

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

РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ

(Краљево, 12. мај 2013. године)

**Експериментална вежба за VII разред**

Шифра ученика  
(иста као на тесту знања)

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

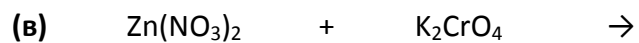
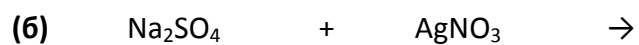
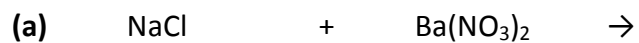
*Време израде вежбе је 60 минута. Желимо ти успех у раду!*

Квалитативна хемијска анализа је налик детективском послу. Трагови који помажу у закључивању су докази да је дошло до различитих хемијских промена. На пример, образовање талога различитих боја или нијанси исте боје, промена боје раствора, издвајање гаса и друго. Хемијске промене нису увек праћене оком видљивим променама да је до хемијске реакције заиста и дошло.

У свакој од бочица обележеним бројевима I–IV налази се водени раствор једне супстанце. Твој задатак је да испиташ шта се дешава приликом мешања ових раствора са три нова раствора обележена словима А, Б и В. Користи лабораторијско посуђе и прибор који се налази на радном месту. Пажљиво посматрај и запажања ("детективске трагове") упиши штампаним словима на за то предвиђена места у табели.

Раствори	А	Б	В
I			
II			
III			
IV			

Хемијске једначине представљају симболичне приказе хемијских промена, где се у стехиометријским односима приказују реакције између различитих хемијских елемената и/или једињења. Доврши следеће једначине хемијских реакција, за неке од хемијских промена које си испитао:



-----

Попуњава комисија:

Освојени број бодова: \_\_\_\_\_ .

Комисија:

1.

2.

3.