Univerzitet u Beogradu - Hemijski fakultet
Prijemni ispit iz hemije, 24. jun 2026. godine
Rešenja zadataka i ključ za bodovanje testa

Zadatak	Tačan odgovor	Broj poena
1.	Broj elektrona: 18, Broj neutrona: 20	2 + 2 = **4**
2.	$Mg_3(PO_4)_2$, +5	2 + 2 = **4**
3.	d)	1 x 4 = **4**
4.	$Ca(OH)_2 + 2\ HNO_3 \rightarrow Ca(NO_3)_2 + 2\ H_2O$	1 x 4 = **4**
5.	c)	1 x 4 = **4**
6.	40 mg	1 x 4 = **4**
7.	9,6 g amonijum-hlorida, 70,4 g vode	2 + 2 = **4**
8.	b)	1 x 4 = **4**
9.	$3\ Cu + 8\ HNO_3 \rightarrow 3\ Cu(NO_3)_2 + 2\ NO + 4\ H_2O$ 112 cm^3	2 + 2 = **4**
10.	a) $CH_3CH{=}CHCH(CH_3)CH_3$ b) $CH_3CH_2CH(CH_3)CHO$ c) 3-metil-2-butanol d) 2-metil-propanska kiselina	4 x 1 = **4**
11.	a) $CH_3CH_2CH_2Cl + NaOH \rightarrow CH_3CH_2CH_2OH + NaCl$ b) $CH_3COOCH_2CH_3 + NH_3 \rightarrow CH_3CONH_2 + CH_3CH_2OH$	2 + 2 = **4**
12.	e)	1 x 4 = **4**
13.	a) NE; b) NE; c) DA; d) DA	4 x 1 = **4**
14.	a)	1 x 4 = **4**
15.	d)	1 x 4 = **4**
	Ukupno:	**60 poena**