



ОКРУЖНО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ  
21. март 2015. године  
ЕКСПЕРИМЕНТАЛНА ВЕЖБА ЗА VIII РАЗРЕД

Шифра ученика 

--	--	--	--	--	--

  
(иста као на тесту знања)

Време израде вежбе је 60 минута. Желимо вам успех у раду!

На располагању имате чисте супстанце: А, Б, В, Г и растворе Д и Ђ.

1. Попуните табелу.

Својство	А	Б	В	Г	Д	Ђ
Агрегатно стање						
Боја						

2. Супстанце које су у чврстом агрегатном стању растворите у води тако што ћете по једну кашичицу супстанце растворити у 3 cm<sup>3</sup> воде. Тако сте добили растворе А, Б, В и Г. Помоћу лакмус хартије испитајте киселост и базност свих раствора. Резултате огледа унесите у табелу писањем речи кисео, базан или неутралан.

Раствор	А	Б	В	Г	Д	Ђ
кисео/базан/неутралан						

а) Како сте закључили који су раствори кисели?

б) Како сте закључили који су раствори базни?

в) Како сте закључили који су раствори неутрални?

3. Према резултатима огледа задатка 2, разврстајте растворе А-Ђ према њиховој рН вредности писањем слова у одговарајуће поље табеле.

рН < 7	рН = 7	рН > 7

4. У бочицама I и II налазе се супстанце чврстог агрегатног стања, беле боје. Једна од њих је натријум-хидрогенкарбонат. Користећи растворе из претходних огледа, одредите у којој бочици се налази натријум-хидрогенкарбонат.

а) Натријум-хидрогенкарбонат налази се у бочици \_\_\_\_\_.

б) Натријум-хидрогенкарбонат реагује са растворима обележеним словима \_\_\_\_\_.

в) Показатељ да натријум-хидрогенкарбонат реагује са растворима које сте навели је \_\_\_\_\_.

г) У реакцији натријум-хидрогенкарбоната и једног од раствора А-Ђ, као један од реакционих производа је кухињска со. Напишите једначину те хемијске реакције.

**Попуњава Комисија:**

<b>Редни број задатка</b>	<b>Освојени поени</b>	<b>Максималан број поена</b>
1.		
2.		
3.		
4.		
Техника рада		
	<b>Укупан број освојених поена:</b>	<b>(од укупно 30)</b>

**Комисија:**

1) \_\_\_\_\_

2) \_\_\_\_\_

3) \_\_\_\_\_