

(12)

Patentschrift

(21) Anmeldenummer: A 345/2017
(22) Anmeldetag: 29.08.2017
(45) Veröffentlicht am: 15.12.2022

(51) Int. Cl.: **C09K 5/16** (2006.01)
C09K 5/08 (2006.01)

(56) Entgegenhaltungen:
Aidoun, Zine & Ternan, Marten. „Pseudo-stable transitions and instability in chemical heat pumps: The NH₃-CoCl₂ system“. Applied Thermal Engineering - APPL THERM ENG. Volume 21, 2001. Pages 1019-1034.
L. Jiang, F.Q. Zhu, L.W. Wang, C.Z. Liu, R.Z. Wang. "Experimental investigation on a MnCl₂-CaCl₂-NH₃ thermal energy storage system". Renewable Energy, Volume 91, 2016, Pages 130-136
JP H06136357 A
JP 2014159497 A
EP 0682768 A1

(73) Patentinhaber:
Technische Universität Wien
1040 Wien (AT)
Akademie der Bildenden Künste Wien
1010 Wien (AT)

(72) Erfinder:
Müller Danny Dr.
1080 Wien (AT)
Knoll Christian Dr.
1100 Wien (AT)
Weinberger Peter Dr.
3422 Altenberg (AT)
Werner Andreas Ao. Univ. Prof. Dipl.-Ing. Dr. techn.
2000 Stockerau (AT)
Harasek Michael Ao. Univ. Prof. Dipl.-Ing. Dr. techn.
1160 Wien (AT)

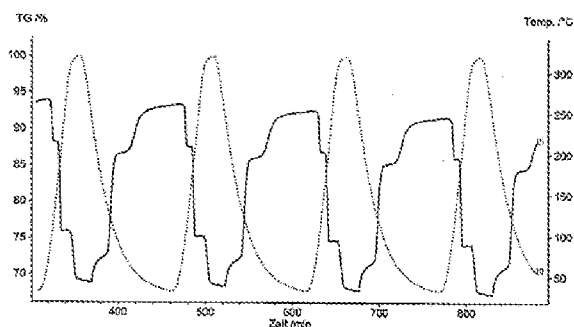
(74) Vertreter:
Häupl & Ellmeyer KG, Patentanwaltskanzlei
1070 Wien (AT)

(54) Verfahren zur thermochemischen Energiespeicherung

(57) Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur thermochemischen Energiespeicherung mittels Durchführung reversibler chemischer Reaktionen zur Speicherung von Wärmeenergie in Form von chemischer Energie in einem oder mehreren Amminkomplexen von Übergangsmetallsalzen der Formel [Me(NH₃)_n]X, worin Me für zumindest ein Übergangsmetallion und X für ein oder mehrere Gegenionen in einer zum Ladungsausgleich des Komplexes ausreichenden Menge stehen, unter Nutzung des folgenden chemischen Gleichgewichts:



mit dem Kennzeichen, dass die Wärmespeicherung unter endothermer Abspaltung der NH₃-Liganden aus dem Amminkomplex und/oder die Wärmefreisetzung unter exothermer Beladung des Übergangsmetallsalzes mit den NH₃-Liganden in zumindest zwei Stufen bei unterschiedlichen Temperaturen durchgeführt werden/wird.



Figur 2

Beschreibung

[0001] Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur thermochemischen Energiespeicherung mittels Durchführung reversibler chemischer Reaktionen zur Speicherung von Wärmeenergie in Form von chemischer Energie.

STAND DER TECHNIK

[0002] Thermochemische Energiespeicherung, d.h. die Speicherung von Wärmeenergie in Form von chemischer Energie, ist eine seit Jahrzehnten bekannte, aber erst seit wenigen Jahren intensiver erforschte Methode der Energiespeicherung unter Zyklisierung zumindest einer chemischen Verbindung zwischen den Zuständen zumindest einer reversiblen Gleichgewichtsreaktion. US-Patent 4.365.475 offenbart beispielsweise die Verknüpfung zweier Gleichgewichtsreaktionen zum Zwecke der thermochemischen Energiespeicherung, nämlich die abwechselnde reversible endotherme Bildung der beiden Amminkomplexe $\text{CaCl}_2 \cdot 8\text{NH}_3$ und $\text{ZnCl}_2 \cdot \text{NH}_3$.

[0003] Neben anderen Komplexen von Erdalkali- und Übergangsmetallen sind als Systeme unter spezifischer Verwendung von Amminkomplexen Kombinationen bekannt, bei denen zwischen zwei unterschiedlichen Koordinationszuständen der Amminkomplexe gewechselt wird. Beispiele sind etwa eine Kombination der beiden Chloride CaCl_2 und FeCl_2 , mit denen gemäß US-Patent 4.319.627 die folgenden Reaktionen durchgeführt werden:



oder eine weitere Kombination mit Calciumchlorid, nämlich CaCl_2 und MnCl_2 , die gemäß Li et al., AIChE J. 59(4), 1334-1347 (April 1913), die in analoger Weise zur obigen Kombination mit Eisenchlorid die folgenden Reaktionen durchlaufen:



[0004] Als weiteres Beispiel für Amminkomplexe eines Übergangsmetallchlorids offenbaren Aidoun und Ternan, Appl. Therm. Eng. 21, 1019-1034 (2001), die Verwendung von Cobaltchlorid gemäß folgender Gleichung:



[0005] Die Energiespeicherdichte der oben genannten Systeme ist in den meisten bekannten Fällen allerdings eher gering, und die Korrosivität mancher der eingesetzten Salze stellt häufig ein apparatetechnisches Problem dar. Zusätzlich bereiten jedoch der Transport und die Lagerung der eingesetzten Metallsalze Probleme, da oftmals die bei der exothermen Reaktion erreichten Temperaturen nahe dem Schmelzpunkt der Salze bzw. Komplexe oder sogar darüber liegen, so dass zumindest ein Teil der jeweiligen Salze schmilzt, was zu Verklumpung führt.

[0006] Eine Lösung für dieses Problem haben die Erfinder des vorliegenden Anmeldungsgegenstands in ihrer anhängigen österreichischen Patentanmeldung AT A 327/2016 vorgeschlagen, die ein Verfahren offenbart, bei dem Amminkomplexe von Übergangsmetallsalzen gemäß der folgenden reversiblen Summenreaktionen gebildet und zersetzt werden:



oder in alternativer Schreibweise:



worin Me für zumindest ein Übergangsmetallion und X für ein oder mehrere Gegenionen in einer zur Neutralisierung des Komplexes ausreichenden Menge, entsprechend ihrer Wertigkeit und jener des Übergangsmetallions, stehen,

wobei ein oder mehrere Übergangsmetallsalze auf einem gegenüber der Reaktion inerten Trägermaterial eingesetzt werden.

[0007] Im Gegensatz zu den eingangs zitierten Systemen wird dadurch lediglich die Amminkom-

plex-Bildungsreaktion des zumindest einen Übergangsmetallsalzes anstelle einer Kombination zweier paralleler, einander chemisch oder thermodynamisch ergänzender Reaktionen durchgeführt. Das heißt, es wird nicht zwischen unterschiedlichen Koordinationszahlen der Amminkomplexe hin und her gewechselt, sondern vielmehr bei der exothermen Reaktion die gesamte Bildungsenthalpie der Amminkomplexe gewonnen. Die Erfinder haben nämlich herausgefunden, dass Übergangsmetall-Amminkomplexe sehr hohe Bildungsenthalpien aufweisen. Dies könnte zwar zu den oben genannten Problemen im Zusammenhang mit zumindest teilweisem Schmelzen der Salze bzw. Komplexe führen. Die Erfindung löst diese Problematik jedoch durch die Aufbringung der Metallsalze auf einen Träger, womit gleichzeitig eine "Verdünnung" der Salze erzielt wird, so dass Schmelzvorgänge und ein damit verbundenes Verklumpen der Salze ausgeschlossen sind. Die auf den Träger aufgebrachten Übergangsmetallsalze bleiben vielmehr auch bei höheren Temperatur weiterhin gut handhabbar. Bei Verwendung eines teilchenförmigen Trägers bleibt das Material rieselfähig und kann dadurch weiterhin auf einfache Weise transportiert und gelagert werden.

[0008] Der Nachteil dieser Vorgangsweise liegt darin, dass es, wie oben erwähnt, speziell ohne Verwendung eines Trägermaterials, aber mitunter auch trotz dessen Verwendung, zu einer übermäßig starken Wärmeentwicklung kommen kann, die ein zumindest teilweises Schmelzen des Übergangsmetallsalzes bewirkt, was beim Abkühlen zur Bildung von Aggregaten oder Klumpen oder zur Verstopfung der Poren eines porösen Wärmespeichermediums führen kann.

[0009] Ziel der Erfindung war daher die Entwicklung eines alternativen Verfahrens, mit dem diese Probleme gelöst werden können.

OFFENBARUNG DER ERFINDUNG

[0010] Dieses Ziel erreicht die vorliegende Erfindung durch Bereitstellung eines Verfahrens zur thermochemischen Energiespeicherung mittels Durchführung reversibler chemischer Reaktionen zur Speicherung von Wärmeenergie in Form von chemischer Energie in einem oder mehreren Amminkomplexen von Übergangsmetallsalzen der Formel $[\text{Me}(\text{NH}_3)_n]\text{X}$, worin Me für zumindest ein Übergangsmetallion und X für ein oder mehrere Gegenionen in einer zum Ladungsausgleich des Komplexes ausreichenden Menge stehen, unter Nutzung des folgenden chemischen Gleichgewichts:



das gegenüber der obigen Vorgangsweise dadurch gekennzeichnet ist, dass die Wärmespeicherung unter endothermer Abspaltung der NH_3 -Liganden aus dem Amminkomplex und/oder die Wärmefreisetzung unter exothermer Beladung des Übergangsmetallsalzes mit den NH_3 -Liganden in zumindest zwei Stufen bei unterschiedlichen Temperaturen durchgeführt werden/wird.

[0011] Die Erfinder haben nämlich im Zuge weiterer Forschungen herausgefunden, dass es bei den Amminkomplexen mancher Übergangsmetallsalze möglich ist, die NH_3 -Liganden bei verschiedenen Temperaturniveaus einzeln oder paarweise vom Zentralatom abzuspalten bzw. daran zu binden und so in zumindest zwei Stufen, sozusagen "kaskadierend", vom vollständig koordinierten Amminkomplex zum ligandenfreien Übergangsmetallsalz zu gelangen oder umgekehrt.

[0012] Dies ermöglicht eine feiner abgestimmte Anpassung des Verfahrens an die jeweils herrschenden Gegebenheiten, d.h. an einen aktuellen Wärmeüberschuss oder Wärmebedarf, durch gezielte Beladung des Wärmespeichermediums mit diskreten Wärmemengen unter gleichzeitiger Abspaltung jeweils eines Teils der NH_3 -Liganden des Ammin-Komplexes bzw. die Abgabe nur eines Teils der im Wärmespeichermedium gespeicherten Wärmemenge durch Bindung nur eines Teils der maximal koordinierbaren Liganden an das Zentralatom bei jeweils unterschiedlichen Temperaturen.

[0013] Beispielsweise setzt der Tetramminkomplex von CuSO_4 seine vier NH_3 -Liganden bei Temperaturen ab etwa 80 °C (1 Ligand), etwa 170 °C (2 Liganden) bzw. rund 310 °C (4 Liganden)

frei, wie dies aus den späteren Beispielen hervorgeht. Für den Fall, dass nicht genügend speicherbare Wärmeenergie (wie z.B. Abwärme) zur Verfügung steht, um das Wärmespeichermedium auf über 300 °C zu erhitzen, braucht selbiges in einer ersten Stufe nur auf eine Temperatur von > 80 °C oder > 170 °C erhitzt zu werden, wodurch nur ein Ligand bzw. nur drei Liganden abgespalten wird/werden und die dafür erforderliche Wärmemenge als chemische Energie im Wärmespeichermedium gespeichert wird. Der oder die verbliebene(n) Ligand(en) kann/können dann zu einem späteren Zeitpunkt abgespalten werden, wenn genügend speicherbare Wärme zur Verfügung steht. Dabei können die Koordinationsstellen des Wärmespeichermediums auch zwischenzeitlich unter Abgabe von Wärme wieder mit NH₃-Liganden aufgefüllt werden, bevor eine neuerliche Abspaltung derselben erfolgt.

[0014] Von zumindest ebenso großer Bedeutung ist die umgekehrte Option. Beispielsweise erfolgt die Freisetzung der im ligandenfreien CuSO₄ gespeicherten Wärme unter gleichzeitiger stufenweise Regenerierung des Tetramminkomplexes durch Kontakt mit einem Ammoniak-hältigen Gasgemisch auf den folgenden Temperaturniveaus: rund 250 °C (1 Ligand), rund 140 °C (2 Liganden) und knapp 70 °C (1 Ligand). Wird nur ein Teil der gespeicherten Wärme benötigt, braucht auch nur ein Teil der Koordinationsstellen des Wärmespeichermediums mit Liganden besetzt zu werden, indem das heiße CuSO₄ mit dem gezielt auf eine der beiden höheren Temperaturen abgekühlt wird, und der Rest der gespeicherten Wärme kann - unter vollständiger Besetzung aller Koordinationsstellen mit NH₃ - zu einem späteren Zeitpunkt freigesetzt werden.

[0015] Vorzugsweise wird im Verfahren der vorliegenden Erfindung ein Übergangsmetallsalz eingesetzt, mit dem sowohl die Beladung mit Wärme als auch deren Wiederfreisetzung stufenweise durchführbar sind, was ganz speziell auf das genannte CuSO₄ zutrifft.

