



Република Србија
Министарство просвете

ОКРУЖНО/МЕЂУОКРУЖНО/ГРАДСКО
ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ
26. април 2026. године



Српско хемијско
друштво

Редни број задатка	РЕШЕЊА ТЕСТА ЗА 8. РАЗРЕД	Бодови
1.	б)	1 x 3 = 3
2.	<p>Сваки тачно позициониран појам или формула носи 1 бод.</p>	9 x 1 = 9
3.	ХП; ФП; ФП; ХП; ФП	5 x 1 = 5
4.	$2,4 \cdot 10^{24}$ Признаје се сваки тачно бројчано изражен резултат (нпр. $24 \cdot 10^{23}$)	1 x 5 = 5
5.	в)	1 x 3 = 3
6.	935	1 x 5 = 5
7.	неорганско; органско; може; не може	4 x 1 = 4
8.	SO ₃	1 x 5 = 5
9.	3	1 x 5 = 5
10.	1,4; 2,4; 2,3. Бодују се само одговори без написаних нетачних бројева.	3 x 2 = 6
11.	² He, ¹³ Al, ¹⁵ P, ¹⁷ Cl, ¹⁸ Ar Бодује се само потпуно тачан низ. Уз симболе не морају бити написани атомски бројеви.	1 x 5 = 5
12.	FeCl ₃ ; NaCl; Na ₂ SO ₄ , CaCl ₂	4 x 1 = 4
13.	А) H ₃ C-CH ₂ Cl; Б) H ₂ C=CH ₂ ; В) H ₂ , катализатор (супстанца која убрзава хемијску реакцију) Признати и називе (симболе) за никл, паладијум и платину уместо речи катализатор. Бодују се и тачно написане структурне формуле.	1 + 1 + 2 x 1 = 4
14.	$\text{HNO}_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{H}^+ + \text{NO}_3^- \quad \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$ <p>Једначине се бодују ако су коефицијенти тачни. Признају се и једначине дисоцијације сумпорне киселине у два корака и без формуле воде на стрелици.</p>	2 x 2 = 4
15.	г)	1 x 3 = 3
16.	1,72	1 x 6 = 6
17.	C ₃ H ₆ Бодује се и ако је написана тачна структурна формула пропена.	1 x 5 = 5
18.	А) N ₂ + 3 H ₂ → 2 NH ₃ ; 2 NH ₄ Cl + Ca(OH) ₂ → 2 NH ₃ + CaCl ₂ + 2 H ₂ O Једначине се бодују ако су и коефицијенти тачни. Б) гасовитом, базна, мања, има.	2 + 2 + 4 x 1 = 8
19.	А) 50; Б) K ⁺ ; Al ³⁺ ; SO ₄ ²⁻	2 + 3 x 1 = 5
20.	H; T; H	3 x 2 = 6
	УКУПНО БОДОВА	100