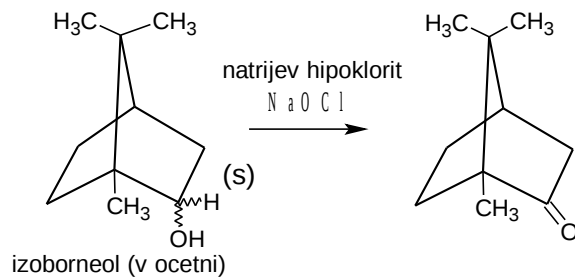


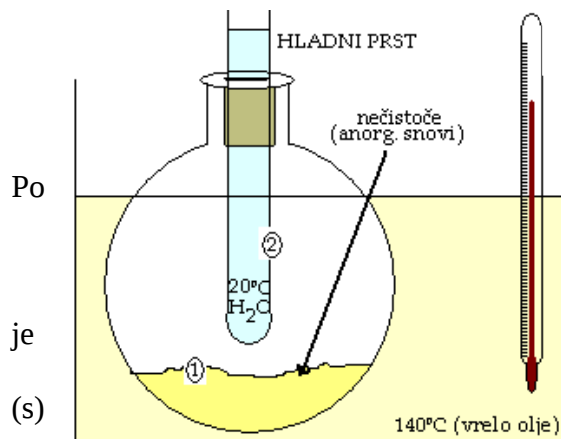
2.VAJA- sinteza kafe



Spojina ima visok parni tlak pod temperaturo

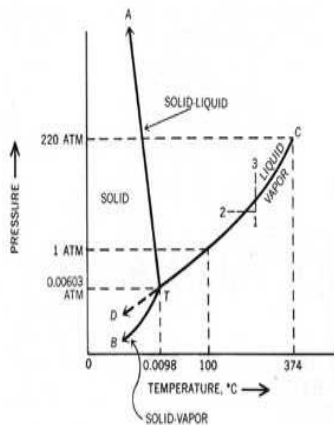
tališča.

NaOCl za oksidacijo, sama reakcija pa je sublimacija (s → g).



določenem času se del molekul pojavi tudi v parni fazi ne glede na agregatno stanje (vzpostavi se ravnotežje). Kristale kafe kondenziramo s pomočjo hladnega prsta. V (1) fazni prehod iz (s) v (g), hladni prst (2) pa povzroča konstantno rušenje ravnotežja iz (g) v na fazni meji (1). Na hladnem prstu se v 10-15 minutah kondenzira približno 1g kafe.

Izkoristek je okoli 50-60%.



Zaželeno je, da imajo nečistoče čim nižji parni tlak (primer so anorganske soli).

T je trojna točka kjer so v ravnotežju vse tri faze Krivulja A-T ravnotežje med (s) in (g). V laboratoriju imamo $p = \text{konst.}$ Kije ponavadi višji od $p(T)$. Snov segrevamo skoraj do krivulje T-B, tu zaradi visokega parnega tlaka kafa delno sublimira.

V pomoč liofilizacija (hitro zmrzovanje-sublimacija vode-vakuum jo odstrani) in vpihovanje inertnega plina (porine izparjene molekule proti hladnemu prstu). Izoborneol raztopimo v očetni kislini, po kapljicah

dodamo varikino. Produkt odnučirati.