[0016] Generell jedoch wird als Übergangsmetallsalz vorzugsweise ein Salz von Cu, Ni, Co oder Zn, eingesetzt, da für diese Metalle bereits ihre Eignung im erfindungsgemäßen Verfahren bestätigt werden konnte, was freilich nicht ausschließt, dass die derzeit noch laufenden Forschungen der Erfinder noch weitere geeignete Metalle zutage fördern werden. Noch bevorzugter wird ein Salz von Cu oder Ni, insbesondere von Cu, eingesetzt, da deren Temperaturniveaus gezielter ansteuerbar sind als jene der anderen bevorzugten Metalle.

[0017] Weiters wird im erfindungsgemäßen Verfahren vorzugsweise ein Sulfat oder Chlorid, noch bevorzugter ein Sulfat, des Übergangsmetalls eingesetzt, da die Eignung dieser Anionen bereits bestätigt werden konnte, während für die Anionen Carbonat, Silicat und Phosphat in ersten Versuchen der Erfinder gar keine Amminkomplexbildung beobachtet werden konnte. Aufgrund der Flüchtigkeit des Chlorids während der thermischen Zersetzung der Komplexe wird Sulfat besonders bevorzugt, insbesondere, wie bereits erwähnt, CuSO₄.

[0018] In weiteren bevorzugten Ausführungsformen der Erfindung wird das Übergangsmetallsalz auf einem gegenüber der Reaktion inerten Speichermaterial eingesetzt, wodurch die Gefahr von Agglomeration des Wärmespeichermediums noch weiter verringert wird und dessen Handhabbarkeit verbessert wird. Darüber hinaus aber verschieben sich die Temperaturniveaus, bei denen die NH₃-Liganden vom jeweiligen Amminkomplex des Übergangsmetallsalzes abgespalten werden mitunter erheblich. Ohne sich auf eine bestimmte Theorie festlegen zu wollen, nehmen die Erfinder an, dass der Grad der Verschiebung von der spezifischen Wärmekapazität des Trägermaterials abhängt.

[0019] Dabei haben die Erfinder herausgefunden, dass sich nicht jedes Trägermaterial für eine erfindungsgemäß kaskadierende Durchführung des Verfahrens eignet, weswegen das Trägermaterial vorzugsweise aus Silica, Sepiolith, Celit, Vermiculit und Aktivkohle ausgewählt ist, wovon noch bevorzugter Silica, Sepiolith oder Celit, insbesondere Sepiolith, eingesetzt wird, da bei diesen bevorzugten Trägermaterialien die Temperaturniveaus der Wärmespeicherung bzw. -freisetzung besser steuerbar sind als in anderen Fällen und sich speziell für Sepiolith nicht nur besonders gute Eignung im erfindungsgemäßen Verfahren herausgestellt hat, sondern dieses Material auch deutlich kostengünstiger im Handel erhältlich ist als beispielsweise Silica oder Celit.

[0020] Bei Verwendung eines Trägermaterials wird das Übergangsmetallsalz darauf vorzugs-

weise in einem Gewichtsverhältnis zwischen Salz und Trägermaterial von zumindest 1:1, noch bevorzugter zumindest 3:1, eingesetzt, um pro Gewichtseinheit der Kombination eine hohe speicherbare Wärmemenge zu ermöglichen. Noch bevorzugter wird das Übergangsmetallsalz auf dem Trägermaterial in einem Gewichtsverhältnis zwischen Salz und Trägermaterial zwischen 4:1 und 6:1, insbesondere in einem Gewichtsverhältnis von etwa 5:1, eingesetzt. Soll die Menge an Übergangsmetallsalz bei gleichzeitig hoher speicherbarer Wärmemenge möglichst gering gehalten werden, kann allerdings auch ein Verhältnis von nur 1:1 gewählt werden.

KURZBESCHREIBUNG DER ZEICHNUNGEN

[0021] Die Erfindung wird nachstehend anhand von konkreten Ausführungsbeispielen unter Bezugnahme auf die beiliegenden Zeichnungen detaillierter beschrieben, wobei Letztere Folgendes zeigen.

[0022] Die Fig. 1 bis 7 zeigen die Ergebnisse thermogravimetrischer Analysen der Amminkomplexe der erfindungsgemäßen Beispiele 1 bis 5.

[0023] Die Fig. 8, 10, 12, 17 und 18 zeigen Vergleiche des in CuSO_4 auf verschiedenen Trägermaterialien und in variierenden Gewichtsverhältnissen speicherbaren Energiegehalts als Balkendiagramme.

[0024] Die Fig. 9, 11 und 13 bis 16 zeigen die Ergebnisse thermogravimetrischer Analysen der Amminkomplexe der erfindungsgemäßen Beispiele 6 bis 10 bzw. von Vergleichsbeispiel 1.

BEISPIELE

[0025] Alle in den nachstehenden Beispielen eingesetzten Reagenzien, d.h. Übergangsmetallsalze und Trägermaterialien, sind kommerziell erhältlich und wurden ohne weitere Reinigung eingesetzt.

SYNTHESEBEISPIELE 1 BIS 5

[0026] Herstellung der Amminkomplexe



Me = Cu^{2+} , Ni^{2+} , Co^{2+} , Zn^{2+}

X = SO_4^{2-} oder 2 Cl^-

n = 4 (für SO_4^{2-}) bzw. 5 (für Cl^-)

[0027] Das jeweilige, aus kommerzieller Quelle stammende wasserfreie Übergangsmetallsalz wurde in einem Laborwirbelschichtreaktor mit einem Überschuss an NH_3 zu den Amminkomplexen umgesetzt.

[0028] Auf diese Weise wurden die folgenden Amminkomplexe hergestellt:

Synthesebeispiel 1: $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$

Synthesebeispiel 2: $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$

Synthesebeispiel 3: $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$

Synthesebeispiel 4: $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$

Synthesebeispiel 5: $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_5]\text{Cl}_2$

BEISPIELE 1 BIS 5 - Versuche mit reinen Übergangsmetallsalzen

[0029] Die oben hergestellten Amminkomplexe wurden anschließend in einem Al_2O_3 -Tiegel unter Verwendung eines STA 449 C Jupiter® DSC-TGA-Instruments von Netzsch in einer N_2 -Atmosphäre mit einer Heizrate von 10 K/min erhitzt und unter N_2 -Atmosphäre abgekühlt und dabei thermogravimetrisch analysiert. Mit dem Einleiten von Ammoniak wurde unmittelbar nach Erreichen der Maximaltemperatur begonnen. Die dabei aufgezeichneten TGA-Kurven (unkorrigiert) sind in den Fig. 1 bis 7 dargestellt, wobei jeweils die durchgehende Linie das Gewicht und die

punktierte Linie die Temperatur über der Zeit angeben. Die Startpunkte (Temperatur sowie Gew.-% der Ausgangsverbindung) der relevanten Gewichtsab- bzw. -zunahmen aufgrund von Abspaltung bzw. Aufnahme von NH_3 -Liganden sind umrandet gekennzeichnet.

BEISPIEL 1: $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$

[0030] In Fig. 1 ist die TGA-Kurve des in Synthesebeispiel 1 hergestellten Tetraamminkupfersulfats dargestellt. In der folgenden Tabelle 1 sind die Temperaturen der Startpunkte der Gewichtsabnahmen während des Aufheizens sowie der Gewichtszunahmen während des Abkühlens aufgelistet.

Tabelle 1

	NH_3 -Abspaltung	NH_3 -Aufnahme
Stufe 1, 1 NH_3 -Ligand	79 °C	66 °C
Stufe 2, 2 NH_3 -Liganden	168 °C	138 °C
Stufe 3, 1 NH_3 -Ligand	307 °C	248 °C

[0031] Man erkennt, dass im Falle von $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$ die Abspaltung der vier NH_3 -Liganden beim Erhitzen in drei Stufen erfolgt, wobei zunächst ein Ligand, dann zwei Liganden gemeinsam und zuletzt wieder ein Ligand abgespalten werden. Beim darauf folgenden Abkühlen durch Einleiten von Ammoniak-hältigem Trägergas wird der ursprüngliche Tetraamminkomplex ebenso stufenweise wiederhergestellt, wobei die erneute Anlagerung der vier NH_3 -Liganden nach demselben (umgekehrten) Schema 1-2-1 erfolgt.

[0032] Aus diesen Ergebnissen ist klar ersichtlich, dass sowohl die Wärmespeicherung als auch die spätere Wärmefreisetzung unter Verwendung dieses Amminkomplexes als Wärmeträger jeweils in zwei oder drei Stufen erfolgen kann, wobei die Abspaltung und die Wiederaufnahme der NH_3 -Liganden jeweils nach einem beliebigen der Schemata 1-2-1, 1-3, 3-1, 1-2 oder 2-1 erfolgen können, je nachdem, welchen Temperaturen der Amminkomplex bzw. das ligandenfreie Übergangsmetallsalz ausgesetzt wird bzw. wie rasch das Erhitzen bzw. das Abkühlen erfolgt. Die Temperaturdifferenzen zwischen den einzelnen Stufen betragen bei beiden Prozessen, d.h. Abspaltung und Aufnahme von NH_3 -Liganden, jeweils mehrere Dutzend Kelvin, so dass leicht eine dazwischen liegende Temperatur gewählt werden kann.

[0033] In Fig. 2 ist eine entsprechende TGA-Kurve für die Zyklisierung von $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$ in drei Stufen dargestellt, wobei sowohl die Wärmespeicherung als auch die Wärmefreisetzung jeweils nach dem Schema 1-2-1 durchgeführt wurden. Während bei dem in Fig. 1 gezeigten Versuch der Prozess aus Wärmespeicherung und -freisetzung rund 600 min (d.h. 10 h) dauerte, betrug bei dem in Fig. 2 gezeigten Versuch die Dauer eines Zyklus nur rund 150 min (d.h. 2,5 h), obwohl in beiden Fällen auf dieselbe Maximaltemperatur von rund 320 °C erhitzt wurde.

[0034] In Fig. 3 ist hingegen die TGA-Kurve eines analogen Zyklus, allerdings mit nur jeweils zwei Stufen nach dem Schema 1-2 für die Wärmespeicherung und dem umgekehrten Schema 2-1 für die Wärmefreisetzung dargestellt, wobei auf eine Maximaltemperatur von knapp über 180 °C erhitzt wurde, so dass nur drei NH_3 -Liganden wiederkehrend abgespalten und wiederaufgenommen wurden und der vierte am Cu-Atom koordiniert blieb, wie dies aus den Temperaturangaben in Tabelle 1 hervorgeht. Dementsprechend betrug die Dauer eines Zyklus in diesem Versuch nur rund 95 min.

[0035] Man erkennt, dass bei den Zyklen aus Wärmespeicherung und -freisetzung auch Kombinationen zweier verschiedener Schemata für die beiden Teilschritte möglich sind, was die Flexibilität bei der Temperaturwahl gegenüber dem Stand der Technik enorm erhöht.

BEISPIEL 2: $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$

[0036] In Fig. 4 ist die TGA-Kurve des in Synthesebeispiel 2 hergestellten Tetraamminnickelsulfats dargestellt. In nachstehender Tabelle 2 sind wiederum die Temperaturen der Startpunkte der Gewichtsab- und -zunahmen aufgelistet.

Tabelle 2

	NH ₃ -Abspaltung	NH ₃ -Aufnahme
Stufe 1, 2 NH ₃ -Liganden	71 °C	107 °C
Stufe 2, 1 NH ₃ -Ligand	118 °C	144 °C
Stufe 3, 1 NH ₃ -Ligand	153 °C	306 °C

[0037] Man erkennt, dass hier der kaskadische Prozess nicht zyklenstabil ist, d.h. im ersten Zyklus lässt sich ein Muster einer 2-1-1-Abspaltung erkennen, während im zweiten Zyklus nur eine 2-2-Abspaltung der Liganden erfolgt. Während bei der ersten Abkühlung unter NH₃ eine kaskadische Aufnahme der NH₃-Liganden erfolgt, erfolgt dieser Prozess bei der zweiten Abkühlung kontinuierlich.

BEISPIEL 3: [Co(NH₃)₄]SO₄

[0038] In Fig. 5 ist die TGA-Kurve des in Synthesebeispiel 3 hergestellten Tetraammincobaltsulfats dargestellt, und in nachstehender Tabelle 3 sind die relevanten Temperaturen aufgelistet.

Tabelle 3

	NH ₃ -Abspaltung	NH ₃ -Aufnahme
Stufe 1, 2 NH ₃ -Liganden	51 °C	-
Stufe 2, 2 NH ₃ -Liganden	92 °C	79 °C

[0039] Man erkennt, dass die vier NH₃-Liganden aus dem Cobalt-Komplex in zwei Stufen aus jeweils zwei Liganden abgespalten werden, wobei die Temperaturdifferenz rund 40 °C beträgt, so dass leicht eine dazwischen liegende Maximaltemperatur gewählt werden kann, so dass im Bedarfsfall nur zwei der vier Liganden abgespalten werden, falls nicht genügend speicherbare Wärme zur Verfügung steht. Die Wiederaufnahme der Liganden erfolgt allerdings in nur einer einzigen Stufe, beginnend bei etwa 79 °C, so dass bei Verwendung dieses Übergangsmetallsalz-Amminkomplexes nur die in diesem Versuch eingesetzte Variante der stufenweisen Wärmespeicherung zur Verfügung steht.

BEISPIEL 4: [Zn(NH₃)₄]SO₄

[0040] In Fig. 6 ist die TGA-Kurve des in Synthesebeispiel 4 hergestellten Tetraamminzinksulfats dargestellt, und in nachstehender Tabelle 4 sind die relevanten Temperaturen aufgelistet.

