- 1. 다음에 대하여 간략히 설명하시오.
- (a) 반자성재료(diamagnetic materials)에서 negative susceptibility가 생기는 이유
- (b) Type I과 Type II 초전도체에 대해 M-H 곡선을 각각 그리고 설명하라.
- (c) 초전도체의 Meissner effect에 대해 자장을 가하고 T_c 아래로 냉각한 경우와 자장을 가하지 않고 T_c 아래로 냉각한 후 자장을 가했을 경우로 나누어 설명하라.
- (d) 교환력 (Exchange force)의 물리적 근원에 대해 설명하라.
- 2. 반강자성체(antiferromagnets)에서 두 개의 동일한 A, B 하부격자(sublattice) 의 spin축(D)에 수직으로 자장을 가할 경우 molecular field theory를 적용하면 자화율 χ 는 온도의 영향을 받지 않는다는 것을 증명할 수 있다. 인가하는 자장 H, spin축 D, specific magnetizations(C_{SA} , C_{SB}), exchange(or molecular) fields (H_{eA}, H_{eB}) 를 이용하여 net magnetization σ 과 unbalanced exchange field H_{e} 를 그림으로 나타내고 자화율이 온도에 무관함을 증명하시오.
- 3. (a) Magnetic ion들의 magnetic moment는 spin의 moment에만 의존한다고 가정할 때 아래의 ferrite들에 있어 molecule당 net magnetic moment 를 Bohr magneton(以)을 단위로 계산하라.
 - (i) Ni ferrite (NiO Fe₂O₃) (inverse spinel)
 - (ii) Zn ferrite (ZnO Fe₂O₃) (normal spinal)
- (iii) Ni-Zn ferrite (90% NiO·Fe₂O₃ + 10%ZnO·Fe₂O₃) 여기서 magnetic ion들의 spin-only moment는 Ni²⁺ 의 경우 2μ_B, Fe³⁺의 경우 5
- μ_B, Zn²⁺ 의 경우 0μ_B 이다.
- (b) (a)(iii)의 mixed ferrite에 대해 Zn²⁺의 역할을 설명하라.
- (c) Ni ferrite의 경우 측정된 포화자화 (saturation magnetization) σ_0 는 56 emu/g이다. 이 값으로부터 molecule당 net magnetic moment를 μ_B 단위로 계산 하라. 여기서 Ni, O, Fe의 atomic weight는 각각 58.71, 15.9994, 55.847이다.
- (d) Ni-Zn mixed ferrite 에서 Zn^{2+} 의 양을 증가시키면 순수한 Zn ferrite가 $10\mu_B$ 을 가질 것으로 추정할 수 있으나 실제로 $0\mu_B$ 을 가진다. 이렇게 Zn ferrite의 양이 약 50% 이상이 되면 net magnetic moment가 오히려 감소하는 이유는 무엇인가?