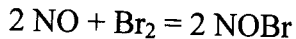


2. PISNI TEST IZ FIZIKALNE KEMIJE, dne 15.12.2000 (VS IZ KR)

1. Parna tlaka vode in ledu sta pri -5°C , 42,7 in 401,7 Pa. Izračunajte ΔG za pretvarjanje vode v led pri -5°C .
2. Parni tlak nad trdnim SO_2 je 133,322 Pa pri 177,0 K in 1333,22 Pa pri 195,8 K. Parni tlak nad tekočim SO_2 je 4452,95 Pa pri 209,6 K in 13332,2 Pa pri 225,3 K.

Izračunajte temperaturo in tlak pri trojni točki!
Izračunajte talilno toploto SO_2 pri trojni točki!
(Kakšne poenostavitve morate narediti?)

3. Za reakcijo v plinski fazi



so ravnotežni parni tlaki za to mešanico pri 324 K: $p_{\text{NO}} = 12865,6 \text{ Pa}$, $p_{\text{Br}_2} = 4519,6 \text{ Pa}$, $p_{\text{NOBr}} = 13438,9 \text{ Pa}$. Izračunajte K_p in ΔG° pri 324 K ! (Plin je idealen!)