Tabelle 4

	NH ₃ -Abspaltung	NH ₃ -Aufnahme
Stufe 1, 1 NH ₃ -Ligand	61 / 77 °C	80 °C
Stufe 2, 1 NH ₃ -Ligand	107 / 127 °C	155 °C
Stufe 3, 1 NH ₃ -Ligand	163 / 168 °C	210 °C
Stufe 4, 1 NH ₃ -Ligand	207 / 225 °C	ca. 250 °C

[0041] Es ist zu erkennen, dass die vier Liganden aus [Zn(NH₃)₄]SO₄ im Wärmespeicherprozess einzeln in vier Stufen abspaltbar sind, zumal die Temperaturdifferenzen zwischen den Stufen jeweils rund 40 °C bzw. 60 °C betragen. Die Wiederaufnahme der Liganden erfolgt in vier Stufen, wobei die erste NH₃-Aufnahme bei ca. 250 °C beginnt.

BEISPIEL 5: [Cu(NH₃)₅]Cl₂

[0042] In Fig. 7 ist die TGA-Kurve des in Synthesebeispiel 5 hergestellten Pentamminkupferchlorids dargestellt, und in nachstehender Tabelle 5 sind die relevanten Temperaturen aufgelistet.

Tabelle 5

	NH ₃ -Abspaltung	NH ₃ -Aufnahme
Stufe 1, 3 NH ₃ -Liganden	98 °C	94 °C
Stufe 2, 2 NH ₃ -Liganden	128 °C	

[0043] Man erkennt, dass hier die Abspaltung der 5 NH₃-Liganden zweistufig nach dem Schema 3-2 erfolgt, wobei die NH₃-Aufnahme kontinuierlich und somit nicht kaskadisch erfolgt.

BEISPIELE 6 BIS 10, VERGLEICHBSBEISPIEL 1 - Versuche mit Trägermaterialien

[0044] Zur Untersuchung, ob die Wärmespeicherung bzw. -freisetzung auch mit an Trägermaterialien gebundenen Amminkomplexen kaskadiert durchführbar ist, wurde der Amminkomplex, der in den obigen Beispielen am besten abgeschnitten hatte, nämlich Tetraamminkupfersulfat [Cu(NH₃)₄]SO₄, auf verschiedenen Trägermaterialien getestet.

[0045] Dazu wurden 50 g des jeweiligen Trägermaterials für variierende Zeitspannen in eine gesättigte CuSO₄-Lösung getaucht und so damit getränkt. Anschließend wurde das jeweilige Produkt abgetrennt, mit 200 ml entionisiertem Wasser nachgewaschen und 12 h lang bei 60 °C und danach 6 h lang bei 350 °C getrocknet. Mittels Röntgenfluoreszenzanalyse wurde der jeweilige CuSO₄-Gehalt bestimmt.

[0046] Anschließend wurden die mit CuSO₄ getränkten Träger mit NH₃ im Laborwirbelschichtreaktor begast, um die Tetraamminkupfersulfat-Komplexe herzustellen, die in der Folge ähnlichen Heiz-/Kühl-Zyklen bzw. -Behandlungen wie oben beschrieben unter gleichzeitiger TGA-Analyse unterzogen wurden. Zudem wurde die Menge der in diesen Materialien speicherbaren Wärmeenergie anhand einer DSC-Analyse bestimmt.

VERGLEICHBSBEISPIEL 1: [Cu(NH₃)₄]SO₄ auf Zeolith

[0047] Analog zu ihren früheren, in der eingangs zitierten Patentanmeldung beschriebenen Versuchen, haben die Erfinder zunächst Zeolith als Trägermaterial getestet. Dazu wurden zwei unterschiedliche Beladungen von Zeolith mit Kupfersulfat hergestellt, wozu der Träger einem Imprägnierzyklus bzw. drei Imprägnierzyklen in CuSO₄-Lösung unterzogen und die imprägnierten Träger anschließend direkt im DSC-TGA-Instrument mit NH₃ zum Tetraamminkomplex umgesetzt wurden, um die Wärmeströme messen zu können. Die in den imprägnierten Trägern speicherbaren Wärmemengen wurden mit 143,2 bzw. 215,3 kJ/kg berechnet. Zum Vergleich: In reinem [Cu(NH₃)₄]SO₄ sind 1772 kJ/kg und in reinem Zeolith 64,43 kJ/kg speicherbar, wie dies in Fig. 8 grafisch dargestellt ist.

[0048] In Fig. 9 ist die TGA-Kurve des Materials mit drei Imprägnierzyklen dargestellt, wobei zu erkennen ist, dass unter Verwendung dieses Materials als Wärmespeichermedium weder die Wärmespeicherung noch die Wärmefreisetzung kaskadiert durchgeführt werden könnten, da keine unterschiedlichen Temperaturniveaus der Einzelreaktionen der Liganden feststellbar sind.

BEISPIEL 6: [Cu(NH₃)₄]SO₄ auf Aktivkohle

[0049] Analog zum obigen Versuch mit Zeolith wurde Aktivkohle (Korngröße 1-5 mm, unbehandelt) in einem bzw. drei Zyklen mit CuSO₄-Lösung imprägniert und im DSC-TGA-Instrument mit NH₃ zum Tetraamminkomplex umgesetzt. Dabei ergaben sich speicherbare Wärmemengen von 225,3 bzw. 505,7 kJ/kg, wobei der Wert für Aktivkohle selbst 71,53 kJ/kg beträgt, wie dies in Fig. 10 grafisch dargestellt ist.

[0050] In Fig. 11 ist die TGA-Kurve des Materials mit drei Imprägnierzyklen dargestellt, wobei auffällt, dass in diesem Fall die vier NH₃-Liganden des Amminkomplexes einzeln, d.h. in vier Stufen, abgespaltet wurden, während es bei reinem [Cu(NH₃)₄]SO₄ in Beispiel 1 nur drei Stufen waren. Allerdings wurden die vier Liganden dafür beim Abkühlen unter Ammoniak nicht kaskadiert angelagert, während dies bei dem Komplex ohne Trägermaterial ebenfalls in drei Stufen erfolgt war.

[0051] Aufgrund der ausreichend großen Differenzen zwischen den vier Stufen der Ligandenabspaltung ist dieses Material in der Praxis für eine kaskadierte Wärmespeicherung durchaus einsetzbar. Aufgrund der fehlenden Möglichkeit, auch die Wärmefreisetzung kaskadiert durchzuführen, wird es jedoch gemäß vorliegender Erfindung nicht bevorzugt.

BEISPIEL 7: $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$ auf Vermiculit

[0052] Analog zu den obigen Versuchen wurde Vermiculit (Korngröße 1-3 mm) in einem bzw. drei Imprägnierzyklen mit Kupfersulfat beladen, das mit NH_3 zum Tetraamminkomplex umgesetzt wurde. Dabei ergaben sich recht gute Werte für die speicherbaren Wärmemengen von 362,3 bzw. 570,7 kJ/kg, wobei der Wert für Vermiculit selbst nur 5,9 kJ/kg beträgt, wie dies in Fig. 12 grafisch dargestellt ist.

[0053] In Fig. 13 ist wiederum die TGA-Kurve des in drei Zyklen imprägnierten Materials dargestellt, wobei in diesem Fall erst nach zweimaligem Erhitzen auf die Maximaltemperatur die Ammoniak-Zufuhr gestartet wurde. Auch abgesehen davon ergibt sich ein anderes Bild als in den vorhergehenden Beispielen: Auf Vermiculit werden die vier NH_3 -Liganden offenbar in zwei Stufen zu jeweils zwei Liganden abgespalten, während die erneute Anlagerung beim Abkühlen erneut in einer einzigen Stufe erfolgte.

[0054] Da die Temperaturdifferenz zwischen den beiden Stufen zwar rund 100 °C betrug, die Wärmefreisetzung aber auch hier nicht kaskadiert durchführbar ist, ist auch dieses Material in der Praxis zwar einsetzbar, aber gemäß vorliegender Erfindung nicht zu bevorzugen.

BEISPIEL 8: $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$ auf Celit

[0055] Celit wurde mit Kupfersulfat in einem Gewichtsverhältnis zwischen CuSO_4 und Träger von 10:1 beladen, das erneut in NH_3 zum Tetraamminkomplex umgesetzt wurde, woraus eine ausgezeichnete berechnete Wärmespeicherkapazität von 1136 kJ/kg folgte.

[0056] In Fig. 14 ist die TGA-Kurve dieses Materials dargestellt, und es zeigte sich, dass hier die Ligandenabspaltung des Amminkomplexes auf Träger demselben Schema folgte wie beim reinen Amminkomplex in Beispiel 1, nämlich 1:2:1. Die Wärmefreisetzung unter erneutem Ligandeneinbau erfolgte allerdings auch bei diesem Material nicht kaskadiert.

[0057] Aufgrund der relativ hohen Temperaturdifferenzen zwischen den Stufen und der relativ hohen Wärmespeicherkapazität ist dieses Material für die praktische Anwendung recht gut geeignet und daher gemäß vorliegender Erfindung zu bevorzugen.

BEISPIEL 9: $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$ auf Silica

[0058] Analog zum obigen Versuch mit Celit wurde auch Silica (Partikelgröße 60 µm) mit Kupfersulfat in einem Gewichtsverhältnis zwischen CuSO_4 und Träger von 10:1 beladen, das in NH_3 zum Tetraamminkomplex umgesetzt wurde, woraus eine noch bessere berechnete Wärmespeicherkapazität von 1263 kJ/kg folgte.

[0059] In Fig. 15 ist die TGA-Kurve dargestellt, wobei auffällt, dass in diesem Fall beide Prozesse, d.h. Wärmespeicherung und -freisetzung, kaskadiert erfolgen können, und zwar nach demselben 1-2-1-Schema wie der reine Amminkomplex. Aufgrund der sehr großen Temperaturdifferenzen zwischen den einzelnen Stufen bei beiden Prozessen stellt Silica ein besonders bevorzugtes Trägermaterial für die vorliegende Erfindung dar.

BEISPIEL 10: $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$ auf Sepiolith

[0060] Analog zu Beispiel 9 wurde Sepiolith im Gewichtsverhältnis 10:1 mit Kupfersulfat beladen, das in NH_3 zum Tetraamminkomplex umgesetzt wurde, woraus eine ebenfalls ausgezeichnete Wärmespeicherkapazität von 1227 kJ/kg folgte.

[0061] Anhand der TGA-Kurve in Fig. 16, in der zwei aufeinander folgende Zyklen von Wärmespeicherung und -freisetzung dargestellt sind, zeigt sich, dass sich auch dieses Material in beiden

Prozessen nach demselben Schema 1-2-1 verhält und angesichts der ebenfalls großen Temperaturdifferenzen ausgezeichnet für die praktische Anwendung geeignet ist.

[0062] In Fig. 17 sind die in den Beispielen 6 bis 10 und im Vergleichsbeispiel hergestellten, an die verschiedenen Trägermaterialien gebundenen Tetraamminkupfersulfat-Komplexe nach ihrer Wärmespeicherkapazität gereiht dargestellt. Man erkennt, dass die Kombinationen mit Silica, Sepiolith und Celit deutlich über jenen mit Zeolith, Aktivkohle und Vermiculit liegen.

[0063] Aufgrund der im Vergleich zu Celit und Silica geringeren Kosten stellt allerdings Sepiolith derzeit das Trägermaterial der Wahl für die Ausführung des erfindungsgemäßen Verfahrens dar.

[0064] Aufgrund dessen wurden weitere Versuche mit Sepiolith als Träger unternommen, indem neben dem bereits getesteten Verhältnis von 10:1 zwischen Amminkomplex und Trägermaterial auch die Verhältnisse 5:1, 2:1, 1:1 und 1:2 untersucht wurden. In Fig. 18 sind die zugehörigen Wärmespeicherkapazitäten dargestellt. Man erkennt, dass die Wärmespeicherkapazität bereits beim geringsten Gehalt des Kupferkomplexes, d.h. bei 2 Gewichtsteilen Träger pro 1 Gewichtsteil Amminkomplex, um eine Zehnerpotenz höher liegt als jene von reinem Sepiolith, und sich beim Übergang von 1:2 zum Verhältnis 1:1 verdoppelt. Überraschenderweise ändert sich jedoch die speicherbare Wärmemenge bei der Verdoppelung der Menge an Amminkomplex zum Verhältnis 2:1 praktisch gar nicht, wonach die Erhöhung auf 5:1 nur eine etwa 20%ige Verbesserung der Wärmespeicherkapazität mit sich bringt und die Verdoppelung des Verhältnisses auf 10:1 schließlich erneut kaum eine Verbesserung bedeutet.

[0065] Daraus lässt sich ableiten, dass im Hinblick auf die Wärmespeicherkapazität das bevorzugte Verhältnis zwischen Kupfersulfat und Sepiolith wohl zumindest 3:1, noch bevorzugter zwischen 4:1 und 6:1 und insbesondere etwa 5:1, betragen sollte. Im Hinblick auf die Kosten des Wärmespeichermediums kann jedoch in der Praxis in vielen Fällen ein Verhältnis von 1:1 für ausreichend erachtet werden.

