

TG/DSC Untersuchungen an neuen Materialien für Sorptionswärmespeicher

Tagung des AK-Thermophysik, IWM-RWTH Aachen 09. März 2015

DI(FH) Daniel Lager, MSc

Engineer - Energy Department - Sustainable Thermal Energy Systems AIT Austrian Institute of Technology GmbH Giefinggasse 2 | 1210 Vienna | Austria daniel.lager@ait.ac.at | http://www.ait.ac.at



Inhalt

- Sorptionswärmespeicher
 - Prinzip und Materialien
- TG/DSC Untersuchungen
 - Equipment, Setup, Kalibrierung
 - Materialien und Messablauf
 - Ergebnisse und Auswertung
- Ausblick



Thermochemische Speicher - TCS

Prinzip



A + B AB + Wärme



■ Laden: AB + Wärme → A + B

Speichern: A B

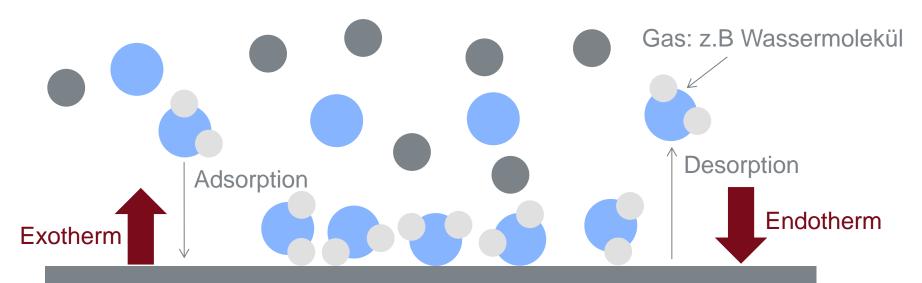
■ Entladen: A + B → AB + Wärme

- Vorteile: verlustfrei, reversibel, hohe Energiedichte, breiter Temperaturbereich
- Schwächen: komplexe Technologie (z.B. Reaktordesign)



Sorptionswärmespeicher

Reversible Gas-Feststoffreaktion: z.B. Physisorption (Van-der-Waals-Kräfte) – geringe Bindungskraft

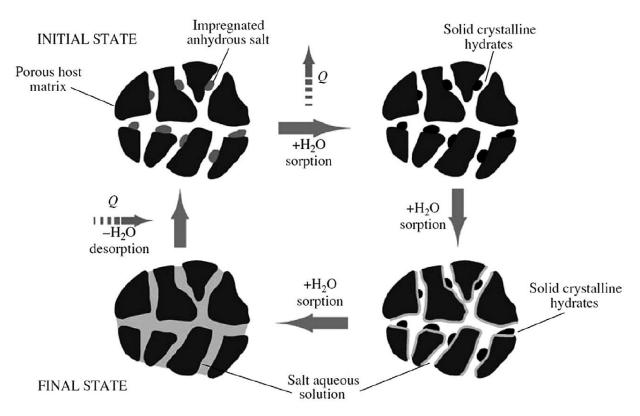


Oberfläche poröser Festkörper: z.B. Zeolith, Silcagel, usw.



Sorptionswärmespeicher

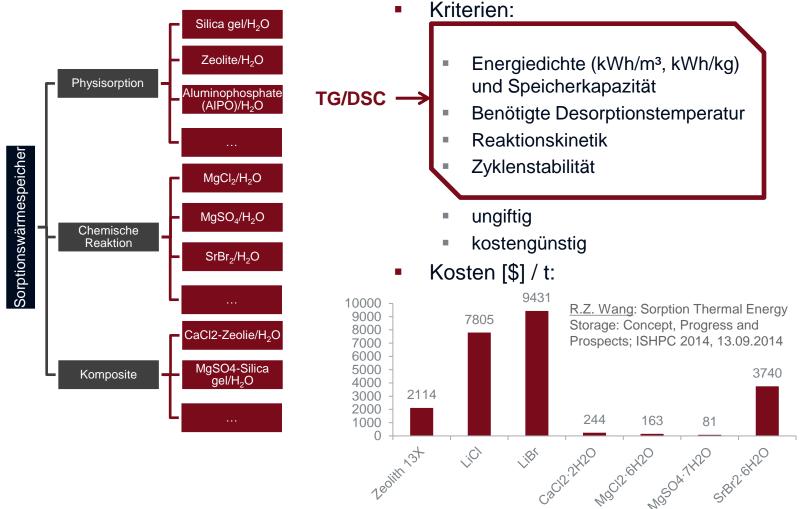
Komposite - Selective Water Sorbents (SWS)



<u>Yu. I. Aristov</u>: New family of solid sorbents for adsorptive cooling: Material scientist approach; Journal of Engineering Thermophysics; June 2007, Volume 16, Issue 2, pp 63-72



