

## VJEŽBA 2. KVALITATIVNA ANALIZA ORGANSKIH SPOJEVA 2

### POKUS 1 : *Topljivost heksana*

**PRIBOR I KEMIKALIJE:** stalak sa 2 epruvete, heksan ( $C_6H_{14}$ ), dei voda, jestivo ulje

**OPREZ: rad sa otrovnom kemikalijom; obavezna upotreba zaštitnih rukavica!**

**OPIS POSTUPKA:** U epruvete stavi 5 ml heksana. U prvu dodaj isto toliko vode, a u drugu jestivog ulja.

### SKICA APARATURE:

### ZAPAŽANJA:

### ZAKLJUČAK:

## **POKUS 2 : *Gorenje alkana (parafina)***

**PRIBOR I KEMIKALIJE:** željezni stalak sa hvataljkom, satno staklo, 2 velika lijevka, parafinska svijeća, otopina kalcijeva hidroksida

**OPIS POSTUPKA:** Parafinska svijeća se zapali ispod staklenog lijevka koji je čisti i suhi. Nakon toga lijevak se zamijeni sa lijevkom koji je natopljen otopinom vagnene vode.

### **SKICA APARATURE:**

### **JEDNADŽBA KEMIJSKE REAKCIJE:**

### **ZAPAŽANJA:**

### **ZAKLJUČAK:**

### **POKUS 3 : *Dokazivanje halogena***

**PRIBOR I KEMIKALIJE:** epruveta, bakrena žica, pluteni čep, plamenik, PVC

**OPREZ: rad sa plamenikom!**

**OPIS POSTUPKA:** Jedan kraj bakrene žice utisnite u pluteni čep. Slobodan kraj žarite u plamenu do gubitka žute ili zelene boje plamena i tada tim krajem dotaknite uzorak PVC-a i odmah unesite u oksidativni dio plamena.

**SKICA APARATURE:**

**JEDNADŽBA KEMIJSKE REAKCIJE:**

**ZAPAŽANJA:**

**ZAKLJUČAK:**

#### **POKUS 4 : Dokazivanje sumpora u tvarima prirodnog podrijetla**

**PRIBOR I KEMIKALIJE:** epruveta, drvena hvataljka, otopina natrijeva hidroksida (NaOH, natrijeva lužina), otopina olovo (II) acetata,  $(CH_3COO)_2Pb$ , bjelanjak ili kosa

**OPIS POSTUPKA:** U epruvetu stavite malo bjelanjka ili kose, dodajte otopinu NaOH i zagrijte do vrenja i tako kuhajte nekolikom minuta. Dodajte par kapi otopine olovo (II) acetata.

#### **SKICA APARATURE:**

#### **JEDNADŽBA KEMIJSKE REAKCIJE:**

#### **ZAPAŽANJA:**

#### **ZAKLJUČAK:**

## **POKUS 5 : Dokazivanje dušika u organskom spoju**

**PRIBOR I KEMIKALIJE:** epruveta od teško taljiva stakla, plamenik, drvena hvataljka, urea (karbamid), natronsko vapno (NaOH : CaO = 1:1), indikator papir, konc. klorovodična kiselina (HCl, kloridna)

**OPREZ:** rad sa plamenikom; pazi opeketine ; obavezna upotreba zaštitnih rukavica i naočala!

**OPIS POSTUPKA:** U epruveti pomiješajte 1 g uree i 2 g natronskog vapna. Na vrh stjenke stavite navlaženi indikator papir i zagrijavajte dok se njegova boja ne promijeni. Prekinite zagrijavanje, a otvoru epruvete prinesite bocu s koncentriranom HCl.

**SKICA APARATURE:**

**JEDNADŽBA KEMIJSKE REAKCIJE:**

**ZAPAŽANJA:**

**ZAKLJUČAK:**