



Republika Srbija  
Ministarstvo prosvjete

## REPUBLIČKO TAKMIČENJE IZ HEMIJE

Univerzitet u Beogradu – Hemijski fakultet  
24. maj 2026. godine



Srpsko hemijsko  
društvo

Redni broj zadatka	RJEŠENJA PRAKTIČNE VJEŽBE ZA 7. RAZRED				Bodovi
<b>I</b>	<b>Bočica</b>	Rastvorljivost u vodi	Kiselo/bazna svojstva rastvora		<b>8 x 1 = 8</b>
	<b>1</b>	+	kiselo/neutralno/bazno		
	<b>2</b>	+	kiselo/neutralno/bazno		
	<b>3</b>	+	kiselo/neutralno/bazno		
	<b>4</b>	+	kiselo/neutralno/bazno		
<b>II</b>	Vodeni rastvori supstanci	Razblažena sirćetna kiselina	Vodeni rastvor BaCl <sub>2</sub>	Vodeni rastvor AgNO <sub>3</sub>	<b>9 x 1 = 9</b>
	<b>1</b>	nema reakcije	nema reakcije	talog	
	<b>2</b>	gas	talog	talog	
	<b>3</b>	nema reakcije (ili promjena boje)	talog		
	<b>4</b>	gas			
<b>III</b>	1: natrij-hlorid; 2: natrij-hidrogenkarbonat i natrij-hlorid; 3: bakar(II)-sulfat; 4: natrij-hidrogenkarbonat				<b>2 + 3 + 2 + 2 = 9</b>
	Tehnika rada: - sipanje supstanci u epruvetu i mućkanje - korištenje lakmus hartije - korištenje rukavica - sređeno radno mjesto				<b>4 x 1 = 4</b>
<b>UKUPNO BODOVA</b>					<b>30</b>