



Univerzitet u Beogradu - Hemijski fakultet
Prijemni ispit iz hemije, 18. septembar 2026. godine
Rešenja zadataka i ključ za bodovanje testa

Zadatak	Tačan odgovor	Broj poena
1.	Broj protona: 8, Broj elektrona: 10	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.	Koncentraciju azot(II)-oksida treba smanjiti 2 puta	1 x 4 = 4
6.	pH = 12, pOH = 2	2 + 2 = 4
7.	20 g kalijum-nitrata, 180 g vode	2 + 2 = 4
8.	e)	1 x 4 = 4
9.	$2 KMnO_4 + 5 H_2O_2 + 3 H_2SO_4 \rightarrow 2 MnSO_4 + K_2SO_4 + 5 O_2 + 8 H_2O$ 448 cm ³ gasa	2 + 2 = 4
10.	a) $CH_2=C=CHCH_3$ b) $CH_3COCH_2CH_2CH_3$ c) 3-metil-pentan d) butanska kiselina	4 x 1 = 4
11.	a) $CH_3CH_2COOCH_3 + NaOH \rightarrow CH_3CH_2COONa + CH_3OH$ b) $CH_3CH(CH_3)CH=CH_2 + H_2O \xrightarrow{H^+} CH_3CH(CH_3)CH(OH)CH_3$	2 + 2 = 4
12.	$CH_3COCl + CH_3OH \rightarrow CH_3COOCH_3 + HCl$	1 x 4 = 4
13.	a) DA; b) DA; c) DA; d) NE	4 x 1 = 4
14.	a)	1 x 4 = 4
15.	e)	1 x 4 = 4
Ukupno:		60 poena