

РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ
17. МАЈ 2009. ГОДИНЕ
ПРАКТИЧНА ВЕЖБА ЗА 8. РАЗРЕД

Шифра ученика

Производи су из амбалажних кесица пресути у бочице. На бочицама нису написани називи производа и настао је проблем! Бочице су обележене словима **А, Б, В, Г** и **Д**. Користећи прибор и супстанце са радног места, одреди који производ се налази у којој бочици. Резултате **обавезно** упиши у табелу.

бочица	А	Б	В	Г	Д
назив производа					

Опши поступке доказивања супстанци. Наведи реагенсе, запажања, промене и одговарајуће хемијске једначине.

А	
Б	
В	
Г	
Д	

УКУПНО

РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ
17. МАЈ 2009. ГОДИНЕ
ПРАКТИЧНА ВЕЖБА ЗА 8. РАЗРЕД

Производи су из амбалажних кесица пресути у бочице. На бочицама нису написани називи производа и настао је проблем! Бочице су обележене словима **А, Б, В, Г** и **Д**. Користећи прибор и супстанце са радног места, одреди који производ се налази у којој бочици. Резултате **обавезно** упиши у табелу.

бочица	А	Б	В	Г	Д
назив производа	сода бикарбона	кухињска со	прашак за пециво	лимунтус	ванилин шећер

5x3=15

Опши поступке доказивања супстанци. Наведи реагенсе, запажања, промене и одговарајуће хемијске једначине.

<p>А Додатком разблажене хлороводоничне киселине издваја се гас, угљеник(IV)-оксид. $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$</p>	3x1=3
<p>Б Додатком сребро-нитрата настаје бели талог сребро-хлорида $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$</p>	3x1=3
<p>В Због присутног скроба, са алкохолним раствором јода, настаје плава боја.</p>	2x1=2
<p>Г Плави лакмус папир променио боју у црвену.</p>	1x2=2
<p>Д Растворити у води, додати разблажену хлороводоничну киселину загревати, додати раствор натријум хидроксида, реагенсе ФелингI, ФелингII, загревати, настаје црвенкастосмеђи талог. $\text{C}_{12}\text{O}_{22}\text{H}_{11} \xrightarrow{\text{H}^+} \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$</p> $\begin{array}{ccc} \text{CHO} & & \text{COO}^-\text{Na}^+ \\ & & \\ (\text{CHOH})_4 + 2\text{Cu}^{2+} + 5\text{OH}^- + \text{Na}^+ & \rightarrow & (\text{CHOH})_4 + \text{Cu}_2\text{O} \downarrow + 3\text{H}_2\text{O} \text{ (или поједностављена)} \\ & & \\ \text{CH}_2\text{OH} & & \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$	5x1=5

Укупно

30