

Räknesmedja torsdag 22.2 kl. 12-14 i sal DK118. Inlämning senast tisdag 27.2 kl. 16.

1. Hur mycket ändras atomkoncentrationen av (a) vakanser och (b) interstitiella atomer i kristallint koppar vid uppvärming från 300 K till 1000 K vid normalt tryck? Använd $S_v^f = 2.3k_B$ och $S_i^f = 15k_B$.
2. Skriv ut de balanserade defektreaktionerna för följande fall (se till att alla krav som nämns i föreläsningsanteckningarna uppfylls).
 - (a) Li₂O-orenhetsdefekter i CaO, med Li⁺-joner som substitutionella defekter istället för Ca²⁺-joner.
 - (b) CaCl₂-orenhetsdefekter i CaO, med Cl⁻-joner som substitutionella defekter istället för O²⁻-joner.
3. Vad beskriver ett polymermaterials
 - (a) grad av polymerisation?
 - (b) grad av polydispersitet?
4. Följande tabell visar molekylär vikt data för ett polypropen material.

Molekylär massa (g/mol)	x_i	w_i
8 000 - 16 000	0.05	0.02
16 00 - 24 000	0.16	0.10
24 000 - 32 000	0.24	0.20
32 000 - 40 000	0.28	0.30
40 000 - 48 000	0.20	0.27
48 000 - 56 000	0.07	0.11

Tabell 1: Molekylär vikt data

- (a) Beräkna nummer-medeltalet av molekylära vikten (number-average molecular weight)
- (b) Beräkna vikt-medeltalet av molekylära vikten (weight-average molecular weight)
- (c) Baserat på dessa, beräkna graden av polymerisationen.
5. Beräkna merens molvikt för (a) polytetrafluoreten, (b) polymetylmetakrylat, (c) nylon 6,6 och (d) polyetentereftalat.
6. Ta reda på vilken slags polymer som ligger som bas för följande material och vad som ger materialet dess karakteristiska egenskaper.
 - (a) gummi
 - (b) kevlar
 - (c) nylon