Patentansprüche

1. Verfahren zur thermochemischen Energiespeicherung mittels Durchführung reversibler chemischer Reaktionen zur Speicherung von Wärmeenergie in Form von chemischer Energie in einem oder mehreren Amminkomplexen von Übergangsmetallsalzen der Formel $[\text{Me}(\text{NH}_3)_n]\text{X}$, worin Me für zumindest ein Übergangsmetallion, X für ein oder mehrere Gegenionen in einer zum Ladungsausgleich des Komplexes ausreichenden Menge und n für die maximale Anzahl der an das jeweilige Übergangsmetallsalz koordinierbaren NH_3 -Liganden stehen, unter Nutzung des folgenden chemischen Gleichgewichts:



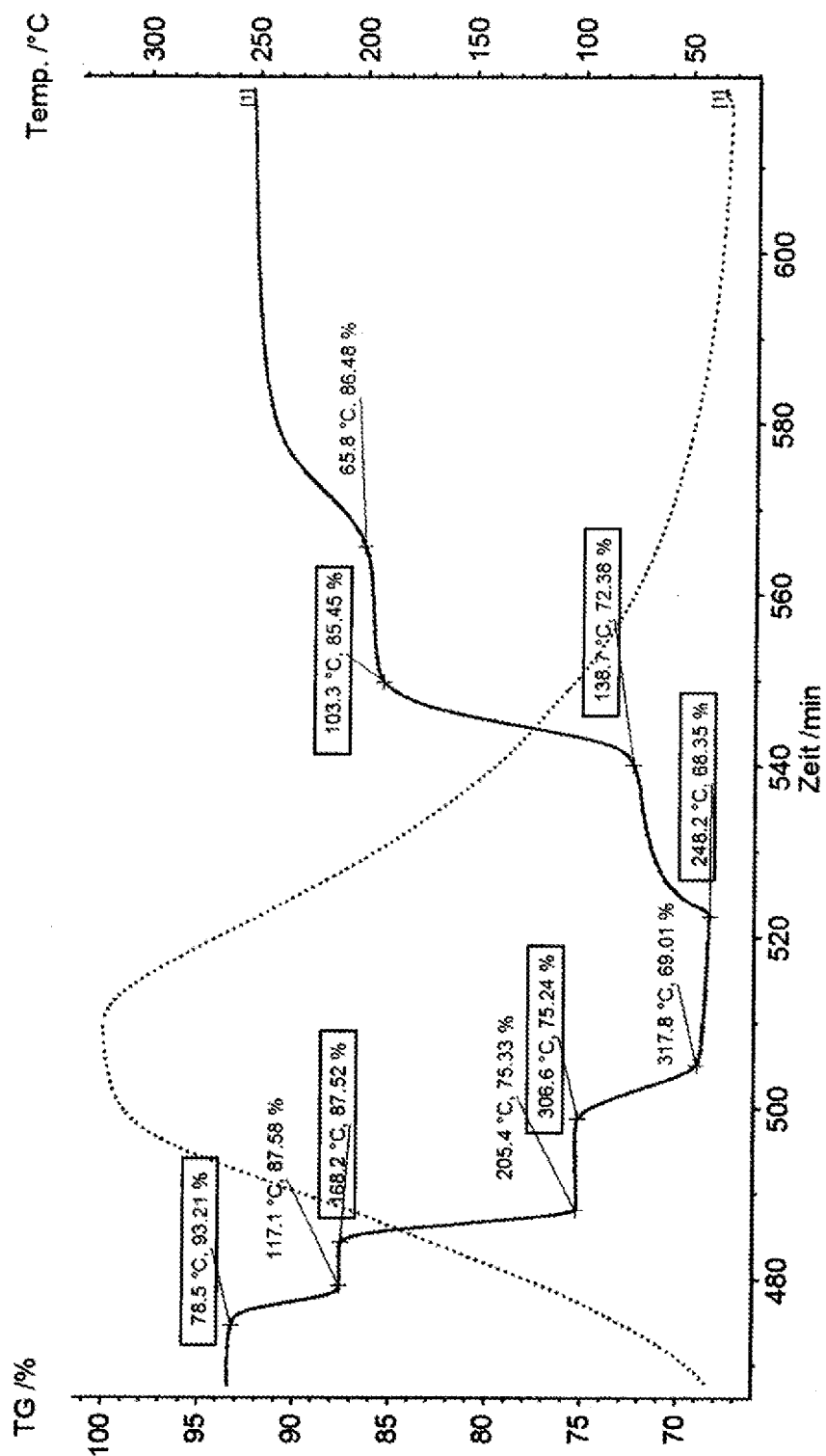
dadurch gekennzeichnet, dass

die Wärmespeicherung unter endothermer Abspaltung der NH_3 -Liganden aus dem Amminkomplex und/oder die Wärmefreisetzung unter exothermer Beladung des Übergangsmetallsalzes mit den NH_3 -Liganden in zumindest zwei Stufen bei unterschiedlichen Temperaturen durchgeführt werden/wird.

2. Verfahren nach Anspruch 1, **dadurch gekennzeichnet**, dass als Übergangsmetallsalz ein Salz von Cu, Ni, Co oder Zn, vorzugsweise ein Salz von Cu oder Ni, insbesondere ein Cu-Salz, eingesetzt wird.
3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, **dadurch gekennzeichnet**, dass als Übergangsmetallsalz ein Sulfat oder Chlorid, vorzugsweise ein Sulfat, des Übergangsmetalls eingesetzt wird.
4. Verfahren nach Anspruch 3, **dadurch gekennzeichnet**, dass als Übergangsmetallsalz CuSO_4 eingesetzt wird.
5. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, **dadurch gekennzeichnet**, dass das Übergangsmetallsalz auf einem gegenüber der Reaktion inerten Trägermaterial eingesetzt wird.
6. Verfahren nach Anspruch 5, **dadurch gekennzeichnet**, dass als Trägermaterial Silica, Sepiolith, Celit, Vermiculit oder Aktivkohle, vorzugsweise Silica, Sepiolith oder Celit, insbesondere Sepiolith, eingesetzt wird.
7. Verfahren nach Anspruch 5 oder 6, **dadurch gekennzeichnet**, dass das Übergangsmetallsalz auf dem Trägermaterial in einem Gewichtsverhältnis zwischen Salz und Trägermaterial von zumindest 1:1, vorzugsweise zumindest 3:1, eingesetzt wird.
8. Verfahren nach Anspruch 7, **dadurch gekennzeichnet**, dass das Übergangsmetallsalz auf dem Trägermaterial in einem Gewichtsverhältnis zwischen Salz und Trägermaterial zwischen 4:1 und 6:1, vorzugsweise von etwa 5:1, eingesetzt wird.

