

KemiForlaget har hermed fornøjelsen at præsentere: Kemisk Termodynamik.



Hæftet ” Kemisk termodynamik” er blevet til på baggrund af undervisningsnoter, som lektor Carsten Holmboe igennem en årrække har benyttet i sin kemiundervisning.

Kernestoffet på A-niveau i termodynamik bliver gennemgået og er ment som et materiale, eleverne med fordel kan arbejde meget selvstændigt med. Hæftet kan bruges på studieretnings A-niveau, valgfags A-niveau og kan også benyttes som valgfrit emne i termodynamik på B-niveau. Vi mener at hæftet dækker et stort behov for nyt undervisningsmateriale indenfor dette område og håber det vil blive vel modtaget.

Hæftet ligger klar til salg på LMFK-sekretariatet fra uge 38 og kan bestilles på [www.lmfk.dk](http://www.lmfk.dk) eller <http://www.lmfk.dk/boeger/bestilling/bestilling.php#Kemi> eller på vedlagte bestillingsseddel.

Kemisk termodynamik er trykt i B5 format og farver. Den er meget elevvenlig og krydret med en række perspektiverende billeder, som får hæftet til at fremstå på en meget præsentabel og lettilgængelig måde. **Prisen kan holdes på (B5-format, 32 sider) 80,- kr. ex. moms for enkeltksemler og en pris af 64,- kr. ex. moms ved køb af 10 stk. eller flere.**

## Formelsamling Kemi A:

Arbejdsgruppen er i gang med sidste fase af den nye formelsamling indeholdende kernestoffet til Kemi A. Håbet er, at den ligger klar til årsmødet til bestilling eller så hurtigt herefter. Så planen er at igangværende 3g elever kan nå at blive fortrolige med den inden eksamen. Hold øje med [www.lmfk.dk](http://www.lmfk.dk) under nyheder for yderligere information.

## Kost og ernæring nf- hf:

Desværre er hæftet løbet ind i nogle tekniske problemer omkring opsætningen som har nødvendiggjort overførsel til et helt nyt designprogram. Denne proces er i gang, men det betyder at hæftet tidligst vil foreligge i starten af det nye år. Vi beklager denne forsinkelse. Hold øje med [www.lmfk.dk](http://www.lmfk.dk) under nyheder for yderligere information.

Hanne Busk  
KemiForlaget

# Udsnit af indholdsfortegnelsen i Kemisk termodynamik:

## Indholdsfortegnelse

Kemisk system - exoterme og endoterme reaktioner .....	5
Entalpi og termodynamikkens 1. hovedsætning .....	7
Termodynamikkens første hovedsætning .....	7
Entalpi .....	9
Molar standardentalpi .....	11
Entropi og termodynamikkens 2. hovedsætning .....	17
Entropi .....	17
Termodynamikkens 2. hovedsætning .....	19
Standardentropi .....	22
Gibbs-energi, reversible reaktioner og kemisk ligevægt .....	23
Reversible reaktioner .....	23
Gibbs-energi .....	26
Kemisk ligevægt .....	28
Sammenhængen mellem $\Delta G$ og $\Delta G^\ominus$ .....	30

## Udsnit af Formelsamling Kemi A

Forord	Side 3
Indholdsfortegnelse	Side 5
 Kemiske mængdeberegninger	Side 7
 Kemisk ligevægt	Side 10
 Syre-base teori	Side 12
 Reaktionskinetik	Side 19
 Termodynamik	Side 26
 Spektrofotometri og chromatografi	Side 29
 IR-spektroskopi	Side 32
 $^1\text{H}$ NMR-spektroskopi	Side 33
 Uorganisk kemi	Side 34
 Organisk kemi	Side 38
Tabeller	Side 44
Grundstoffernes periodesystem	Side 46