



Republica Serbia  
Ministerul Educației

COMPETIȚIA REPUBLICANĂ LA CHIMIE  
Universitatea din Belgrad – Facultatea de  
Chimie  
24 mai 2026



Societatea Sârbă de  
Chimie

Nr. de ordine al exercițiului	SOLUȚIILE LUCRĂRII PRACTICE PENTRU clasa a VIII-a	Puncte
I	soluție albastră (schimbare de culoare), parte din amestec nedizolvată (precipitat)	2 x 1 = 2
II	schimbarea culorii în violet (schimbare de culoare); eliberarea bulelor de gaz; amidon și carbonat de calciu	1 + 1 + 2 x 2 = 6
III	Formarea precipitatului sulfat de cupru(II)	1 + 2 = 3
IV	Formarea precipitatului sulfat de sodiu	1 + 2 = 3
V	$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Cu(OH)}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$ $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{BaSO}_4$ Ecuatiile sunt punctate numai dacă coeficienții sunt corecți.	3 x 4 = 12
	Tehnica de lucru: - turnarea substanțelor - strecurarea - utilizarea mănușilor - loc de muncă ordonat	4 x 1 = 4
	<b>TOTAL PUNCTE</b>	<b>30</b>