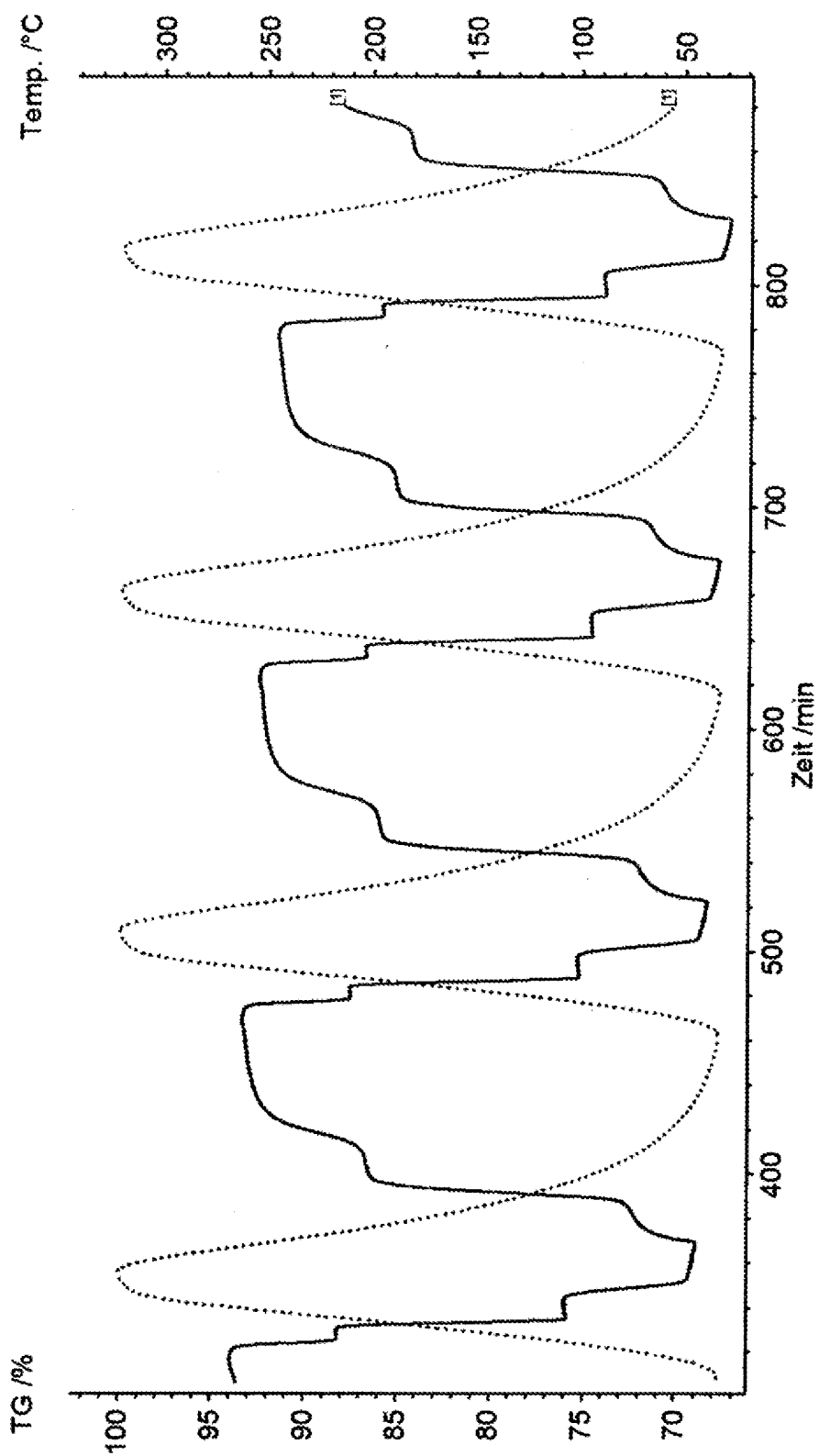
Hierzu 18 Blatt Zeichnungen

1/18



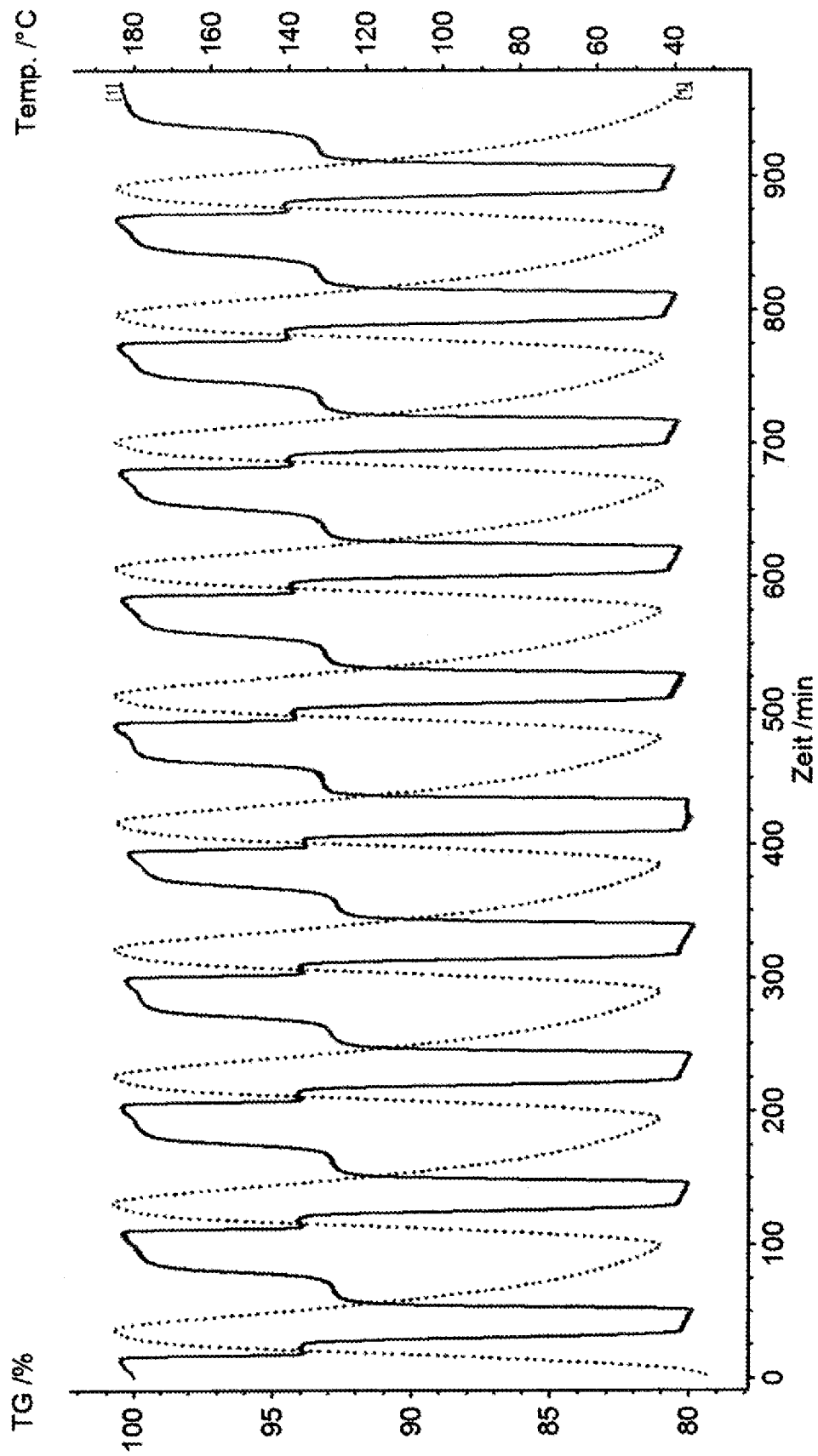
Figur 1

2/18



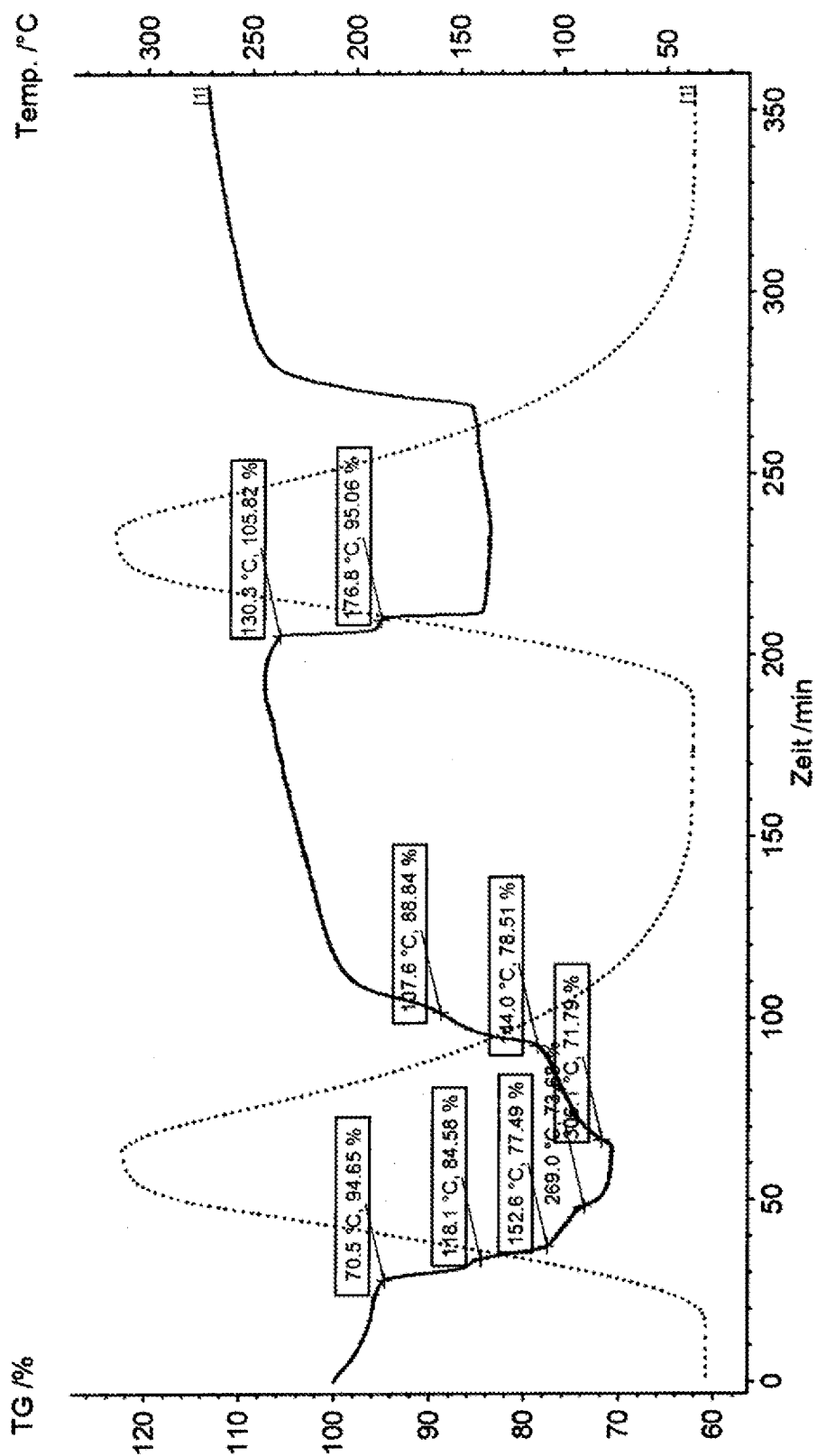
Figur 2

3/18



