



Szerb Köztársaság
Oktatási Minisztérium

KÖZTÁRSASÁGI VERSENY
KÉMIÁBÓL

Belgrádi Egyetem – Kémiai Kar
2026. május 24.



Szerb Kémikusok
Egyesülete

A feladat sorszáma	A 8. OSZTÁLYOS GYAKORLAT MEGOLDÁSA	Pontszám
I.	kék színű oldat (színváltozás), a keverék egy része nem oldódik (csapadék)	2 x 1 = 2
II.	lilára változik a szín (színváltozás); gázbuborékok képződése; keményítő és kalcium-karbonát	1 + 1 + 2 x 2 = 6
III.	csapadék képződése réz(II)-szulfát	1 + 2 = 3
IV.	csapadék képződése nátrium-szulfát	1 + 2 = 3
V.	$\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{CuSO}_4 + 2 \text{NaOH} \rightarrow \text{Cu(OH)}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$ $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow 2 \text{NaCl} + \text{BaSO}_4$ Az egyenletek csak akkor pontozandók, ha az együtthatók helyesek!	3 x 4 = 12
	A munkafolyamat: - az anyagok átöntése - szűrés - a kesztyű használata - letakarított munkafelület	4 x 1 = 4
	PONTSZÁM	30