

$C_p > C_v$, pa faznega diagrama za vodo

kako je def. specifična toplota (izpelana enačba)

-enačba stanja idealnega plina (v diferencialni obliki je blo treba, in pomojm tud izpelat)

-zakaj je C_p večji od C_v (napište tuki izpelano razliko med obema, pa še napište, de je to zarad tega, ka se lohk pr stalnem tlaku energija/toplota (dovedena) porab za delo proti zunanji sili tlaka P_0 , oz. zaradi ekspanzije, in je zarad tega treba več energije (J), da se snov segreje za 1K, torej se C_p poveča. Pri C_v se celotno delo/toplota/energija porab za povečanje notranje energije.)



-pa še drsanje

zakaj je c_p večji od c_v

-zakaj lahko drsamo, narisat diagram vode

-plinska enačba

-naloga je bla čist taprva k smo jo delal pr predavanjih

ostalga se pa ne spounem..

<http://www.shrani.si/f/3K/zT/3iUZqJPa/1/09062010332.jpg>

<http://www.shrani.si/f/3f/WJ/3bM0pwW6/2/09062010334.jpg>