

РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ, МАЈ 2005. ГОДИНЕ

ПРАКТИЧНА ВЕЖБА ЗА VII РАЗРЕД

Шифра ученика:

Дате су супстанце: натријум-сулфат, хлороводонична киселина, баријум-хлорид и натријум-карбонат. Оне се налазе у реагенс боцама и свакој одговара једно од слова: А, Б, В, Г. Дати су реагенси: сребро-нитрат и дестилована вода.

Задатак 1. Изведите закључке о особинама супстанци А, Б, В, Г и унесите их у таблицу користећи ознаке + и -.

супстанца	растворљивост	киселост	базност
А			
Б			
В			
Г			

Задатак 2. Утврдите која супстанца се налази у сваком суду. Доказ представите хемијском једначином.

Супстанца А је:

Доказ:

Супстанца Б је:

Доказ:

Супстанца В је:

Доказ:

Супстанца Г је:

Доказ:

Задатак 3. Помешајте по два раствора испитаних супстанци тако да добијете две нерастворне супстанце. Једначине хемијских реакција су (обележите нерастворне супстанце):

1.

2.

Задатак 4.

Испитајте реакцију добијених талога са хлороводоничном киселином. Једначине хемијских реакција су:

1.

2.

Задатак 5. Процедите талог супстанце која не реагује са хлороводоничном киселином. Објасните зашто не реагује.

Техника рада:

Укупно:

ЗА ЖИРИ:

РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ МАЈ 2005. ГОДИНЕ ПРАКТИЧНА ВЕЖБА ЗА VII РАЗРЕД

Хемикалије

сребро-нитрат и дестилована вода
супстанца А: баријум-хлорид
супстанца Б: натријум-сулфат
супстанца В: натријум-карбонат
супстанца Г: хлороводонична киселина

Приор

- три реагенс боце за чрсте супстанце
- две реагенс боце за течне супстанце (једна тамна)
- прибор за цеђење
- филтар-хартија
- плави лакмус
- црвени лакмус
- сталак са епруветама
- шприц боца за дестиловану воду
- пластична кашичица
- крпа
- маказе

Оцене технике рада

- ☉ цеђење: 1 поен
- ☉ коришћење хемикалија: 0,5 поена
- ☉ радно место: 0,5 поена