



РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ  
Лесковац, 31. мај и 1. јун 2014. године  
РЕШЕЊЕ ЕКСПЕРИМЕНТАЛНЕ ВЕЖБЕ ЗА VIII РАЗРЕД

Редни број задатка	Одговори	Поени
Једначине хемијских реакција	А) $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$ Б) $Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$ В) $Cu + 2AgNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + 2Ag$	$3 \times 5 = 15$  Ако се наведу производи за $Cu + HCl$ , смањује се број поена за тачну једначину $Zn + HCl$ за 2 поена.  Ако се наведу производи за $Cu + ZnSO_4$ , смањује се број поена за тачну једначину $Zn + CuSO_4$ за 2 поена.
Закључак 1.	$Ag < Cu < Zn$	$1 \times 5 = 5$
Закључак 2.	б) и в)	$2 \times 3 = 6$  Избор осталих одговора уз одговоре б) и в) - 0 поена.
Техника рада	<ul style="list-style-type: none"><li>• Пресипање течности из бочице у епрувету до максимално трећине запремине епрувете.</li><li>• Безбедан рад са супстанцама, без њиховог просипања.</li><li>• Употреба рукавица.</li><li>• Сређено радно место.</li></ul>	$1 + 1 + 1 + 1 = 4$