



Република Србија  
Министарство просвете

## РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ

Универзитет у Београду – Хемијски факултет  
24. мај 2026. године



Српско хемијско  
друштво

Редни број задатка	РЕШЕЊА ПРАКТИЧНЕ ВЕЖБЕ ЗА 7. РАЗРЕД				Бодови
<b>I</b>	<b>Бочица</b>	Растворљивост у води	Кисело/базна својства раствора		<b>8 x 1 = 8</b>
	<b>1</b>	+	кисело/неутрално/базно		
	<b>2</b>	+	кисело/неутрално/базно		
	<b>3</b>	+	кисело/неутрално/базно		
	<b>4</b>	+	кисело/неутрално/базно		
<b>II</b>	Водени раствори супстанци	Разблажена сирћетна киселина	Водени раствор $\text{BaCl}_2$	Водени раствор $\text{AgNO}_3$	<b>9 x 1 = 9</b>
	<b>1</b>	нема реакције	нема реакције	талог	
	<b>2</b>	гас	талог	талог	
	<b>3</b>	нема реакције (или промена боје)	талог		
	<b>4</b>	гас			
<b>III</b>	1: натријум-хлорид; 2: натријум-хидрогенкарбонат и натријум-хлорид; 3: бакра(II)-сулфат; 4: натријум-хидрогенкарбонат				<b>2 + 3 + 2 + 2 = 9</b>
	Техника рада: - сипање супстанци у епрувету и мућкање - коришћење лакмус хартије - коришћење рукавица - сређено радно место				<b>4 x 1 = 4</b>
<b>УКУПНО БОДОВА</b>					<b>30</b>