



РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ  
Хемијски факултет Универзитета у Београду  
20. мај 2018. године



ПРАКТИЧНА ВЕЖБА ЗА 7. РАЗРЕД

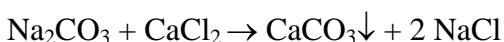
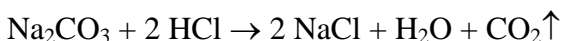
Шифра ученика  
(иста као на тесту)

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

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

У свакој од бочица обележених бројевима 1, 2, 3, 4, 5 и 6 налази се по једна од супстанци које су наведене у табели. Твој ЗАДАТАК је да одредиш у којим бочицама се налазе наведене супстанце и у табели напишеш њихове бројеве.

У томе ће ти помоћи дате једначине хемијских реакција и раствор натријум-карбоната ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ).



Супстанца	вода	засићени раствор натријум- хидрогенкарбоната	незасићени раствор натријум- хидрогенкарбоната	хлороводонична киселина	раствор калцијум- хлорида процентног садржаја 0,2 %	раствор калцијум- хлорида процентног садржаја 2 %
Густина	$1,0 \frac{\text{g}}{\text{ml}}$					
Формула (растворене) супстанце	$\text{H}_2\text{O}$	$\text{NaHCO}_3$	$\text{NaHCO}_3$	$\text{HCl}$	$\text{CaCl}_2$	$\text{CaCl}_2$
Број бочице						

На празној страни овог листа можеш да бележиш резултате твојих испитивања.

Процени тачност наведених исказа тако што ћеш за сваки заокружити један од одговора.

У једнаким запреминама течности, узетих из бочица, већа маса воде ће бити у течности:

- а) из бочице 1 у односу на течност из бочице 2.    ДА    НЕ    Не може да се закључи  
б) из бочице 3 у односу на течност из бочице 4.    ДА    НЕ    Не може да се закључи  
в) из бочице 5 у односу на течност из бочице 6.    ДА    НЕ    Не може да се закључи

Радно место средите без прања посуђа и прибора по завршетку рада.

Укупан број бодова: \_\_\_\_\_

1. \_\_\_\_\_  
2. \_\_\_\_\_