Materialien





Setup

- NETZSCH STA 449 F1
 Waage: Wägebereich 5g
 Ofen: Stahl (-150 bis 1000° C) mit
 Kühlwendel für Flüssigstickstoff kühlung
- DSC Sensor: Typ K bzw. Typ E
- Proumid MHG32 Feuchtegenerator
- Bruker Tensor 27 FT-IR Gasanalyse





Quelle: NETZSCH

7



Setup und Empfindlichkeitskalibrierung

- Gasspülung: N₂ 99,999%; Tiegelsystem: Pt-Rh ohne Deckel
- Empfindlichkeitskalibrierung mittels c_p(T) Vergleichsmethode zu Saphir Referenzmaterial
- Kombinierte Messunsicherheit nach GUM; $x_1, x_2, ..., x_n$ sind die DSC Sensor Spannungen $U(T)_{DSC}$, die Masse m; $c_p(T)$ von Saphir und die Heizrate β .

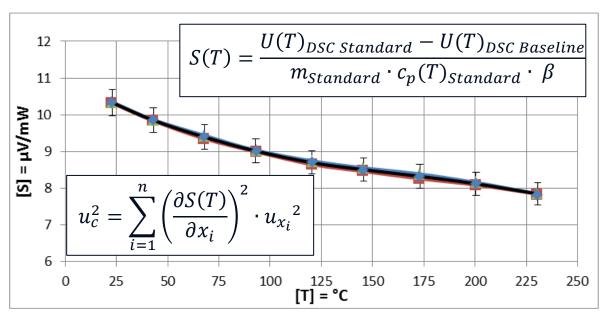
$$[S(T)] = \frac{V}{W}$$

$$[U(T)_{DSC}] = V$$

$$[c_p(T)] = \frac{J}{g \cdot K}$$

$$[\beta] = \frac{K}{s}$$

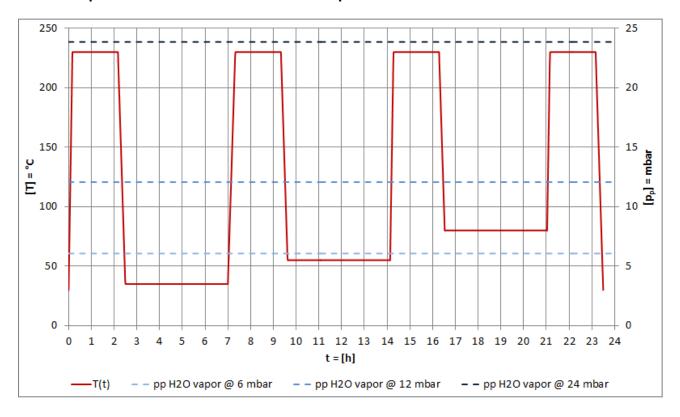
$$[m] = kg$$





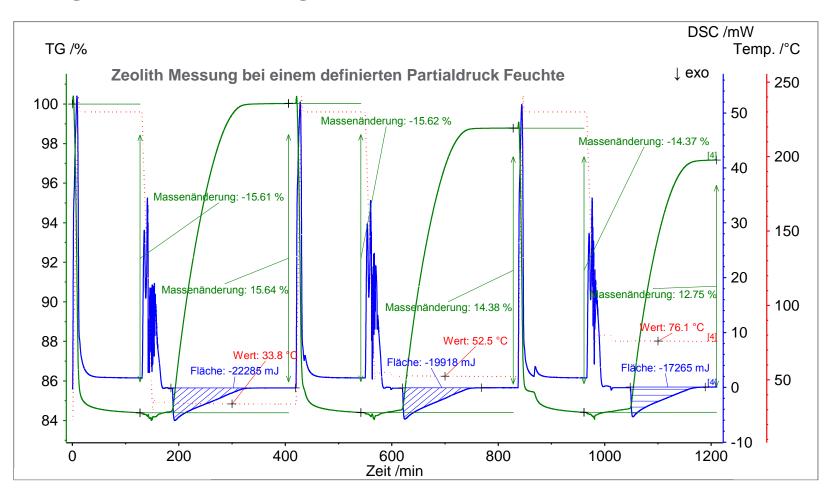
Messablauf

- Probenmaterial bei Raumbedingungen in den Tiegel gefüllt und Bestimmung der Initialmasse
- Definition der Desorptionstemperatur, Feuchteangebot, Sorptionstemperaturen und Isothermphase





Messergebnis Einzelmessung





600

1000

1200

Auswertung

TG /%

100 98

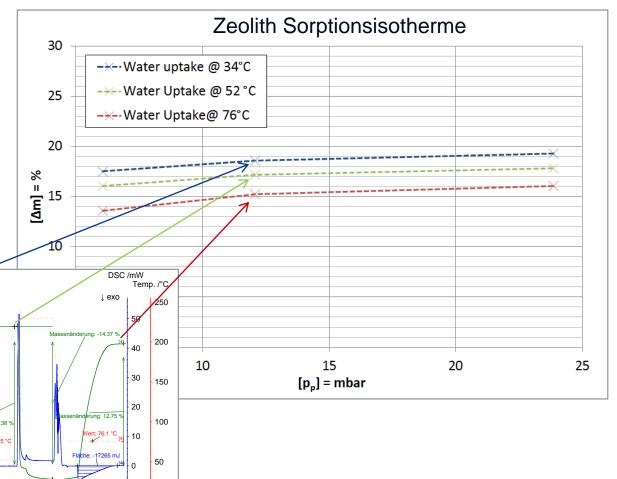
96

94

92 90

88

 Umrechnung der Wasseraufnahme bezogen auf das Probengewicht nach der Desorption ("Trockenmasse")





