GEFTA-Fortbildungskurs „Praxis der Untersuchung von Phasenübergängen“
Ansbach, 30./31.10.2001

Methoden zur Untersuchung von Phasenübergängen

DSC und PDSC

Dr. Steffen Neuenfeld, Zentrale Verfahrensentwicklung

Differenzthermoanalyse und Differenz-Scanning-Kalorimetrie

DTA

Methode zur Erfassung der Temperaturdifferenz zwischen einer Probe und einer Referenz in Abhängigkeit von Temperatur oder der Zeit (kontrolliertes Temperaturprogramm)

DSC

Methode zur Erfassung der Wärmestromdifferenz zwischen einer Probe und einer Referenz in Abhängigkeit von Temperatur oder der Zeit (kontrolliertes Temperaturprogramm)

Effekte: - Phasenübergänge, Wärmekapazität
 - Chemische Reaktionen

Temperaturprogramme lineares Aufheizen
 isotherm
 temperaturmoduliert

Arten der Differenz-Scanning-Kalorimetrie

Wärmestromprinzip

$$\Phi = dQ/dt = -K(T) * \Delta T_{PR}(T)$$

↑ ↑
Kalibrierfaktor Meßgröße

Scheibenmeßsysteme

Zylindermeßsysteme
(Tian-Calvet-Typ)

Leistungskompensationsprinzip

$$\Phi = P_P - P_R$$

↑
Heizleistung
an Probe

↑
Heizleistung
an Referenz

isoperibole
Betriebsweise

1. Temperatur-Zeit-Programm
2. Regelung $T_P = T_R$
3. Messung $P_P - P_R$

adiabatische
Betriebsweise

1. Temperatur-Zeit-Programm
2. Regelung $T_0 = T_R$
3. Regelung $T_P = T_R$
4. Messung $P_P - P_R$

Quelle: Hemminger, W.F.; Cammenga, H.K.: Methoden der Thermischen Analyse, Springer 1989

DSC - Wärmestromprinzip

Wärmewiderstände
 O - Ofen/Temperaturmeßstelle
 MP - Temperaturmeßstelle/Probe

$$\Delta T(t) = \underbrace{-\Phi \cdot R}_{\text{Probe}} - \underbrace{R \cdot (c_P - c_R) \cdot \beta}_{\text{Basislinie}} - \underbrace{\tau \cdot (d\Delta T/dt)}_{\text{Verschmierung}}$$

Quelle: Hemminger, W.F.; Cammenga, H.K.: Methoden der Thermischen Analyse, Springer 1989

Kalibrierung

- Temperaturkalibrierung

$$\Delta T_{\text{korr}} = \Delta T_{\text{korr}} (\beta = 0) + \beta \cdot \left(\frac{\Delta T_e}{\Delta \beta} \right)$$

Kalibriersubstanzen: Ga, In, Sn

- Wärmekalibrierung/Enthalpiekalibrierung

$$Q_w = K_Q \cdot Q_m$$

Kalibriersubstanzen: Ga, In, Sn

$$K_Q \neq K_\Phi$$

- Wärmestromkalibrierung

$$\Phi_w = K_\Phi \cdot \Phi_m$$

Kalibriersubstanzen: Saphir, Cu

Temperaturkalibrierung

In-Schmelze β -Funktion

Anstieg $dT/d\beta$ T-Funktion

DSC - Probeneffekte

Schmelze von M 24

Variablen:

Heizrate, Probemasse, Probenhabitus

Temperaturmodulierte DSC (TMDSC)

$$T(t) = T_0 + \beta t + A \sin \omega t \quad \frac{dT}{dt} = \beta + A\omega \cos \omega t$$

$$c_p = K_{cp} \cdot \frac{A_{(dH/dt)}}{A_T} \cdot \frac{p}{2\pi}$$

Curie-Umwandlung von Nickel

Druck-DSC (PDSC)

- Erweiterung der herkömmlichen DSC durch die Variable Druck
- Meßzelle in druckfester Zelle/Autoklav

Effekte: - Druckabhängigkeit von Phasenübergängen
- Druckreaktionen

Vakuumbetrieb möglich
Kalibrierung für jeden Druck notwendig

Druckabhängigkeit des Siedepunktes
0.1 mbar - 70 bar

Druckabhängigkeit des Schmelzpunktes
bis 600 Mpa (6000 bar)

Druckabhängigkeit des Schmelzens von Indium

Clausius-Clapeyron

$$\frac{dT}{dp} = \frac{T\Delta V}{\Delta H}$$

Quelle: Höhne, G.W.H.; Dollhopf, W.; Blankenhorn, K.; Mayr, P.U: *Thermochim. Acta* 273 (1996) 17-24

Druckabhängigkeit des Schmelzens von n-Alkanen und Polymeren

$$\frac{dT_{\text{tr}}}{dp} = \frac{\Delta_{\text{tr}}V}{\Delta_{\text{tr}}S} = T_{\text{tr}} \frac{\Delta_{\text{tr}}V}{\Delta_{\text{tr}}H}$$

Fig. 5. Pressure dependence of the melting temperature of *n*-alkanes. Mass: 2–7 mg, heating rate 10 K min⁻¹. The dashed line characterizes the extrapolated melting temperature for infinite *n*.

Fig. 11. Peak maximum temperatures of HDPE (Lupolen 6011, M_w : 63 kg mol⁻¹, M_w/M_n : 2). Mass: 7–12 mg, heating rate: 10 K min⁻¹. The open symbols at higher pressure mark a small pre-peak (phase separation?). Dashed line as in [5].

Quelle: Höhne, G.W.H.: *Thermochim. Acta* 332 (1999) 115-123