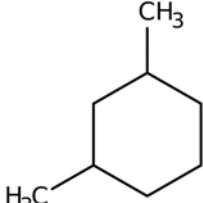




Univerzitet u Beogradu - Hemijski fakultet
Prijemni ispit, 24. jun 2019. godine
Rešenja zadataka i ključ za bodovanje testa

Zadatak	Tačan odgovor	Broj poena
1.	Grupa: II; Perioda: 3	2 + 2 = 4
2.	(NH ₄) ₂ SO ₄ ; +6	2 + 2 = 4
3.	c)	1 x 4 = 4
4.	Fe(OH) ₃ + 3 HCl → FeCl ₃ + 3 H ₂ O	1 x 4 = 4
5.	Brzina reakcije se poveća 3 puta	1 x 4 = 4
6.	560 mg	1 x 4 = 4
7.	0,05 mol/dm ³	1 x 4 = 4
8.	b)	1 x 4 = 4
9.	Cu + 4 HNO ₃ → Cu(NO ₃) ₂ + 2 NO ₂ + 2 H ₂ O 448 cm ³	2 + 2 = 4
10.	a)  b) CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)CH ₂ CHO c) 2-metil-3-hepten d) metil-propanoat	4 x 1 = 4
11.	a) CH ₃ COCl + CH ₃ CH ₂ COONa → CH ₃ COOCOCH ₂ CH ₃ + NaCl 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 CH ₂ CH ₂ OH $\xrightarrow{H^+}$ CH ₃ CH=CH ₂ + H ₂ O	1 x 4 = 4
13.	a) NE; b) NE; c) DA; d) NE	4 x 1 = 4
14.	c)	1 x 4 = 4
15.	e)	1 x 4 = 4
Ukupno:		60 poena