600

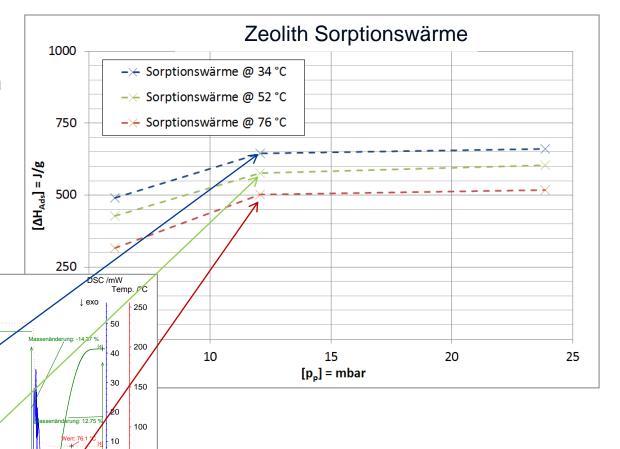
Auswertung

TG /%

100 98

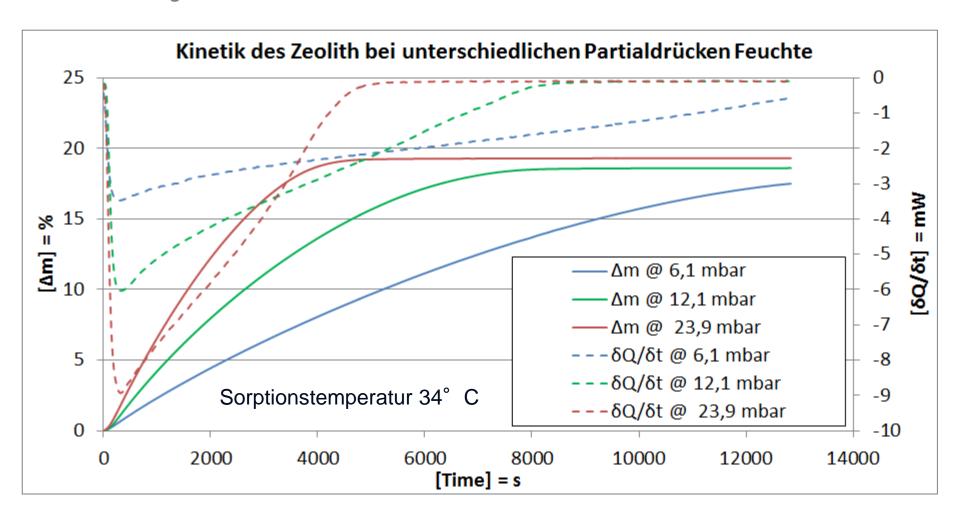
96

- Zeitintegral der DSC-Wärmestrom Kurve im Sorptionsbereich
- Sorptionswärme bezogen auf die Trockenmasse





Auswertung





Ausblick

- Weitere TG/DSC Sorptionsmessungen an unterschiedlichen porösen Strukturen (Zeolith, Silicagel und MOF) und Kompositen mit Wasserdampf als Sorbtiv
- Zyklen- bzw. Alterungsmessungen mit Hilfe der TG/DSC Methode.
 Vergleich der Wasseraufnahme und Sorptionswärme nach mehreren Zyklen
- Vergleich der Materialien hinsichtlich Sorptionswärme und Kinetik
- Weitere Gas-Feststoff Reaktionen (z.B. mit CO₂ oder O₂)
- Beschreibung der Reaktionskinetik mit Hilfe reaktionskinetischer Modelle aus TG/DSC Messungen
- Untersuchungen über das Verhalten des Materials in der Schüttung



Danksagung

Teile der präsentierten Arbeiten wurden durch Förderungen des österreichischen Klima und Energiefonds und durch die österreichische Forschungsförderungsgesellschaft FFG im Programm "Neue Energien 2020" durch das Projekt "Verlustfreie Solarspeicher mittels thermochemischer Granular-Flow-Materialien (FlowTCS)" finanziell unterstützt.





AIT Austrian Institute of Technology

your ingenious partner

DI(FH) Daniel Lager, MSc Engineer - Energy Department - Sustainable Thermal Energy Systems AIT Austrian Institute of Technology GmbH Giefinggasse 2 | 1210 Vienna | Austria daniel.lager@ait.ac.at | http://www.ait.ac.at