



Univerzitet u Beogradu - Hemijski fakultet
Prijemni ispit, 04. septembar 2019. 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.	e)	1 x 4 = 4
4.	Fe(OH) ₂ + 2 HCl → FeCl ₂ + 2 H ₂ O	1 x 4 = 4
5.	Koncentraciju azot(II)-oksida treba smanjiti 2 puta	1 x 4 = 4
6.	pH = 12; pOH = 2	2 + 2 = 4
7.	25 g natrijum-hidroksida; 475 g vode	2 + 2 = 4
8.	e)	1 x 4 = 4
9.	2 KMnO ₄ + 5 H ₂ O ₂ + 3 H ₂ SO ₄ → 2 MnSO ₄ + K ₂ SO ₄ + 5 O ₂ + 8 H ₂ O 0,008 molova oksidacionog sredstva	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 COOCH ₃ + NaOH → CH ₃ CH ₂ COONa + CH ₃ OH 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 COCl + CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH → CH ₃ COOCH ₂ CH ₂ CH ₃ + HCl	1 x 4 = 4
13.	a) NE; b) NE; c) DA; d) DA	4 x 1 = 4
14.	a)	1 x 4 = 4
15.	e)	1 x 4 = 4
Ukupno:		60 poena