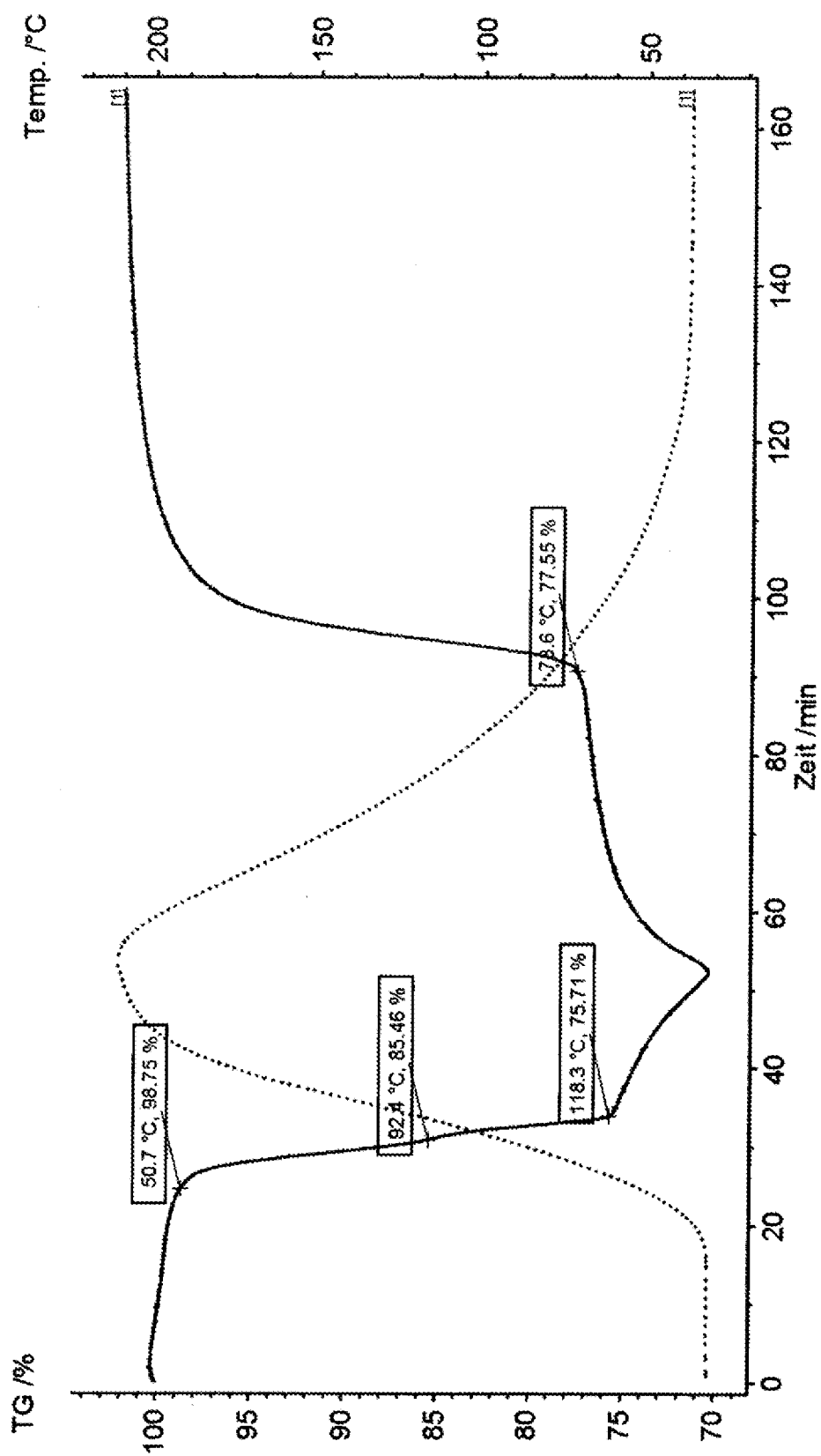
Figur 3

4/18



Figur 4

5/18



Figur 5

6/18

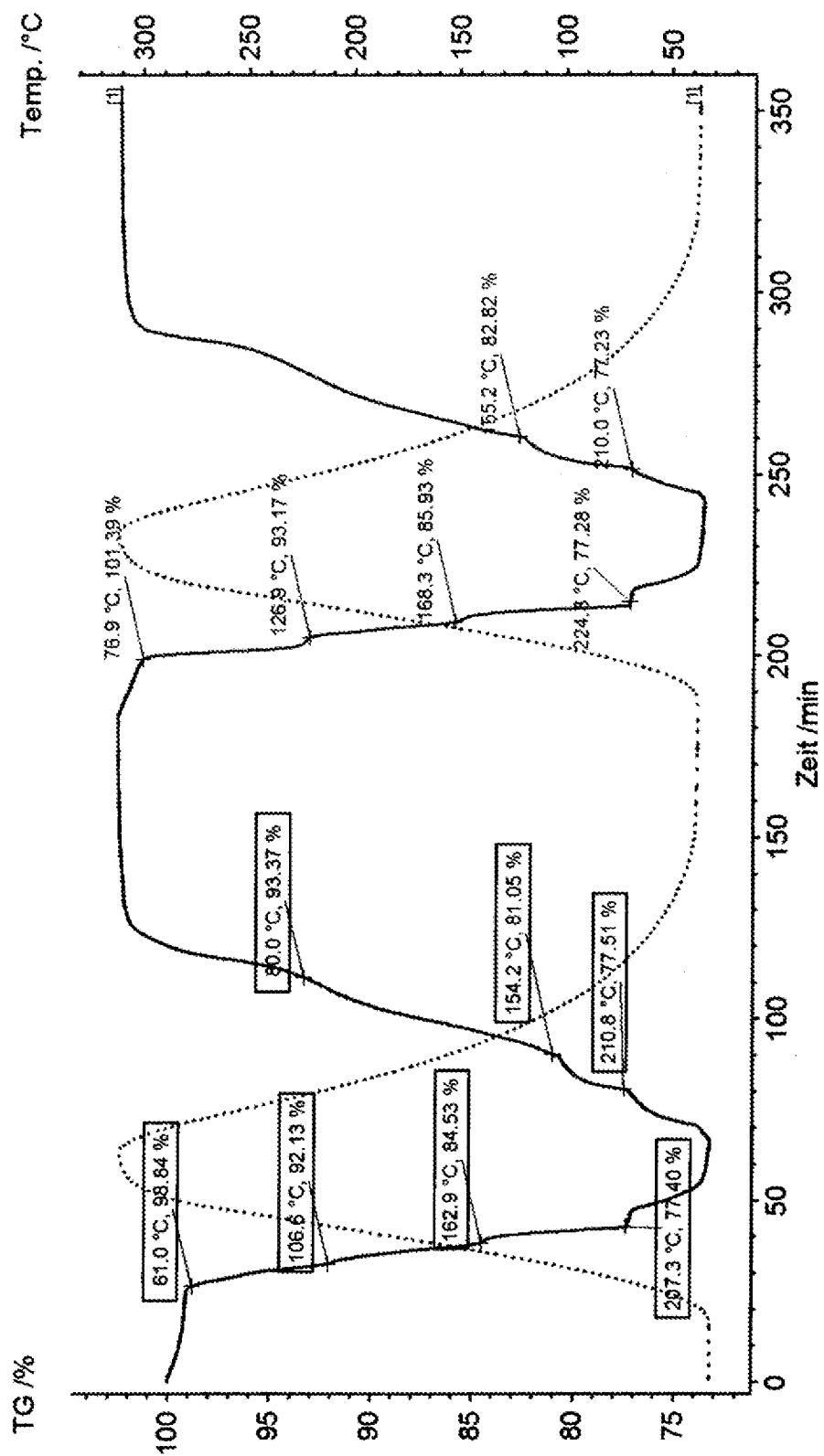
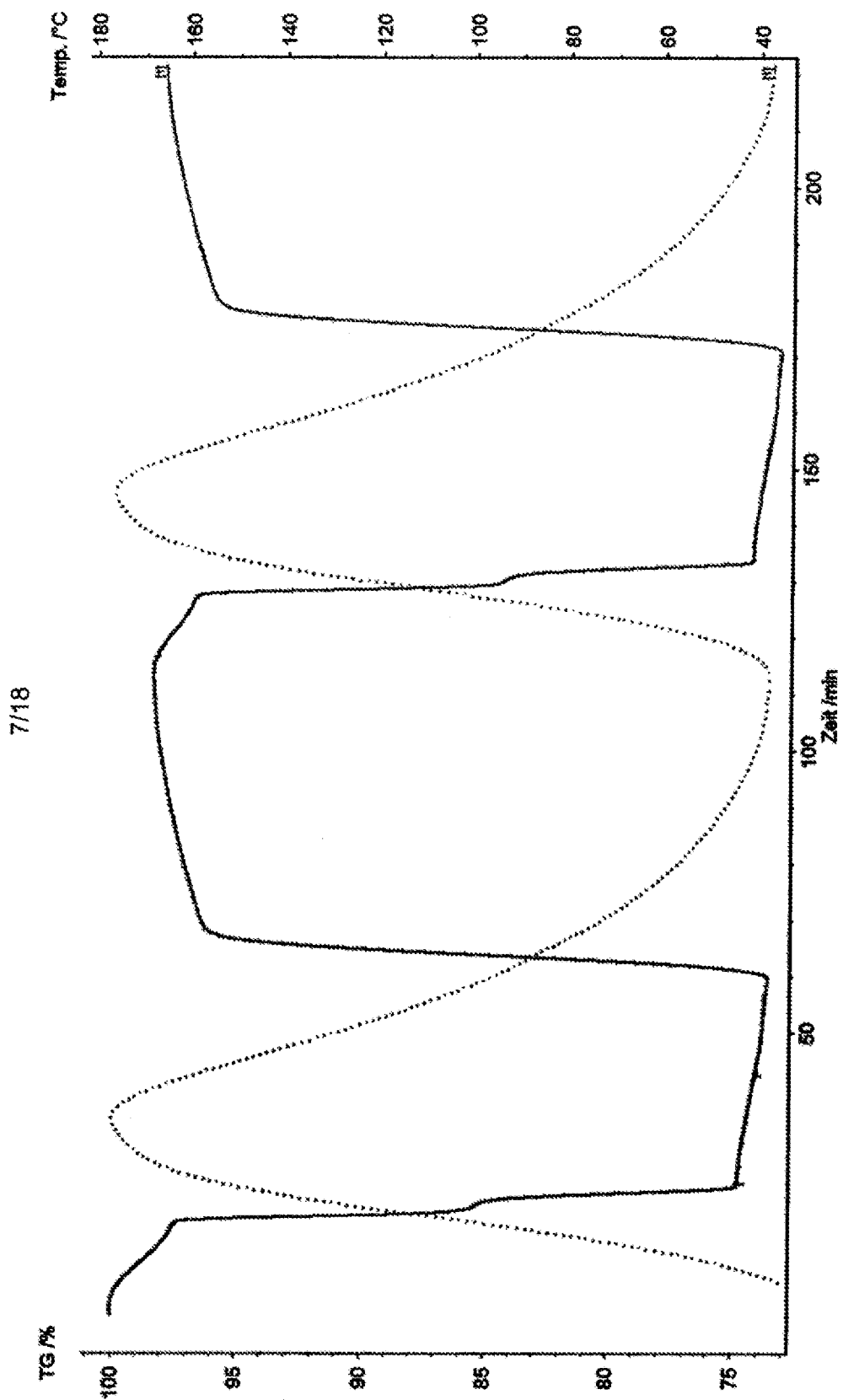
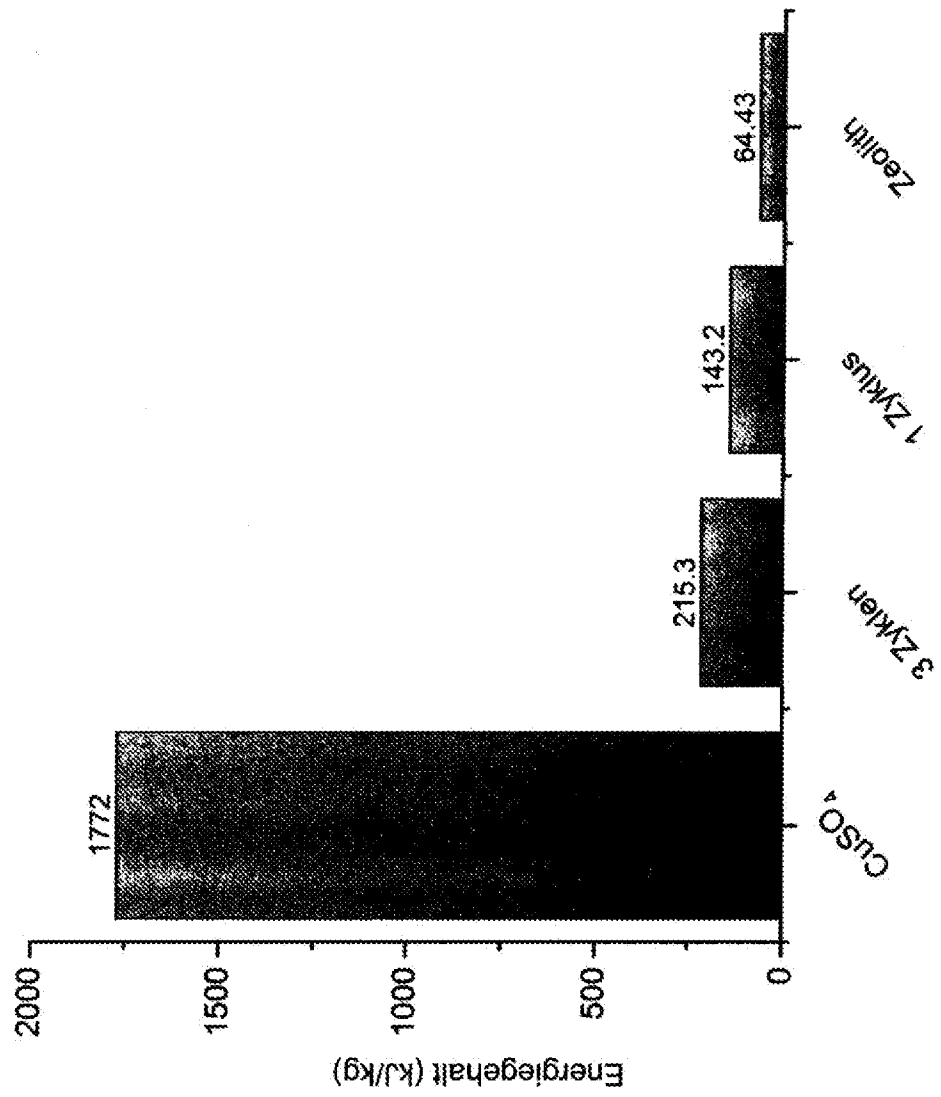


