



РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ

Природно-математички факултет Универзитета у Новом Саду



30. мај 2021.

ПРАКТИЧНА ВЕЖБА ЗА 8. РАЗРЕД

Име и презиме ученика: _____ Радно место бр. _____

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

1. У епруветама А, Б, В и Г налази се по једно једињење. Једињења у овим епруветама су (непознатим редоследом) *n*-хексан, натријум-ацетат, 2-пропанол и глукоза. Испитај неке од њихових физичких и хемијских својстава, уписујући резултате у табелу. Растворљивост и реактивност у табели опиши уписујући „+” (раствара се, реагује) или „-” (не раствара се, не реагује). Затим одреди у којој епрувети се налазила која супстанца уписујући одговоре у последњи ред табеле.

једињење	епрувета А	епрувета Б	епрувета В	епрувета Г
агрегатно стање				
растворљивост у води				
растворљивост у етил-ацетату				
реактивност према закис. $K_2Cr_2O_7$				
реактивност према Фелинговом реагенсу				
назив једињења у епрувети				

Помоћ: Реактивности према закисељеном раствору калијум-дихромата и Фелинговом реагенсу испитај последње; није неопходно да испиташ реактивност према оба реагенса за сва једињења, већ само за она где мислиш да би ти резултат огледа помогао у одређивању садржине епрувете. Реактивност према закисељеном раствору калијум-дихромата испитај тако што ћеш малу количину супстанце из одговарајуће епрувете додати у епрувету у којој се налази око један милилитар раствора дихромата, а затим загревати ову епрувету у воденом купатилу неколико минута.

Реактивност према Фелинговом реагенсу испитај тако што ћеш малу количину супстанце из одговарајуће епрувете додати у епрувету у којој се налази раствор који си припремио/ла мешањем по око једног милилитра Фелинговог раствора I и Фелинговог раствора II, а затим загревати ову епрувету у воденом купатилу неколико минута.

2. Напиши симбол јона који настаје као производ реакције органских једињења и калијум-дихромата, а одговоран је за промену боје приликом ове реакције.

3. Напиши сређену једначину електролитичке дисоцијације јединог од четири једињења које подлеже овом процесу.

4. Напиши молекулску формулу јединог једињења у епруветама А–Г које реагује с Фелинговим реагенсом.

5. Напиши формулу неорганског једињења које настаје у реакцији с Фелинговим реагенсом, а служи као уочљив доказ да се реакција с овим реагенсом одиграла.

По завршетку рада, радно место средити без прања посуђа и прибора

Укупан број бодова: _____

1. _____

2. _____

3. _____