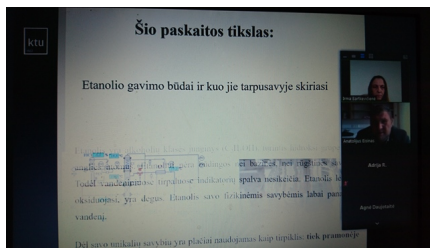
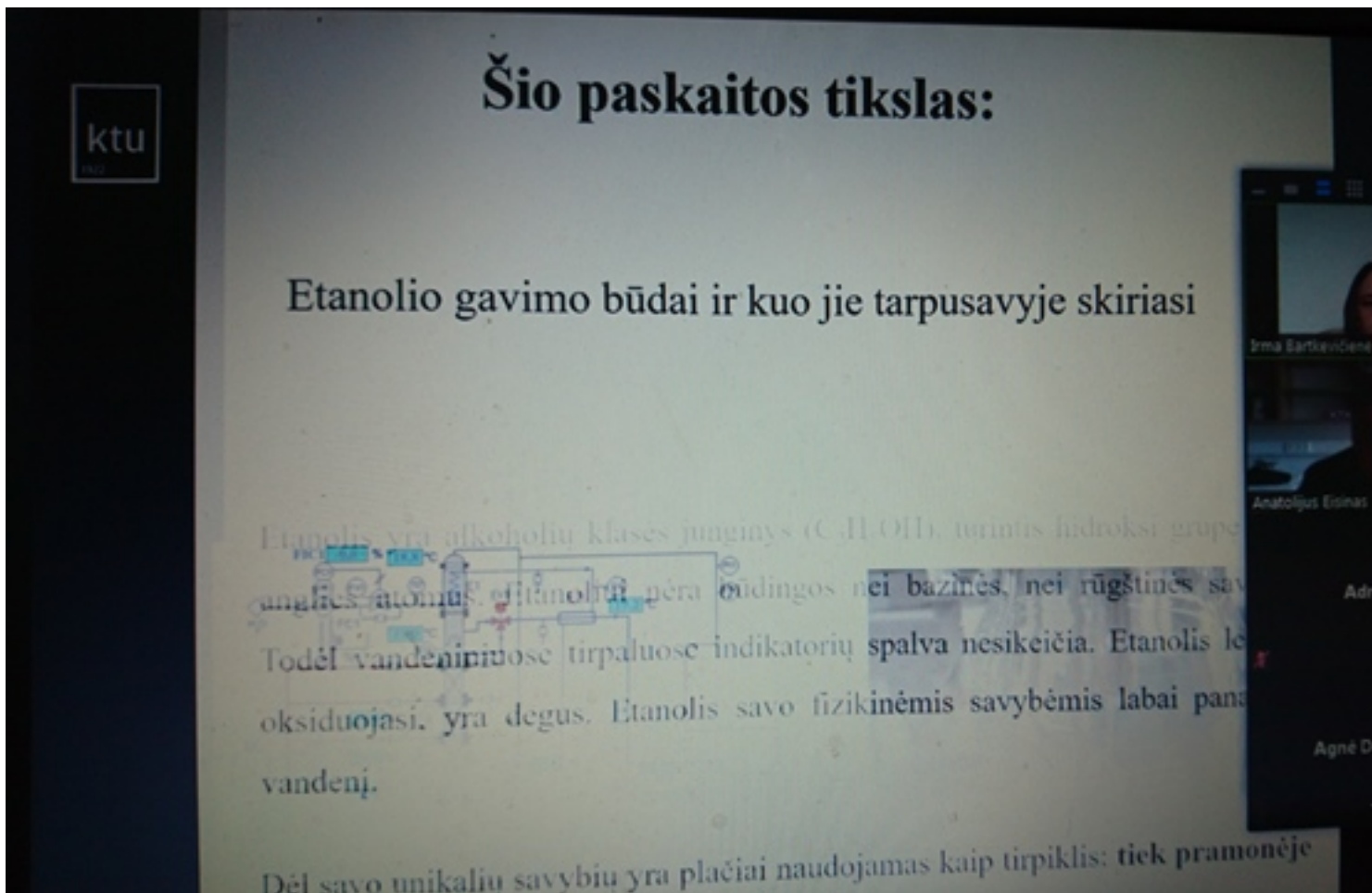


There are no translations available.

