



Republika Srbsko  
Ministerstvo osvetvy

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



Srbská chemická  
spoločnosť

Poradové číslo úlohy	RIEŠENIE PRAKTICKÉHO CVIČENIA PRE 7. ROČNÍK				Body
<b>I</b>	<b>Flaška</b>	Rozpustnosť vo vode	Kyslo/zásadité vlastnosti roztoku		<b>8 x 1 = 8</b>
	<b>1</b>	+	kyslé/neutrálne/zásadité		
	<b>2</b>	+	kyslé/neutrálne/zásadité		
	<b>3</b>	+	kyslé/neutrálne/zásadité		
	<b>4</b>	+	kyslé/neutrálne/zásadité		
<b>II</b>	Vodné roztoky látok	Zriedená kyselina octová	Vodný roztok BaCl <sub>2</sub>	Vodný roztok AgNO <sub>3</sub>	<b>9 x 1 = 9</b>
	<b>1</b>	bez reakcie	bez reakcie	zrazenina	
	<b>2</b>	plyn	zrazenina	zrazenina	
	<b>3</b>	bez reakcie (alebo zmeny farby)	zrazenina		
	<b>4</b>	plyn			
<b>III</b>	1: chlorid sodný; 2: hydrogenuhličitan sodný a chlorid sodný; 3: síran meďnatý; 4: hydrogenuhličitan sodný				<b>2 + 3 + 2 + 2 = 9</b>
	Pracovná technika: - sýpanie látok do skúmavky a premiešanie - používanie lakmusového papiera - používanie rukavíc - upratané pracovné miesto				<b>4 x 1 = 4</b>
<b>SPOLU BODOV</b>					<b>30</b>