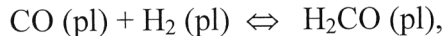


2. PISNI TEST IZ FIZIKALNE KEMIJE

dne, 14.2.1997

1. Izračunajte spremembo kemičnega potenciala idealnega plina pri stiskanju iz 1,8 bar na 29,5 bar pri stalni temperaturi 40°C!
2. Gostota benzena se spremeni pri tališču 5,5°C iz 0,879 g/cm³ v tekočem stanju na 0,891 g/cm³ v trdnem stanju. Talilna toplota je 10,59 kJ/mol. Izračunajte temperaturo tališča pri tlaku 1000 bar!
3. Izračunajte ravnotežno konstanto pri 25°C za reakcijo



Preko naslednjih podatkov, da je $\Delta_r G^0$ za tekoči formaldehid 28,95 kJ/mol pri 25°C in, da je takrat parni tlak formaldehida 2 bar ($p^0 = 1 \text{ bar}$).