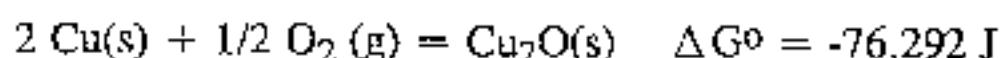


國立清華大學命題紙

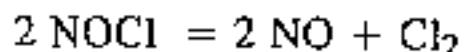
八十四學年度碩士班研究生入學考試
普通熱力學 甲組
科號 7303
共 2 頁第 1 頁 *請在試卷【答案卷】內作答

- (1) (20%) Calculate the composition of a Cu-Ni solid solution that is in equilibrium with pure solid Cu_2O and pure solid NiO at 1000°C. Assume that the alloy solid solution is ideal.

Data at 1000°C



- (2) (30%) The following questions pertain to the reaction



- (a) A certain amount of NOCl is introduced into a flask at 200°C . At equilibrium, the total pressure is 1 atm and the partial pressure of NOCl is 0.64 atm. Calculate the equilibrium constant of K .

(b) K increases by 1.5% per degree around 200°C . Calculate ΔH° for the reaction. Assuming that K at 200°C is 0.1 atm, calculate ΔS° .

(c) Assume that K is 0.1 atm at 200°C , calculate the pressure of which the degree of dissociation of NOCl will be 0.2.

國 立 清 華 大 學 命 題 紙

八十四學年度材料科學工程研究所
普通熱力學
科號 1203
甲丙
普通
名子
組碩士班研究生入學考試
共 2 頁第 2 頁 *請在試卷【答案卷】內作答
1403
1503

(3). (1) 在一個絕熱的剛性容器中之氣體，不可能發生體積自行收縮 (free contraction) 的現象，試證之。(5%)

(2) 在一個金屬棒中，熱流不可能由冷端 (cold end) 流向熱端 (hot end)，試證之。(5%)

(4). 在 25°C 室溫下，將一條直徑為 4mm 長度為 100cm 之鋼線固定於兩水泥柱之間，並使其溫度降至 0°C ，則此鋼線所受之張力為何？線膨脹係數為 $1.8 \times 10^{-5}/\text{K}$ ，楊氏模數為 $2 \times 10^9 \text{N/m}^2$ ，鋼線之強度為 $5 \times 10^8 \text{N/m}^2$ 。(10%)

(5). 證明下列之關係：(1) $\frac{\partial S}{\partial P})_T = -\frac{\partial V}{\partial T})_P$, (2) $TdS = C_p dT - T \frac{\partial V}{\partial T})_P dP$ (10%)

(6). 設一個含 1 莫耳理想氣體之系統，其起始狀態之壓力為 2 大氣壓，體積為 20 公升，若經等壓膨脹至 30 公升，再經等體積降壓至 1 大氣壓，再經等壓壓縮至 20 公升，最後經等體積升壓至起始狀態，試求此系統對環境共作功多少焦耳？其吸熱多少焦耳？其溫度最高為多少？最低為多少？ $1 \text{大氣壓} = 10^5 \text{N/m}^2$, $R = 8.3 \text{ 焦耳/K·莫耳}$ 。(12%)

(7). 設水的蒸氣壓符合 $P = Ae^{-L/T}$ 之關係，其中 L 為汽化熱 540 卡/克， A 為常數，試求在 0.8 大氣壓下高山上水之沸點。(8%)