



ОКРУЖНО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ

21. март 2015. године

РЕШЕЊЕ ЕКСПЕРИМЕНТАЛНЕ ВЕЖБЕ ЗА VIII РАЗРЕД

Редни број задатка	Одговори	Поени																		
1.	<table border="1"> <tr> <td>А</td> <td>Б</td> <td>В</td> <td>Г</td> <td>Д</td> <td>Ђ</td> </tr> <tr> <td>Ч</td> <td>Ч</td> <td>Ч</td> <td>Т</td> <td>Т</td> <td>Т</td> </tr> <tr> <td>бела</td> <td>бела</td> <td>бела</td> <td>без боје</td> <td>без боје</td> <td>без боје</td> </tr> </table>	А	Б	В	Г	Д	Ђ	Ч	Ч	Ч	Т	Т	Т	бела	бела	бела	без боје	без боје	без боје	<p>2 x 1 = 2</p> <p>1 поен за сва тачно наведена агрегатна стања 1 поен за све тачно наведене боје</p>
А	Б	В	Г	Д	Ђ															
Ч	Ч	Ч	Т	Т	Т															
бела	бела	бела	без боје	без боје	без боје															
2.	<table border="1"> <tr> <td>А</td> <td>Б</td> <td>В</td> <td>Г</td> <td>Д</td> <td>Ђ</td> </tr> <tr> <td>К</td> <td>Н</td> <td>Б</td> <td>Н</td> <td>К</td> <td>Б</td> </tr> </table> <p>К - кисео; Б - базан; Н - неутралан;</p> <p>а) У киселим растворима плава лакмус хартија мења боју у црвену, а црвена лакмус хартија не мења боју.</p> <p>б) У базним растворима црвена лакмус хартија мења боју у плаву, а плава лакмус хартија не мења боју.</p> <p>в) У неутралним растворима ни црвена ни плава лакмус хартија не мењају боју.</p>	А	Б	В	Г	Д	Ђ	К	Н	Б	Н	К	Б	<p>6 x 1 = 6</p> <p>Ученици треба да напишу целу реч, а у кључу су због простора дате скраћенице.</p> <p>3 x 1 = 3</p> <p>1 поен по захтеву (а,б,в) ученик добија уколико напише које се промене запажају (не запажају) и на плавој и на црвеној лакмус хартији. Уколико наведе промену боје само једне врсте хартије добијају 0,5 поена по захтеву.</p>						
А	Б	В	Г	Д	Ђ															
К	Н	Б	Н	К	Б															
3.	<table border="1"> <tr> <td>pH < 7</td> <td>pH = 7</td> <td>pH > 7</td> </tr> <tr> <td>А, Д</td> <td>Б, Г</td> <td>В, Ђ</td> </tr> </table>	pH < 7	pH = 7	pH > 7	А, Д	Б, Г	В, Ђ	<p>3 x 1 = 3</p> <p>1 поен по пољу табеле ученик добија уколико наведе оба тачна одговора. Уколико наведе само један тачан одговор добија 0,5 поена, а ако поред једног или оба тачна одговора наведе један или више нетачних одговора, број поена за то поље табеле је 0.</p>												
pH < 7	pH = 7	pH > 7																		
А, Д	Б, Г	В, Ђ																		
4.	<p>а) I</p> <p>б) А, Д</p> <p>в) издвајање мехурића гаса</p> <p>г) $\text{HCl} + \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ или $\text{HCl} + \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{CO}_3$ $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$</p>	<p>2 + 2 + 3 + 4 = 11</p> <p>Ако ученик у захтеву б) наведе само једну супстанцу с којом натријум-хидрогенкарбонат реагује, добија 1 поен. Ако наведе једну или обе супстанце које реагују, али поред њих наведе и једну или више супстанци које не реагују, број поена за овај захтев задатка је 0.</p> <p>Број поена је 0 ако је за захтев г) одговор само једначина: $\text{HCl} + \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{CO}_3$</p>																		
	Техника рада	<p>5 x 1 = 5</p> <p>1 - држање епрувете 1 - пресипање супстанци 1 - мућкање садржаја епрувете 1 - коришћење рукавица 1 - сређено радно место</p>																		
Укупан број поена		30																		