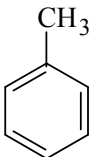




Univerzitet u Beogradu - Hemijski fakultet
Prijemni ispit, 6. septembar 2021. godine
Rešenja zadataka i ključ za bodovanje testa

Zadatak	Tačan odgovor	Broj poena
1.	Grupa: 1, Perioda: 3	2 + 2 = 4
2.	K_2SO_4 , +6	2 + 2 = 4
3.	e)	1 x 4 = 4
4.	$Ca(OH)_2 + 2 HCl \rightarrow CaCl_2 + 2 H_2O$	1 x 4 = 4
5.	povećati 2 puta	1 x 4 = 4
6.	56 mg kalijum-hidroksida	1 x 4 = 4
7.	37,5 g amonijum-nitrata; 212,5 g vode	2 + 2 = 4
8.	a)	1 x 4 = 4
9.	$2 KMnO_4 + 16 HCl \rightarrow 2 MnCl_2 + 2 KCl + 5 Cl_2 + 8 H_2O$ 560 cm ³ gasa	2 + 2 = 4
10.	a) $CH_3CH(OH)CH_3$ b)  c) 5-metil-2-heksen d) 2-metilbutanal	4 x 1 = 4
11.	a) $CH_3CH_2CH_2CH=CH_2 + HBr \rightarrow CH_3CH_2CH_2CHBrCH_3$ b) $CH_3COCl + CH_3CH_2OH \rightarrow CH_3COOCH_2CH_3 + HCl$	2 + 2 = 4
12.	$CH_3CH_2CH_2OH \xrightarrow[\Delta]{H^+} CH_3CH=CH_2 + H_2O$	1 x 4 = 4
13.	a) NE; b) NE; c) DA; d) DA	4 x 1 = 4
14.	e)	1 x 4 = 4
15.	c)	1 x 4 = 4
Ukupno:		60 poena