



Република Србија
Министарство просвете

ОПШТИНСКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ 15. март 2026. године



Српско хемијско
друштво

Редни број задатка	РЕШЕЊА ТЕСТА ЗА 7. РАЗРЕД	Бодови												
1.	а) ФП; б) ХП; в) ХП; г) ФП	4 x 1 = 4												
2.	С лева на десно: 4, 5, 6, 2, 7, 3	6 x 0,5 = 3												
3.	Одозго на доле <, >, =, >	4 x 1 = 4												
4.	а) Н; б) Т; в) Т; г) Н	4 x 1 = 4												
5.	а) 2; б) 3	2 x 2 = 4												
6.	ЧИСТА СУПСТАНЦА ЕЛЕМЕНТ ПЛЕМЕНИТИ ГАС НЕМЕТАЛ ВОДА УГЉЕНИК(IV)-ОКСИД НАТРИЈУМ СРЕБРО НЕОН АЗОТ Сваки тачно позициониран појам носи 1 бод. Уколико је у пољу поред тачног појма написан и нетачан, одговор у том пољу се не бодује.	10 x 1 = 10												
7.	Не, хелијум Уколико је написан само симбол или назив добија се 2 бода.	2 x 2 = 4												
8.	<table><tr><td>$_{10}\text{Ne}$</td><td>$_{18}\text{Ar}$</td><td>$_2\text{He}$</td><td>$_{10}\text{Ne}$</td></tr></table>	$_{10}\text{Ne}$	$_{18}\text{Ar}$	$_2\text{He}$	$_{10}\text{Ne}$	4 x 1 = 4								
$_{10}\text{Ne}$	$_{18}\text{Ar}$	$_2\text{He}$	$_{10}\text{Ne}$											
9.	б)	1 x 4 = 4												
10.	стакла	1 x 4 = 4												
11.	I б); II в); III б)	3 x 2 = 6												
12.	б); в) Ако је уз тачан заокружен и нетачан одговор, задатак се не бодује. Ако је заокружен само један тачан одговор добија се 2 бода.	2 x 2 = 4												
13.	а) Na; б) NaCl; в) H ₂ O; г) H ₂ S	4 x 1 = 4												
14.	I а) K-2 L-5; б) K-2 L-6 Прихвата се и начин записивања а) 2, 5; б) 2, 6 II б) III A ₂ B ₅ Прихвата се као одговор и формула N ₂ O ₅	2 x 2 = 4 1 x 1 = 1 1 x 3 = 3												
15.	б); г) Ако је заокружен само један тачан одговор бодује се са 2 бода. Ако је уз тачан заокружен и нетачан одговор, задатак се не бодује.	2 x 2 = 4												
16.	в)	1 x 4 = 4												
17.	а) хемијско ; б) физичке ; в) хемијско ; г) хемијска ; д) хемијско	5 x 1 = 5												
18.	<table><tr><td></td><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td>Br</td><td>Br</td></tr><tr><td></td><td>35</td><td>35</td></tr><tr><td></td><td>79</td><td>81</td></tr></table>					Br	Br		35	35		79	81	6 x 1 = 6
	Br	Br												
	35	35												
	79	81												
19.	а) 20; б) 300; в) 50	3 x 1 = 3												
20.	I а) K-2 L-7; б) K-2 L-8 M-1; в) БА Признаје се и написана формула AB или NaF. II а) племенити гас; б) неметал; в) метал; г) јонском; д) чврстом	3 x 2 = 6 5 x 1 = 5												
	УКУПНО БОДОВА	100												