



Univerzitet u Beogradu - Hemijski fakultet
Prijemni ispit iz hemije, 26. jun 2023. godine
Rešenja zadataka i ključ za bodovanje testa

Zadatak	Tačan odgovor	Broj poena
1.	Grupa: 17, Perioda: 3	2 + 2 = 4
2.	Ca(HCO ₃) ₂ , +4	2 + 2 = 4
3.	d)	1 x 4 = 4
4.	3 NaOH + H ₃ PO ₄ → Na ₃ PO ₄ + 3 H ₂ O	1 x 4 = 4
5.	-601,7 kJ/mol	1 x 4 = 4
6.	Smanji 100 puta	1 x 4 = 4
7.	14,53 %	1 x 4 = 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 560 cm ³	2 + 2 = 4
10.	a) HC≡CCH(CH ₃)CH ₃ b) CH ₃ CH(OH)COOH c) 4,4-dimetil-1-penten d) etanamid	4 x 1 = 4
11.	a) CH ₂ =C(CH ₃)CH ₂ CH ₃ + HBr → CH ₃ CBr(CH ₃)CH ₂ CH ₃ b) CH ₃ COOCH ₃ + NaOH → CH ₃ COONa + CH ₃ OH	2 + 2 = 4
12.	a)	1 x 4 = 4
13.	a) DA; b) NE; c) NE; d) DA	4 x 1 = 4
14.	b)	1 x 4 = 4
15.	c)	1 x 4 = 4
Ukupno:		60 poena