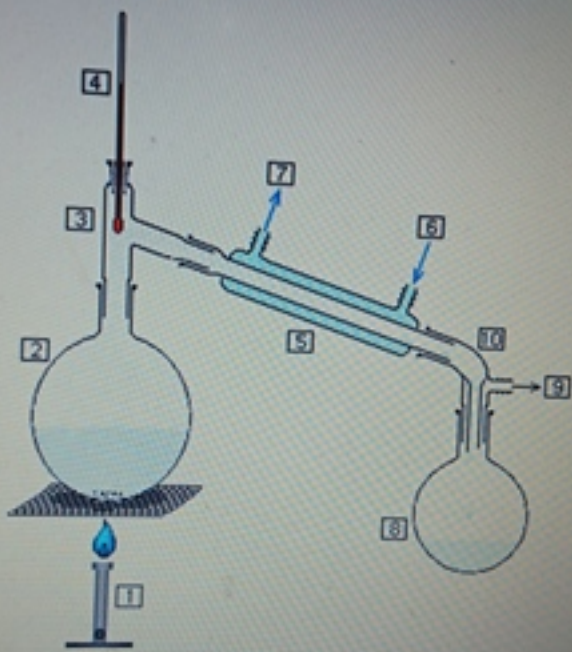


8a ir 8b klasių mokiniai dalyvavo virtualioje chemijos pamokoje „Kaip pagaminti pagrindinį dezinfekcinio skysčio komponentą - spiritą (etanolį)?“. Paskaitą skaitė Kauno technologijos universiteto chemijos katedros docentas dr. Anatolijus Eisinas. Padedant lektoriui mokiniai turėjo galimybę susipažinti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



ktu

Distiliacija:



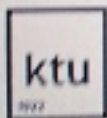
The diagram illustrates a distillation setup. A Bunsen burner (1) heats a round-bottom flask (2) containing liquid. The flask is connected to a vertical neck (3) with a thermometer (4) at the top. A side arm (5) leads to a condenser (6) where the vapor is cooled. The condensed liquid (7) flows into a collection flask (8). An outlet (9) is shown at the end of the condenser. The entire setup is labeled with numbers 1 through 10.

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

Ima Bartkavičienė
Anatolijus Ertinas
Liepa
Adrija R.



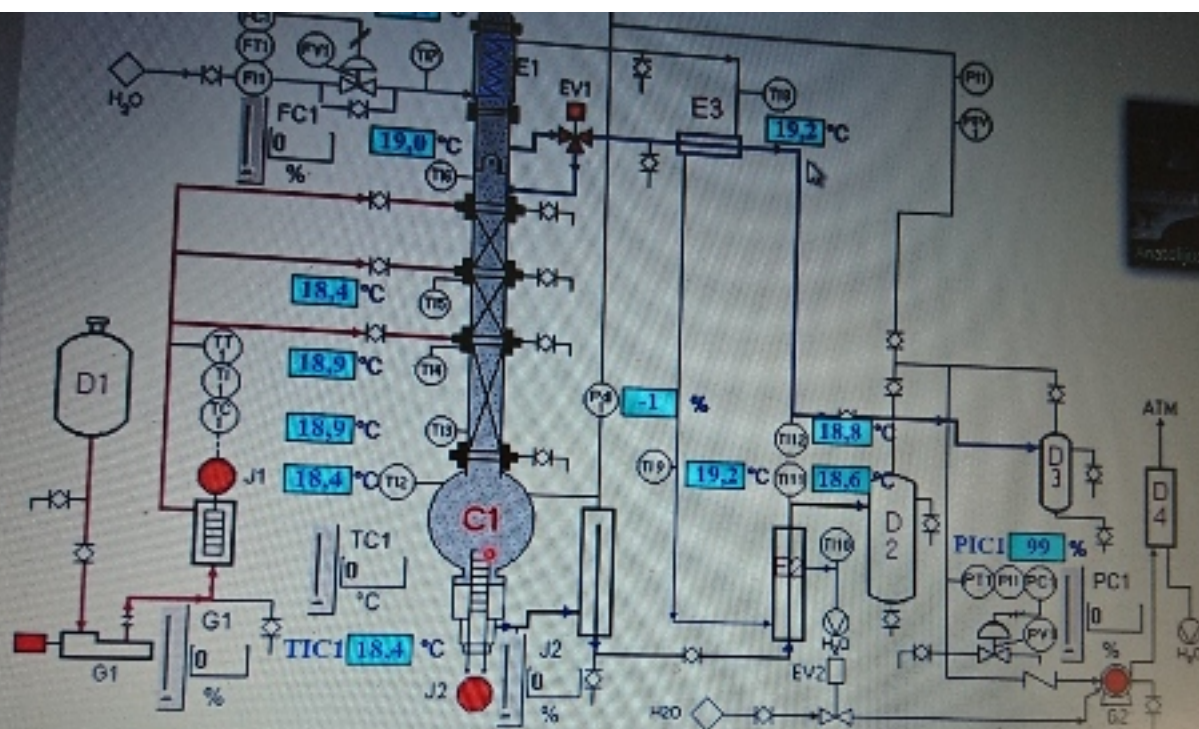
Kaip pagaminti pagrindinį dezinfekcinio skysčio komponentą – spiritą (etanolį)?



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]