



Republika e Serbisë  
Ministria e Arsimit

GARA RAJONALE/ NDËRRAJONALE/ E  
QYTETIT NGA KIMIA  
26 prill 2026



Shoqata e kimistëve të  
Serbisë

Numri rendor i detyrës	ZGJIDHJET E TESTIT PËR KLASËN E 8	Pikët
1.	b)	1 x 3 = 3
2.	<p>Çdo nocion apo formulë i/e pozicionuar saktë bartë një pikë.</p>	9 x 1 = 9
3.	NK; NF; NF; NK; NF	5 x 1 = 5
4.	2,4 · 10 <sup>24</sup> Pranohet çdo rezultat numerik i saktë (psh. 24 · 10 <sup>23</sup> )	1 x 5 = 5
5.	c)	1 x 3 = 3
6.	935	1 x 5 = 5
7.	inorganik; organik; mundet; nuk mundet	4 x 1 = 4
8.	SO <sub>3</sub>	1 x 5 = 5
9.	3	1 x 5 = 5
10.	1,4; 2,4; 2,3. Vlerësohen me pikë vetëm përgjigjet që nuk përmbajnë numra të pasaktë të shënuar.	3 x 2 = 6
11.	<sup>2</sup> He, <sup>13</sup> Al, <sup>15</sup> P, <sup>17</sup> Cl, <sup>18</sup> Ar Vlerësohet me pikë vetëm vargu plotësisht i saktë. Pranë simboleve nuk është e thënë të shkruhen numrat atomikë.	1 x 5 = 5
12.	FeCl <sub>3</sub> ; NaCl; Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ; CaCl <sub>2</sub>	4 x 1 = 4
13.	A) H <sub>3</sub> C-CH <sub>2</sub> Cl; B) H <sub>2</sub> C=CH <sub>2</sub> ; C) H <sub>2</sub> , katalizatorë (substancia e cila përshpejton reaksionin kimik) Të pranohen edhe emërtimet (simbolet) për niklin, paladin dhe platinën në vend të fjalës katalizatorë. Vlerësohen me pikë edhe formulat strukturale të shkruara saktë.	1 + 1 + 2 x 1 = 4
14.	$\text{HNO}_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{H}^+ + \text{NO}_3^- \qquad \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$ <p>Ekuacionet vlerësohen me pikë vetëm nëse koeficientët janë të saktë. Pranohen edhe ekuacionet e disocijimit të acidit sulfurik me dy hapa, si dhe pa formulën e ujit mbi shigjetë.</p>	2 x 2 = 4
15.	d)	1 x 3 = 3
16.	1,72	1 x 6 = 6
17.	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> Vlerësohet me pikë edhe nëse formula strukturale e propenit e shkruar saktë.	1 x 5 = 5
18.	A) N <sub>2</sub> + 3 H <sub>2</sub> → 2 NH <sub>3</sub> ; 2 NH <sub>4</sub> Cl + Ca(OH) <sub>2</sub> → 2 NH <sub>3</sub> + CaCl <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> O    cc Ekuacionet vlerësohen me pikë vetëm nëse koeficientët janë të saktë. B) të gaztë, bazike, më të vogël, ka.	2 + 2 + 4 x 1 = 8
19.	A) 50; B) K <sup>+</sup> ; Al <sup>3+</sup> ; SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	2 + 3 x 1 = 5
20.	P; S; P	3 x 2 = 6
	<b>GJITHËSEJ PİKËT</b>	<b>100</b>