

РЕПУБЛИКА СРБИЈА
МИНИСТАРСТВО ПРОСВЕТЕ, НАУКЕ И ТЕХНОЛОШКОГ РАЗВОЈА
СРПСКО ХЕМИЈСКО ДРУШТВО

РЕГИОНАЛНО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ

(7. април 2013. године)

РЕШЕЊЕ ПРАКТИЧНЕ ВЕЖБА ЗА VIII РАЗРЕД

		Бодови:																									
I	<table border="1" style="margin: auto; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th></th> <th style="width: 20px;">1</th> <th style="width: 20px;">2</th> <th style="width: 20px;">3</th> <th style="width: 20px;">4</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <th style="width: 20px;">1</th> <td style="background-color: #cccccc;"></td> <td style="background-color: #cccccc;"></td> <td style="background-color: #cccccc;"></td> <td style="background-color: #cccccc;"></td> </tr> <tr> <th style="width: 20px;">2</th> <td style="text-align: center;">↓</td> <td style="background-color: #cccccc;"></td> <td style="background-color: #cccccc;"></td> <td style="background-color: #cccccc;"></td> </tr> <tr> <th style="width: 20px;">3</th> <td style="text-align: center;">—</td> <td style="text-align: center;">↓</td> <td style="background-color: #cccccc;"></td> <td style="background-color: #cccccc;"></td> </tr> <tr> <th style="width: 20px;">4</th> <td style="text-align: center;">↑</td> <td style="text-align: center;">↓</td> <td style="text-align: center;">—</td> <td style="background-color: #cccccc;"></td> </tr> </tbody> </table>		1	2	3	4	1					2	↓				3	—	↓			4	↑	↓	—		6 x 1.5 = 9
		1	2	3	4																						
	1																										
	2	↓																									
	3	—	↓																								
4	↑	↓	—																								
II	а) натријум-хидрогенкарбонат	4 x 2 = 8																									
	б) сребро-нитрат																										
	в) натријум-хидроксид																										
	г) хлороводонична киселина																										
III	а) $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$	5 x 2 = 10																									
	б) $\text{AgNO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{AgOH} + \text{NaNO}_3$ или $2\text{AgNO}_3 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Ag}_2\text{O} + 2\text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$																										
	в) $\text{AgNO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{HNO}_3$																										
	г) $\text{HCl} + \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ или $\text{HCl} + \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{CO}_3$																										
	д) $\text{NaHCO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$																										
Техника рада (видети упутство за Комисију)		3 x 1 = 3																									
		Укупно 30 бодова																									