

REŠITVE

Pri računskih nalogah mora biti jasno in korektno predstavljena pot do rezultata z vsemi vmesnimi računi in sklepi. Računske naloge, v katerih tekmovalec ali tekmovalka ne prikaže postopka reševanja, se točkujejo z 0 točkami. Vse enačbe kemijskih reakcij morajo biti ustrezno urejene. Pri nalogah ni delnih točk, razen, če je to nedvoumno opredeljeno pri nalogi.

1. naloga

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

Opomba za ocenjevalca: 1 T se dodeli za pravilno zapisani trditvi pri posamezni snovi, delnih točk ni.

4 T**2. naloga**

2. Č	1 T
2.1 B	1 T

2 T**3. naloga**

3.1 $p^+(A) = 11$, $p^+(B) = 16$	1 T
-----------------------------------	-----

Opomba za ocenjevalca: 1 T se dodeli za oba pravilna rezultata, delnih točk ni.

3.2 VI. skupini/16. skupini	1 T
-----------------------------	-----

Opomba za ocenjevalca: Odgovor »6. skupini« ne upoštevamo.

3.3 3./tretji periodi	1 T
-----------------------	-----

3.4 $e^-(A) = 1$, $e^-(B) = 6$	1 T
---------------------------------	-----

Opomba za ocenjevalca: 1 T se dodeli za oba pravilna rezultata, delnih točk ni.

3.5 $n^0(A) = 12$, $n^0(B) = 16$	1 T
-----------------------------------	-----

Opomba za ocenjevalca: 1 T se dodeli za oba pravilna rezultata, delnih točk ni.

5 T**4. naloga**

4.1 $\text{Ca(s)} + \text{F}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CaF}_2(\text{s})$	1,5 T
--	-------

Opomba za ocenjevalca: za pravilno zapisano enačbo 1 T, vsa pravilna agregatna stanja 0,5 T

4.2 Ionska vez/Ionska.	1 T
------------------------	-----

4.3 a, d	2 x 1 T
----------	---------

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

4.4 b, c	2 x 1 T
----------	---------

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

		6,5 T
5. naloga		
5.1	plina/mehurčkov/pene/ogljikovega dioksida/CO ₂	1 T
5.2	enaka	1 T
5.3	manjša/nížja	1 T
5.4	endotermna	1 T
		4 T
6. naloga		
6.1	K > Ca > Fe	1 T
<i>Opomba za ocenjevalca: zapis elementov s črkami B > A > C ne upoštevamo. Zapisa elementov z imeni ne upoštevamo.</i>		
6.2	Ca(s) + 2 H ₂ O(l) → Ca(OH) ₂ (aq) + H ₂ (g)	1,5 T
<i>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.</i>		
6.3	Apnica/Raztopina kalcijevega hidroksida/Vodna raztopina kalcijevega hidroksida.	1 T
6.4	w(O) = 0,432	1 T
<i>Opomba za ocenjevalca: upoštevamo tudi 43,2 %. Za zapisan rezultat z manj ali več veljavnimi mesti dodelimo 0 T. Dovoljeno odstopanje: ± 0,001 oziroma ± 0,1 %.</i>		
		4,5 T
7. naloga		
7.1	Čaša.	1 T
7.2	Fizikalni proces.	1 T
7.3	w(NaCl) = 0,9 %	1 T
<i>NAVODILO ZA OCENJEVALCA: Ni delnih točk. Če je rezultat napačno zaokrožen ali zapisan, dodelimo 0 točk. Če je rezultat zapisan brez enote ali je zapisan z napačno enoto, dodelimo 0 točk.</i>		
7.4	m(H ₂ O) = 198,2 g	1 T
<i>NAVODILO ZA OCENJEVALCA: Ni delnih točk. Če je rezultat napačno zaokrožen ali zapisan, dodelimo 0 točk. Če je rezultat zapisan brez enote ali je zapisan z napačno enoto, dodelimo 0 točk.</i>		
7.5	C	1 T
7.6	m(fiziološka raztopina) = 400 g	1 T
<i>NAVODILO ZA OCENJEVALCA: Ni delnih točk. Če je rezultat napačno zaokrožen ali zapisan, dodelimo 0 točk. Če je rezultat zapisan brez enote ali je zapisan z napačno enoto, dodelimo 0 točk.</i>		
		6 T
8. naloga		
8.1	Alkani. / nasičeni aciklični ogljikovodiki	1 T
8.2	Pentan.	1 T
8.3	2-metilbutan oz. le podčrtan del	1 T
8.4	2,2-dimetilpropan	1 T

	4 T
<hr/>	
9. naloga	
B	1 T
	1 T
<hr/>	
10. naloga	
a, b, d	3 x 1 T
<i>Opomba za ocenjevalca: za vsak napačen odgovor odštejemo 1 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti.</i>	3 T

Skupno število možnih točk: 40 T