



Republika Srbsko  
Ministerstvo osvety

**REPUBLIKOVÁ SÚŤAŽ Z CHÉMIE**  
Chemická fakulta Univerzity v Belehrade  
24. máj 2026



Srbská chemická  
spoločnosť

Poradové číslo úlohy	<b>RIEŠENIE PRAKTICKÉHO CVIČENIA PRE 8. ROČNÍK</b>	<b>Body</b>
<b>I</b>	roztok modrej farby (zmena farby), časť zmesi nerozpustená (zrazenina)	<b>2 x 1 = 2</b>
<b>II</b>	zmena farby na fialovú (zmena farby); uvoľňovanie bublinek plynu; škrob a uhličitan vápenatý	<b>1 + 1 + 2 x 2 = 6</b>
<b>III</b>	vznik zrazeniny síran meďnatý	<b>1 + 2 = 3</b>
<b>IV</b>	vznik zrazeniny síran sodný	<b>1 + 2 = 3</b>
<b>V</b>	$\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{CuSO}_4 + 2 \text{NaOH} \rightarrow \text{Cu(OH)}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$ $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow 2 \text{NaCl} + \text{BaSO}_4$ Rovnice sa bodujú len ak sú koeficienty správne.	<b>3 x 4 = 12</b>
	Pracovná technika: - nasýpanie látok - cedenie - používanie rukavíc - upratané pracovné miesto	<b>4 x 1 = 4</b>
	<b>SPOLU BODOV</b>	<b>30</b>