



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 8. RAZRED	Bodovi
I	rastvor plave boje (promjena boje), dio smješe nerastvoren (talog)	2 x 1 = 2
II	promjena boje u ljubičastu (promjena boje); izdvajanje mehurića gasa; skrob i kalcij-karbonat	1 + 1 + 2 x 2 = 6
III	izdvajanje taloga bakar(II)-sulfat	1 + 2 = 3
IV	izdvajanje taloga natrij-sulfat	1 + 2 = 3
V	$\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{CuSO}_4 + 2 \text{NaOH} \rightarrow \text{Cu(OH)}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$ $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow 2 \text{NaCl} + \text{BaSO}_4$ Jednačine se boduju samo ako su koeficijenti tačni.	3 x 4 = 12
	Tehnike rada: - sipanje supstanci - cijedenje - korištenje rukavica - sređeno radno mjesto	4 x 1 = 4
	UKUPNO BODOVA	30