



РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ
Универзитет у Београду - Хемијски факултет
24. мај 2026. године



ПРАКТИЧНА ВЕЖБА ЗА 7. РАЗРЕД

Шифра ученика

(иста као на тесту)

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

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

На радном месту налазе се бочице обележене бројевима 1, 2, 3 и 4. У бочицама су натријум-хлорид, бакар(II)-сулфат и натријум-хидрогенкарбонат. У три бочице налази се по једна од наведених супстанци, а у једној бочици налази се смеша две супстанце. На основу резултата експерименталних задатака, одреди у којој бочици се налази која чиста супстанца или смеша, као и састав смеше.

I Испитивање растворљивости и кисело-базних својстава супстанци

Испитај растворљивост садржаја сваке бочице, тако што ћеш по једну кашичицу супстанце сипати у епрувету, додати дестиловане воде до трећине епрувете и промућкати. У табели напиши знак + уколико се супстанца раствара, или знак – уколико се не раствара. Затим, испитај кисело-базна својства садржаја сваке епрувете, користећи плаву и црвену лакмус хартију. На основу резултата експерименталног рада, заокружи одговарајућу реч у табели (кисело/неутрално/базно).

Бочица	Растворљивост у води	Кисело-базна својства у воденој средини
1		кисело/неутрално/базно
2		кисело/неутрално/базно
3		кисело/неутрално/базно
4		кисело/неутрално/базно

II Испитивање реактивности водених раствора супстанци

Испитај реактивност водених раствора припремљених у задатку I. Запремину раствора 1 расподели у три епрувете, запремину раствора 2 такође расподели у три епрувете, запремину раствора 3 подели у две епрувете, док за испитивање раствора 4 можеш да употребиш целокупну запремину раствора. У епрувете са растворима пажљиво додај приближно 1 cm³ одговарајућег реагенса: разблажену сирћетну киселину, водени раствор BaCl₂ или водени раствор AgNO₃, према распореду приказаном у табели. Парови раствора које треба да помешаш одређени су пресеком редова и колона табеле. Попуни празна поља у табели уписујући главно запажање које се уочава након мешања два раствора: талог, гас, нема реакције или промена боје.

Водени раствор супстанце	Разблажена сирћетна киселина	Водени раствор BaCl ₂	Водени раствор AgNO ₃
1			
2			
3			
4			

III Идентификовање супстанци

На основу резултата експерименталних задатака I и II, на линијама поред бројева бочица напиши назив супстанце или супстанци које се у њој налазе.

1 _____ ; 2 _____ ;
3 _____ ; 4 _____ ;

Отпад настао током рада **проспите у чашу за отпад**. Оперите посуђе и прибор по завршетку рада и средите радно место.

Укупан број бодова: _____

1. _____
2. _____