



Univerzitet u Beogradu - Hemijski fakultet
Prijemni ispit, 05. septembar 2018. godine
Rešenja zadataka i ključ za bodovanje testa

Zadatak	Tačan odgovor	Broj poena
1.	Broj protona: 8; Broj elektrona: 10	2 + 2 = 4
2.	K ₂ SO ₄ ; +6	2 + 2 = 4
3.	c)	1 x 4 = 4
4.	Ca(OH) ₂ + 2 HNO ₃ → Ca(NO ₃) ₂ + 2 H ₂ O	1 x 4 = 4
5.	a) ulevo; b) ulevo	2 + 2 = 4
6.	pH = 14; pOH = 0	2 + 2 = 4
7.	90 g natrijum-sulfata; 510 g vode	2 + 2 = 4
8.	d)	1 x 4 = 4
9.	2 KMnO ₄ + 5 H ₂ S + 3 H ₂ SO ₄ → 2 MnSO ₄ + K ₂ SO ₄ + 5 S + 8 H ₂ O 320 mg	2 + 2 = 4
10.	a) CH ₂ =C=CHCH ₃ b) CH ₃ COCH ₂ CH ₂ CH ₃ c) 3-metil-pentan d) butanska kiselina	4 x 1 = 4
11.	a) CH ₃ CH ₂ COCl + CH ₃ OH → CH ₃ CH ₂ COOCH ₃ + HCl b) CH ₃ CH(CH ₃)CH=CH ₂ + H ₂ O $\xrightarrow{H^+}$ CH ₃ CH(CH ₃)CH(OH)CH ₃	2 + 2 = 4
12.	CH ₃ CHO + 2 CH ₃ OH $\xrightarrow{H^+}$ CH ₃ CH(OCH ₃) ₂ + H ₂ O	1 x 4 = 4
13.	a) DA; b) DA; c) DA; d) NE	4 x 1 = 4
14.	c)	1 x 4 = 4
15.	c)	1 x 4 = 4
Ukupno:		60 poena