

8a ir 8b klasių mokiniai dalyvavo virtualioje chemijos pamokoje „Kaip pagaminti pagrindinį dezinfekcinio skysčio komponentą - spiritą (etanolį)?“. Paskaitą skaitė Kauno technologijos universiteto chemijos katedros docentas dr. Anatolijus Eisinas. Padedant lektoriui mokiniai turėjo galimybę susipažinti su etanolio distiliavimo ir rektifikavimo procesais, ženklavimo elementais, etanolio cheminėmis savybėmis. Chemijos pamoką organizavo chemijos mokytoja Irma Bartkevičienė.

Šio paskaitos tikslas:

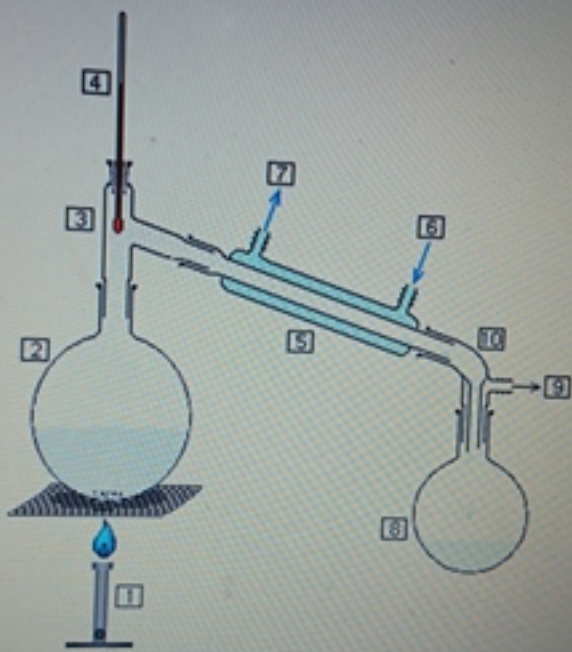
Etanolio gavimo būdai ir kuo jie tarpusavyje skiriasi

Etanolis yra alkoholių klasės junginys (C_2H_5OH), turintis hidroksi grupę anglies atomais. Etanolis nėra oksidingas nei bazinis, nei rūgštus. Todėl vandeniniuose tirpaluose indikatorių spalva nesikeičia. Etanolis lengvai oksiduojasi, yra degus. Etanolis savo fizikinėmis savybėmis labai panašus į vandenį.

Dėl savo unikalių savybių yra plačiai naudojamas kaip tirpiklis: tiek pramonėje

ktu

Distiliacija:



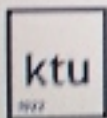
The diagram illustrates a distillation setup. A Bunsen burner (1) heats a round-bottom flask (2) containing liquid. The flask is connected to a vertical neck (3) with a thermometer (4) at the top. A side arm (5) leads to a condenser (6) where the vapor is cooled. The condensed liquid (7) flows into a collection flask (8) and is then directed to an outlet (9). The entire setup is supported by a stand.

1 pav. Distiliacijos procesas [lt.wikipedia.org]

Ima Bartkavičienė
Anatolijus Ertinas
Liepa
Adrija R.



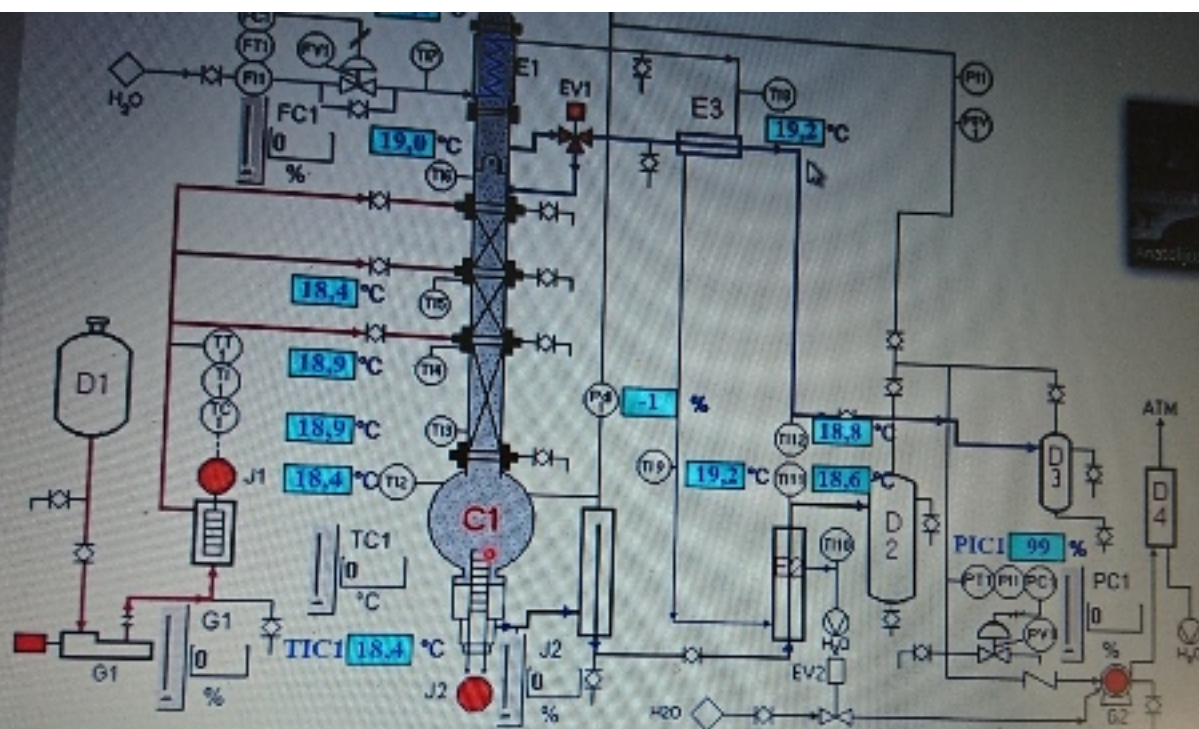
Kaip pagaminti pagrindinį dezinfekcinio skysčio komponentą – spiritą (etanolį)?



Virtuali paskaita

Cheminės technologijos fakultetas
Silikatų technologijos katedra

doc. dr. Anatolijus Eišinas



8 pav. Rektifikacijos proceso tyrimo stendo principinė schema [I. Barauskas ir kt., Procesų inžinerijos laboratoriniai darbai: Mokomoji knyga, Kaunas: Technologija, 2018]