



Szerb Köztársaság
Oktatási Minisztérium

KÖRZETI/KÖRZETKÖZI/VÁROSI
VERSENY KÉMIABÓL
2026. április 26.



Szerb Kémikusok
Egyesülete

A feladat sorszáma	A 8. OSZTÁLY SZÁMÁRA KÉSZÜLT FELADATLAP MEGOLDÁSA	Pontszám
1.	b)	1 x 3 = 3
2.	<p>Mindegyik, a megfelelő helyen lévő fogalom vagy képlet 1 pontot ér.</p>	9 x 1 = 9
3.	KV; FV; FV; KV; FV	5 x 1 = 5
4.	2,4 · 10 ²⁴ Minden megoldás elfogadható, amelyiknél számbelileg helyes a kifejezés. (pl. 24 · 10 ²³).	1 x 5 = 5
5.	c)	1 x 3 = 3
6.	935	1 x 5 = 5
7.	szervetlen; szerves; lehet; nem lehet	4 x 1 = 4
8.	SO ₃	1 x 5 = 5
9.	3	1 x 5 = 5
10.	1,4; 2,4; 2,3. Csak azt kell pontozni, ahol nincs beírva helytelen válasz is!	3 x 2 = 6
11.	² He, ¹³ Al, ¹⁵ P, ¹⁷ Cl, ¹⁸ Ar Csak a hibátlan sor pontozandó! A vegyjelek mellé nem muszáj beírni az atomszámokat.	1 x 5 = 5
12.	FeCl ₃ ; NaCl; Na ₂ SO ₄ ; CaCl ₂	4 x 1 = 4
13.	A) H ₃ C-CH ₂ Cl; B) H ₂ C=CH ₂ ; B) H ₂ , katalizátor (a kémiai reakciót gyorsító anyag) El kell fogadni a nikkelt, a palládium és a platina nevét (vegyjelét) a katalizátor szó helyett! A helyesen felírt szerkezeti képleteket is pontozni kell!	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>Az egyenletek akkor pontozandók, ha helyesek az együtthatók! A kénsavnál a két lépésben felírt disszociáció egyenletét is el kell fogadni, valamint azt is, ha nincs a nyílon a víz képlete!</p>	2 x 2 = 4
15.	d)	1 x 3 = 3
16.	1,72	1 x 6 = 6
17.	C ₃ H ₆ A propén helyesen felírt szerkezeti képlete is pontozandó!	1 x 5 = 5
18.	A) N ₂ + 3 H ₂ → 2 NH ₃ ; 2 NH ₄ Cl + Ca(OH) ₂ → 2 NH ₃ + CaCl ₂ + 2 H ₂ O Az egyenletek akkor pontozandók, ha helyesek az együtthatók is! B) gáz, bázisos, kisebb, intenzív	2 + 2 + 4 x 1 = 8
19.	A) 50; B) K ⁺ ; Al ³⁺ ; SO ₄ ²⁻	2 + 3 x 1 = 5
20.	H; I; H	3 x 2 = 6
	PONTSZÁM	100