in produkte. Povezava med energijo reaktantov in produktov (puščica) ni nujno potrebna.

Skupaj: 5,0 T

9.		
9.1	Si	1 T
9.2	N	1 T
9.3	P	1 T
9.4	C	1 T

Opomba za ocenjevalca: Imena elementov ne upoštevamo.

Skupaj: 4,0 T

10.		
10.1	$2\text{NH}_4\text{NO}_3(\text{s}) \rightarrow 2\text{N}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g})$	1,5 T

Opomba za ocenjevalca: Brez ali z napačnimi agregatnimi stanji snovi, za pravilno enačbo reakcije dodelimo 1 T. 0,5 T za pravilna agregatna stanja snovi dodelimo le v primeru, da je enačba reakcije pravilno zapisana in urejena

10.2	80,1	1 T
------	------	-----

Opomba za ocenjevalca: Rezultat z enoto ne upoštevamo.

10.3	35,0 %	1 T
------	--------	-----

Opomba za ocenjevalca: Rezultat brez enote ali z napačno enoto točkujemo z 0 T.

Skupaj: 3,5 T

Vse skupaj: 46,0 T