



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 8. РАЗРЕД | Бодови |
|--------------------|--|--------------------------|
| I | раствор плаве боје (промена боје), део смеше нерастворан (талог) | $2 \times 1 = 2$ |
| II | промена боје у љубичасту (промена боје); издвајање мехурића гаса; скроб и калцијум-карбонат | $1 + 1 + 2 \times 2 = 6$ |
| III | издвајање талога бакар(II)-сулфат | $1 + 2 = 3$ |
| IV | издвајање талога натријум-сулфат | $1 + 2 = 3$ |
| V | $\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{CuSO}_4 + 2 \text{NaOH} \rightarrow \text{Cu(OH)}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$ $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow 2 \text{NaCl} + \text{BaSO}_4$ Једначине се бодују само ако су коефицијенти тачни. | $3 \times 4 = 12$ |
| | Техника рада: - сипање супстанци - цеђење - коришћење рукавица - сређено радно место | $4 \times 1 = 4$ |
| | УКУПНО БОДОВА | 30 |