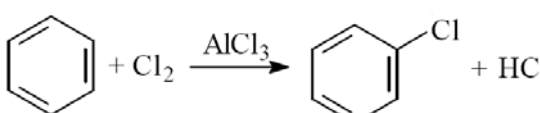




Univerzitet u Beogradu - Hemijski fakultet
Prijemni ispit, 21. septembar 2022. godine
Rešenja zadataka i ključ za bodovanje
testa iz hemije

Zadatak	Tačan odgovor	Broj poena
1.	Broj protona: 17, Broj elektrona: 18	2 + 2 = 4
2.	Na ₂ CO ₃ ; +4	2 + 2 = 4
3.	c)	1 x 4 = 4
4.	3 KOH + H ₃ PO ₄ → K ₃ PO ₄ + 3 H ₂ O	1 x 4 = 4
5.	Smanjiti 4 puta	1 x 4 = 4
6.	Smanji 100 puta	1 x 4 = 4
7.	0,05 mol/dm ³	1 x 4 = 4
8.	b)	1 x 4 = 4
9.	2 KMnO ₄ + 16 HCl → 2 MnCl ₂ + 2 KCl + 5 Cl ₂ + 8 H ₂ O 0,08 mola	2 + 2 = 4
10.	a) CH ₃ CH(CH ₃)CH ₂ OH b) CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOH c) 2-pentin d) 2-metil-pentanal	4 x 1 = 4
11.	a) CH ₃ Cl + CH ₃ CH ₂ ONa → CH ₃ OCH ₂ CH ₃ + NaCl b) HCOOCH ₂ CH ₂ CH ₃ + H ₂ O $\xrightarrow{H^+}$ HCOOH + CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH	2 + 2 = 4
12.		1 x 4 = 4
13.	a) NE; b) NE; c) NE; d) DA	4 x 1 = 4
14.	d)	1 x 4 = 4
15.	c)	1 x 4 = 4
Ukupno:		60 poena