



Република Србија  
Министарство просвете

## РЕПУБЛИЧНЕ ЗМАГАНЕ ЗОЗ ХЕМИЈЕ

Универзитет у Београду – Хемијни факултет  
24. мај 2026. року



Србске хемијне  
друштво

Шорне число задатка	РИШЕНЈА ПРАКТИЧНЕЈ ВЕЖБИ ЗА 7. КЛАСУ				Боди
<b>I</b>	<b>Фляшка</b>	Розпушуюооц у води у води	Квашно/базни свойства розпушеніни		<b>8 x 1 = 8</b>
	<b>1</b>	+	квашне/неутралне/базне		
	<b>2</b>	+	квашне/неутралне/базне		
	<b>3</b>	+	квашне/неутралне/базне		
	<b>4</b>	+	квашне/неутралне/базне		
<b>II</b>	Водово розпушені ни субстанцій ох	Розблажена есенцова квашніна	Водова розпушеніна BaCl <sub>2</sub>	Водова розпушеніна AgNO <sub>3</sub>	<b>9 x 1 = 9</b>
	<b>1</b>	нет реакції	нет реакції	талог (жгрид)	
	<b>2</b>	газ	талог (жгрид)	талог (жгрид)	
	<b>3</b>	нет реакції (або пременка фарби)	талог (жгрид)		
	<b>4</b>	газ			
<b>III</b>	1: натрий-хлорид; 2: натрий-гидрогенкарбонат и натрий-хлорид; 3: бакра(II)-сулфат; 4: натрий-гидрогенкарбонат				<b>2 + 3 + 2 + 2 = 9</b>
	Техніка роботи: - сипане субстанції до епрувети и мишане - хасноване лакмус папера - хасноване рукавицох - зредзене роботне место				<b>4 x 1 = 4</b>
<b>ВКУПНО БОДИ</b>					<b>30</b>