RAČUNSKE NALOGE:
1.) Izračunaj minimalno delo pri kompresiji idealnega plina.
2.) Sprememba entropije če zmešemo 0,5 mol H20 T=373 K in 0,5 mol H2O vode s temperaturo 273 K.
3.) Imaš posodo v kateri je 1 mol vodne pare, zanima nas kolikšna bo masa tekoče vode če ohladimo paro iz 363K na 293K.
4.) Bla je podana neka reakcija, zračunat je blo treba Kp in kakšen bo tlak ko bo stopnja disociajije 0,5.

TEORIJA:
1.) Neki v zvezi s tlakom, ona barometrična enačba pa to, neke grafe je blo treba risat
2.) Jouleov poskus. Opisat na podlagi 1. TZ
3.) Fazni diagram vode, navest je blo treba enače ki veljajo na krivuljah. Zakaj lahko drsamo na ledu?
4.) S kemijskim potencialom je blo treba pojasnit zakaj se zniža zmrzišče ob dodatku topljenca. Kaj lahko določamo s pomočjo znižanja zmrzišča.

1.) Bučka in kapilara Hg termometra sta popolnoma napolnjeni z Hg, ko
temp pri P=1bar doseže T=50°C. ocenite kolikšen tlak se izpostavi
znotraj termometra, če temp naraste na 52°C.
α=1.8x10ˇ-4Kˇ-1,
β=3.9x10ˇ-6barˇ-1
2.) imamo adiabatno posodo na kateri so uteži (P=30atm pri 25°C). v
trenutku odstranimo uteži da se izpostavi P=10atm. Kakšna je temp po
ekspanziji, če predpostavimo da se plin obnaša idealno.
3.)mel si bizmut ki ima tališče pri T=544.59K pri P=1atm. Kakšna je
temp tališča pri P=100atm. Mel si po še podani gostoti v trdem in
tekočem stanju.
4.) neka eksotermna reakcija kjer si mel podan ΔG in HΔ, pa si pol
moral ven izračunat ravnotežni tlak od CO2…če kateri ve kakšna je bila
reakcija pa podatke naj prosim napiše

TEORETIČNI DEL

1.) pomen van der Waalsove enačbe
2.)toplotne kapacitete v sistemih in zakaj je Cp>Cv
3.)ne vem vsega...je blo malo obširno vprašanje…nekaj v zvezi s
1.zakonom TD…če kateri ve me naj dopolni
4.)kakšna je odvisnost ΔG od temperature in tlaka