Figure 6



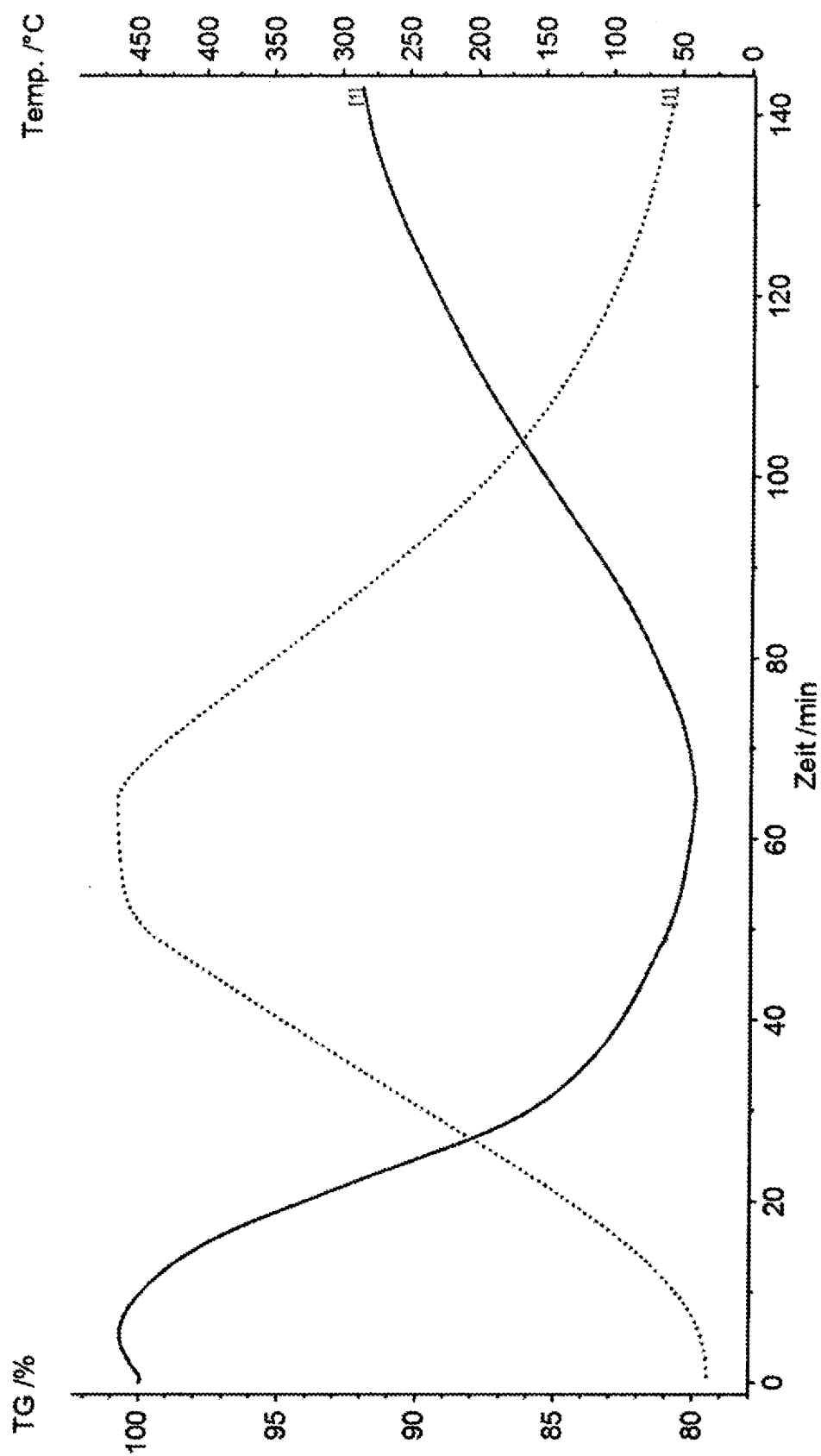
Figur 7

8/18



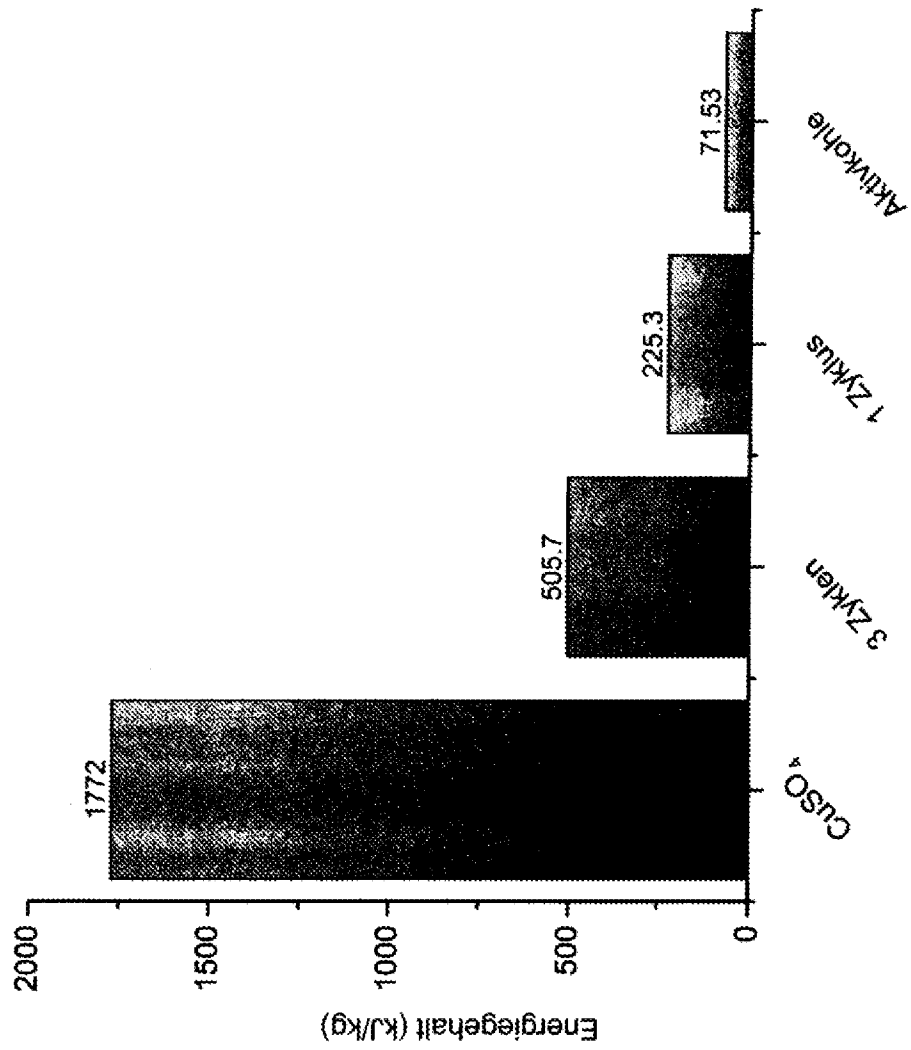
Figur 8

9/18



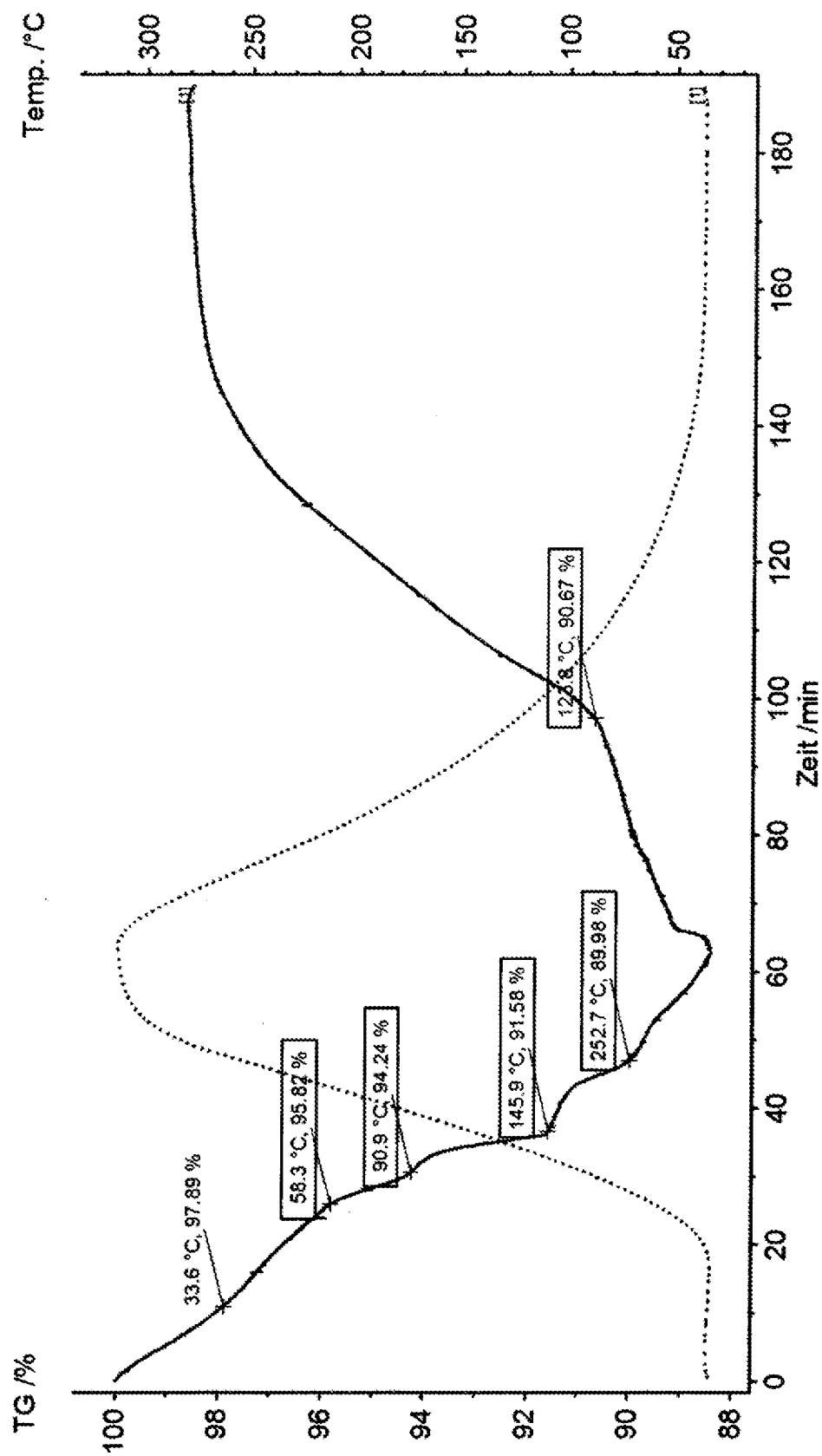
Figur 9

10/18



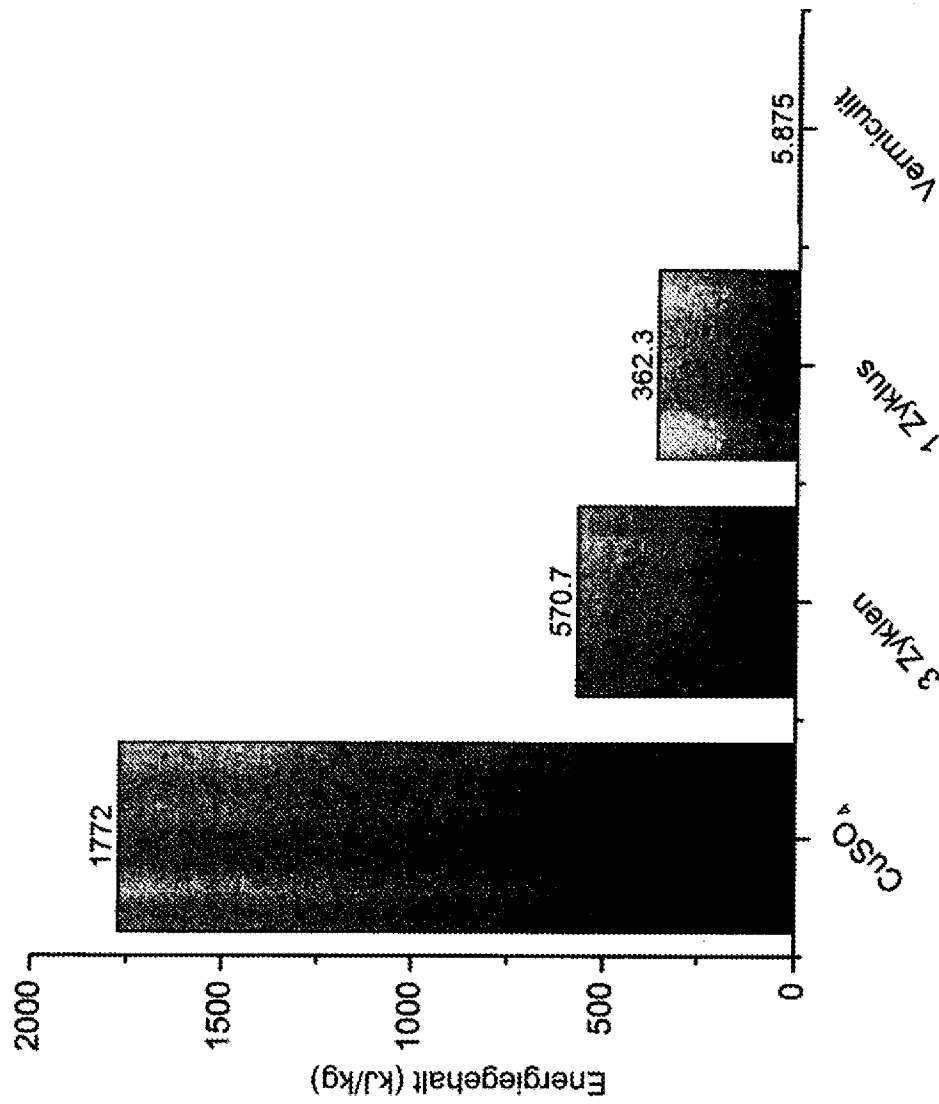
Figur 10

11/18



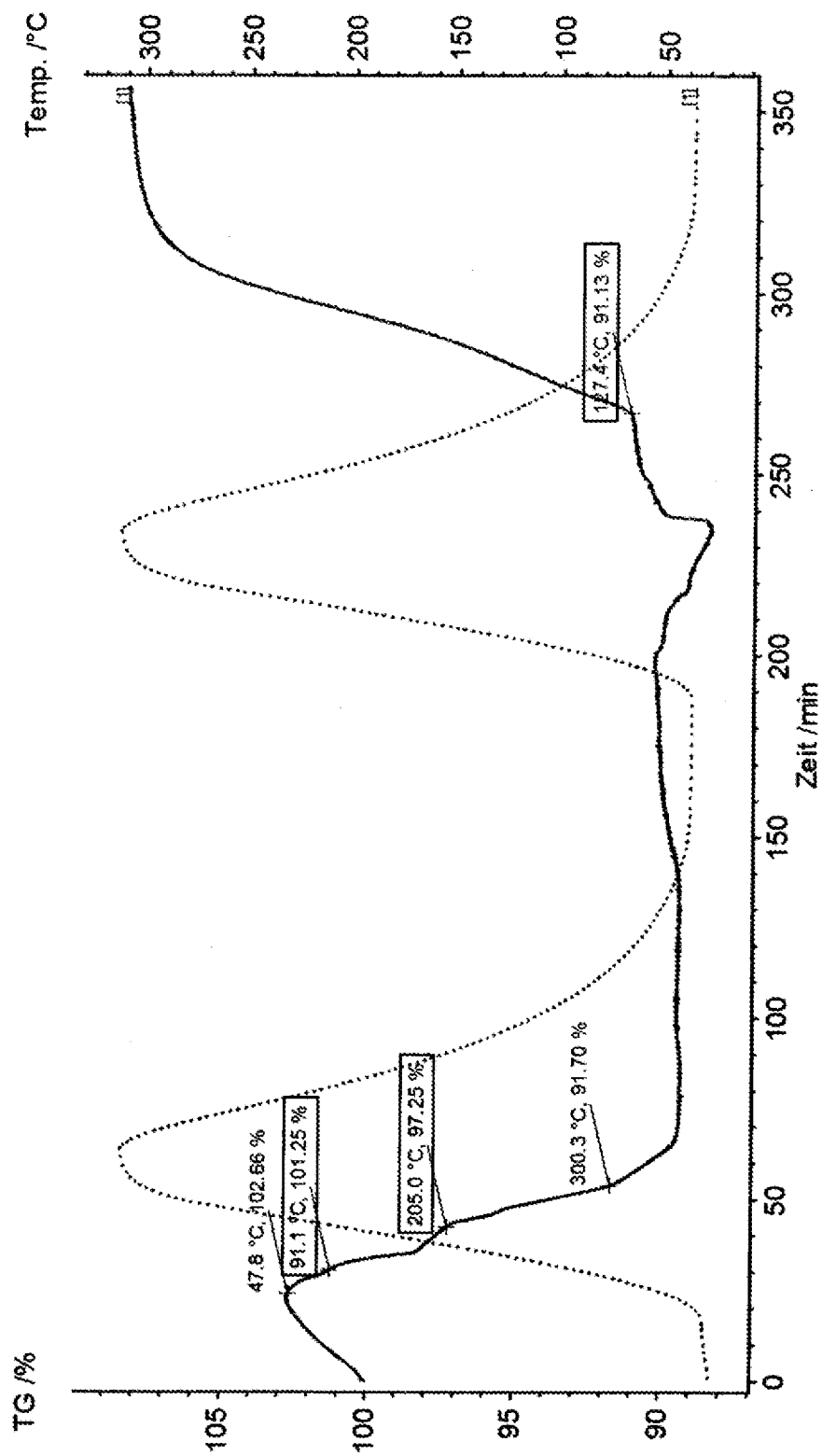
Figur 11

12/18



