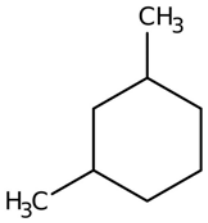
Univerzitet u Beogradu - Hemijski fakultet
Prijemni ispit, 25. Septembar 2020. godine
Rešenja zadataka i ključ za bodovanje testa

Zadatak	Tačan odgovor	Broj poena
1.	Grupa: II; Perioda: 3	2 + 2 = 4
2.	$(NH_4)_2SO_4$; +6	2 + 2 = 4
3.	c)	1 x 4 = 4
4.	$Fe(OH)_3 + 3\ HCl \rightarrow FeCl_3 + 3\ H_2O$	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.	$Cu + 4\ HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + 2\ NO_2 + 2\ H_2O$ 448 cm^3	2 + 2 = 4
10.	a)  b) $CH_3CH_2CH(CH_3)CH_2CHO$ c) 2-metil-3-hepten d) metil-propanoat	4 x 1 = 4
11.	a) $CH_3COCl + CH_3CH_2COONa \rightarrow CH_3COOCOCH_2CH_3 + NaCl$ b) $CH_3CH(CH_3)CH{=}CH_2 + H_2O \xrightarrow{H^+} CH_3CH(CH_3)CH(OH)CH_3$	2 + 2 = 4
12.	$CH_3CH_2CH_2OH \xrightarrow{H^+} CH_3CH{=}CH_2 + H_2O$	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**