

## Vježba 12. Fizikalna svojstva alkohola. Dobivanje apsolutnog etanola

### Pokus 12.1: Vrelište alkohola

**Pribor i kemikalije:** drveni stalak s 3 epruvete, čaša, plamenik, električni grijač ( ili tronožac i azbestna mrežica), termometar, šibice, milimetarski papir, metanol, etanol, propan – 1- ol

**OPREZ:** Ne provlači otvor epruvete kroz plamen jer su pare zapaljive!

**Opis postupka:** Odredi temperature vrenja metanola, etanola i propan-1-ola. (Vježba 7, Pokus 7.1.) Rezultate mjerenja upiši u tablicu. Vrelište butan – 1 –ola je 118 °C, a pentan – 1 –ola 138°C. Prikaži grafički ovisnost vrelišta o broju ugljikovih atoma u molekuli.

**Skica aparature:**

**Prikaz rezultata mjerenja:**

Ime alkohola	Kemijska formula	t/°C
Metanol		
Etanol		
Propan – 1 - ol		
Butan – 1 – ol		
Pentan -1 - ol		

**Zapažanja:**

**Zaključak:**

### **Pokus 12.2: Topljivost alkohola u vodi**

**Pribor i kemikalije:** drveni stalak s epruветama, pipeta od 5 mL, flomaster, gumeni čep, etanol, propan – 1 – ol, butan – 1 – ol

**Opis postupka:** U epruветu ulij oko 5 mL vode i flomasterom zabilježi razinu vode. Polagano, niz stjenku ulij injekcijskom špricom 5 mL etanola i epruветu odloži u stalak. Zabilježi ponovno razinu tekućine u epruветi. Začepi i lagano promućkaj. Isto ponovi s propan – 1- olom i butan – 1 – olom.

**Skica aparature:**

**Zapažanja:**

**Zaključak:**

**Pokus 12.3.: Pripremanje apsolutnog alkohola**

**Pribor i kemikalije:** drveni stalak s epruветom, čep, žličica, etanol, kalcijev oksid (CaO)

**Opis postupka:** U epruветu stavite etanol te dodajte kalcijev oksid. Začepite i promućkajte. Ostavite neko vrijeme u stalku i profiltrirajte ili dekantirajte otopinu iznad taloga.

**Skica aparature:**

**Zapažanja:**

**Zaključak:**