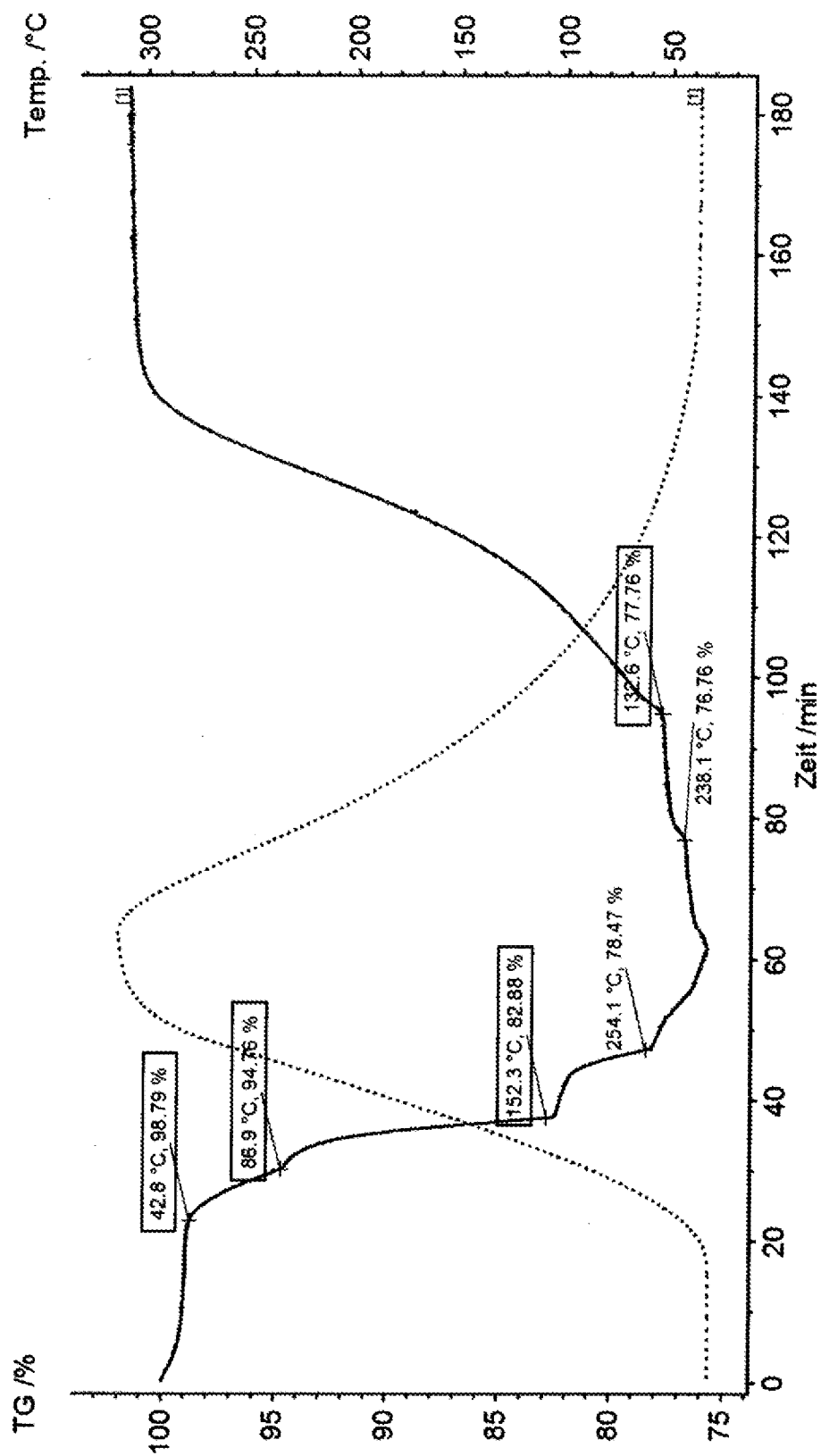
Figur 12

13/18



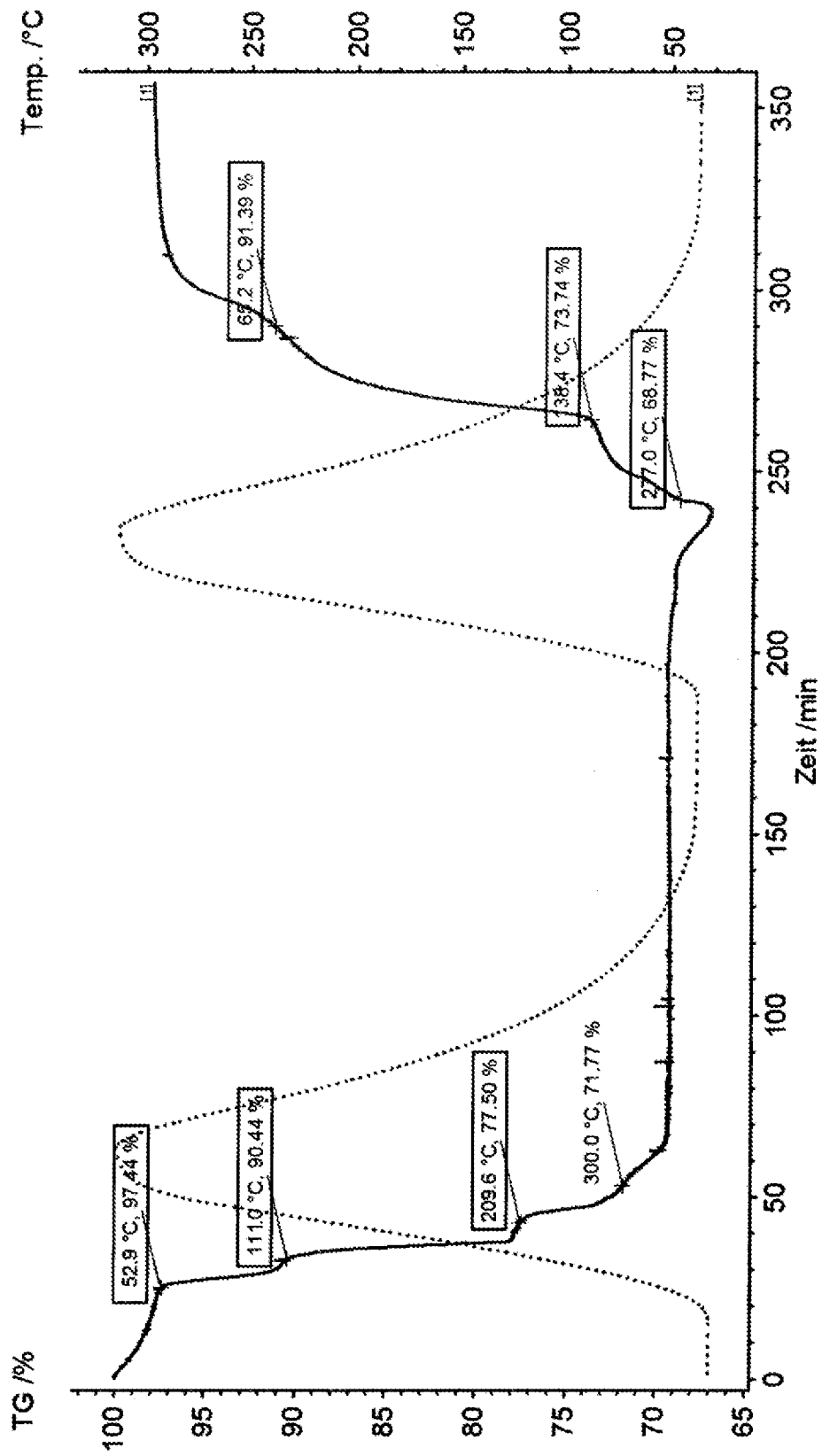
Figur 13

14/18



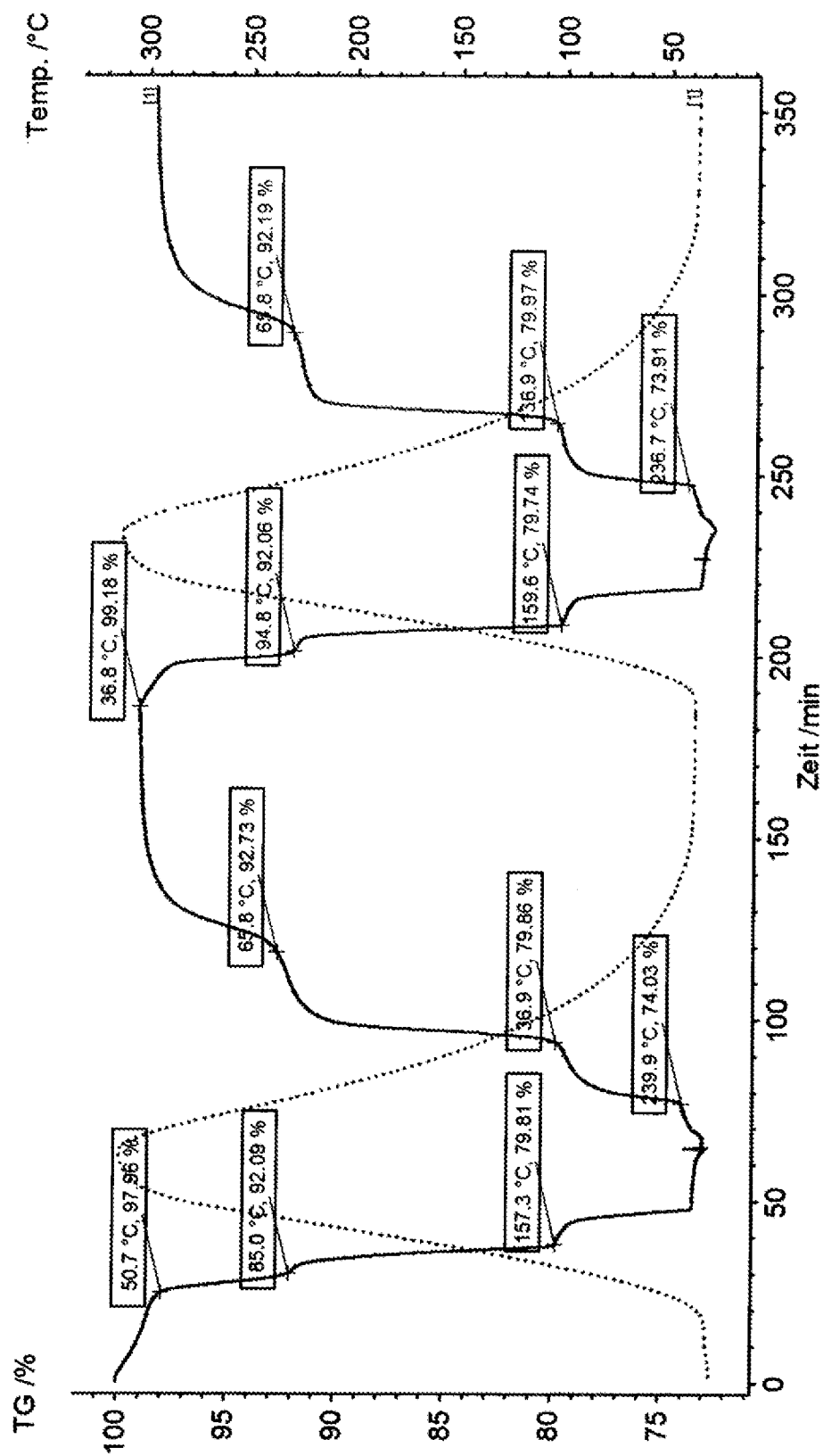
Figur 14

15/18



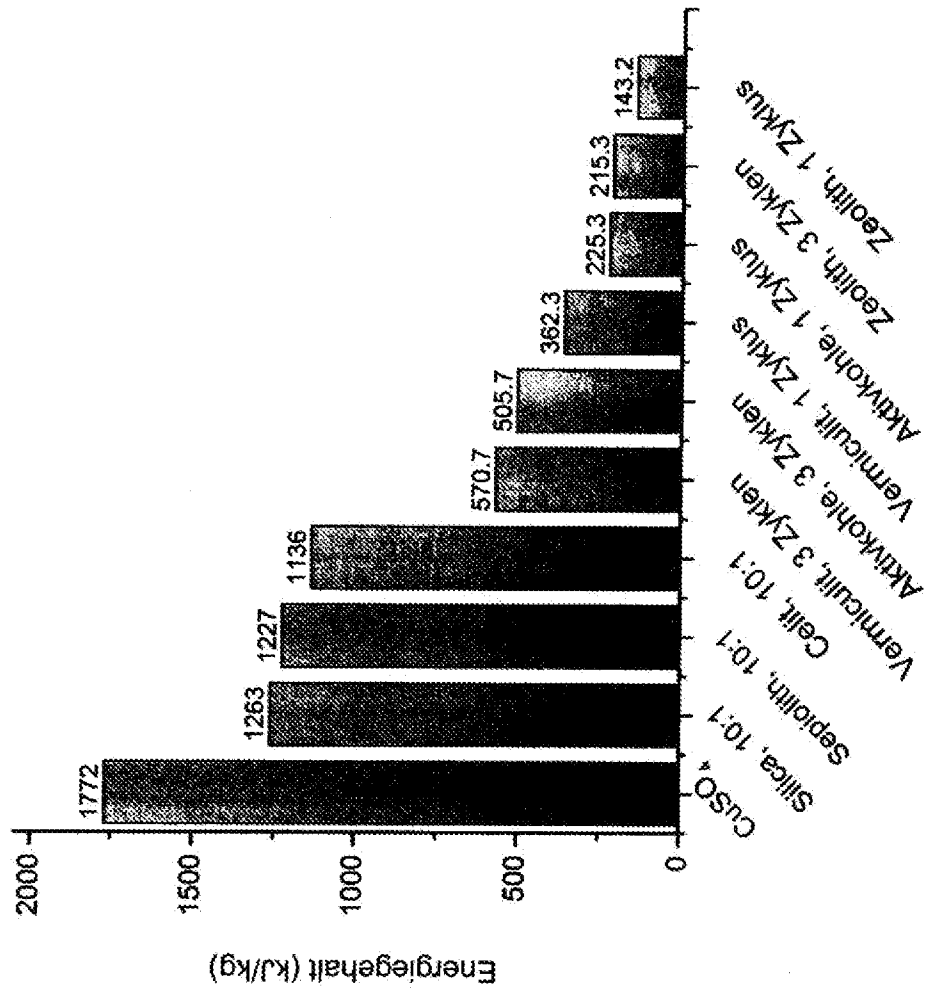
Figur 15

16/18



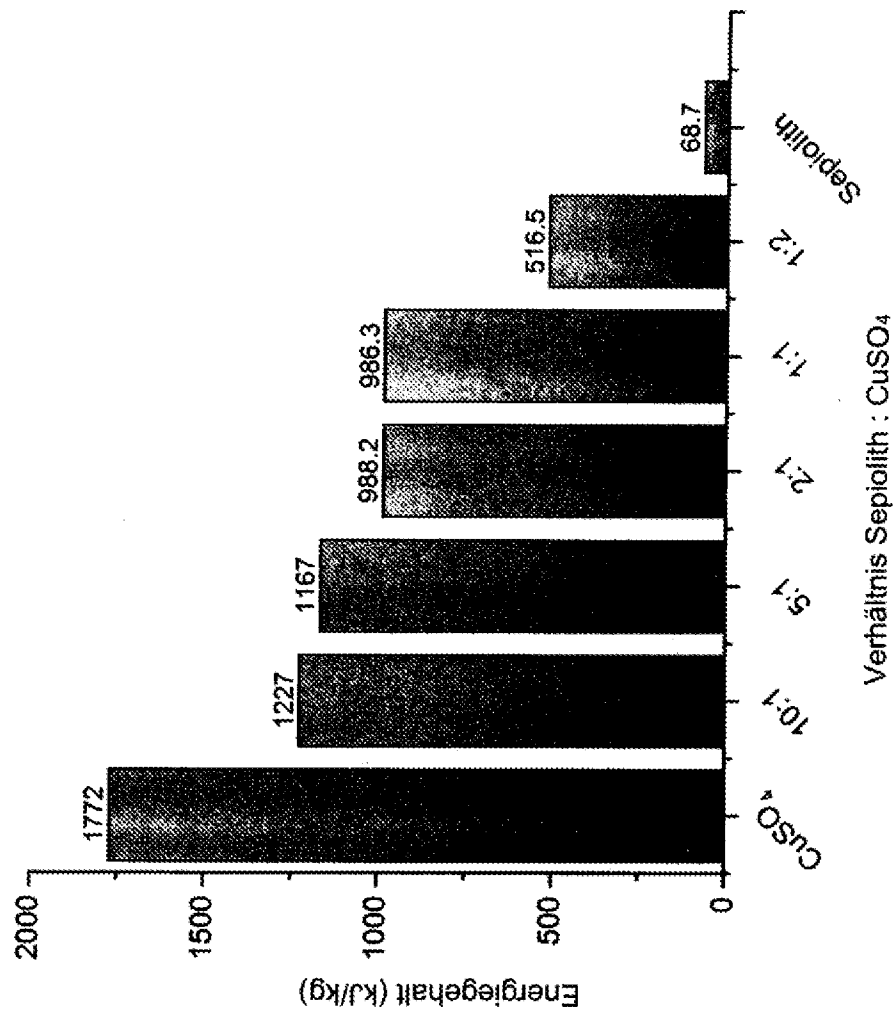
Figur 16

17/18



Figur 17

18/18



Figur 18