



Univerzitet u Beogradu - Hemijski fakultet  
Prijemni ispit iz hemije, 5. septembar 2025. godine  
Rešenja zadataka i ključ za bodovanje testa

Zadatak	Tačan odgovor	Broj poena
1.	Broj protona: 8; Broj elektrona: 10	2 + 2 = 4
2.	CaCO <sub>3</sub> , +4	2 + 2 = 4
3.	a)	1 x 4 = 4
4.	2 KOH + H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> → K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> + 2 H <sub>2</sub> O	1 x 4 = 4
5.	d)	1 x 4 = 4
6.	[H <sup>+</sup> ] = 10 <sup>-2</sup> mol/dm <sup>3</sup> , pOH = 12	2 + 2 = 4
7.	2,84 g	1 x 4 = 4
8.	b)	1 x 4 = 4
9.	I <sub>2</sub> + 10 HNO <sub>3</sub> → 2 HIO <sub>3</sub> + 10 NO <sub>2</sub> + 4 H <sub>2</sub> O 4,48 dm <sup>3</sup>	2 + 2 = 4
10.	a) CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub> b) CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub> OH c) 3-pentanon d) 2-metilbutan	4 x 1 = 4
11.	a) CH <sub>2</sub> =CHCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> + HBr → CH <sub>3</sub> CHBrCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> b) CH <sub>3</sub> COCl + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH → CH <sub>3</sub> COOC <sub>6</sub> H <sub>5</sub> + HCl	2 + 2 = 4
12.	d)	1 x 4 = 4
13.	a) DA; b) NE; c) NE; d) NE	4 x 1 = 4
14.	a)	1 x 4 = 4
15.	c)	1 x 4 = 4
<b>Ukupno:</b>		<b>60 poena</b>