——AK—— Kappenberg

Schmelz- und Abkühlungskurve Kristallisationswärme von Natriumthiosulfat

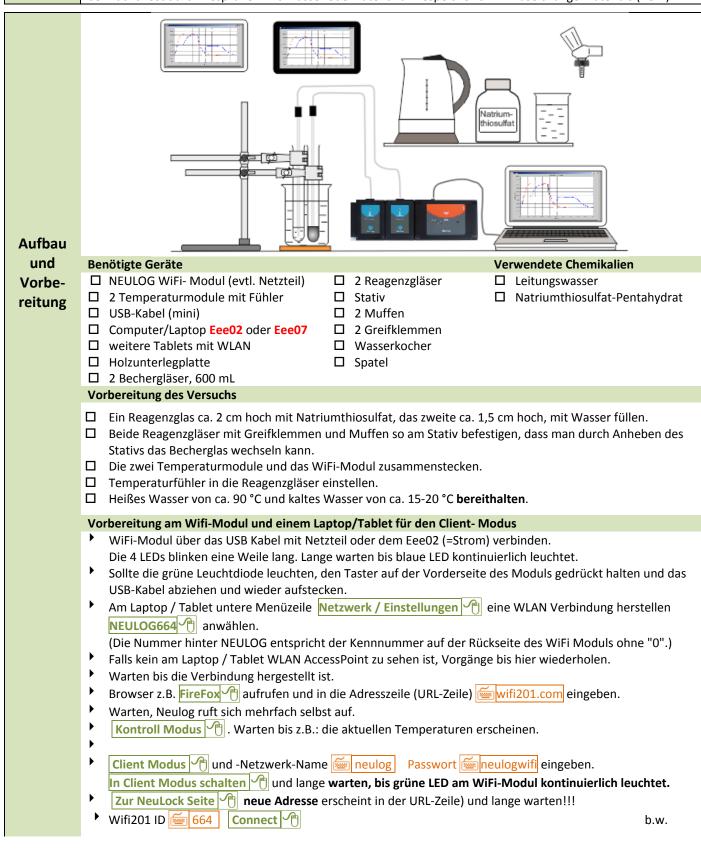




N 05 2.2 Neulog WiFi

Prinzip

Die Temperaturänderung beim Schmelzen von Natriumthiosulfat bzw. beim Auskristallisieren der unterkühlten Schmelze wird gemessen und mit dem Temperaturverhalten von Wasser verglichen. Die Begriffe Schmelztemperatur, Schmelzwärme, Erstarrungstemperatur, Kristallisationswärme und unterkühlte Schmelze werden deutlich. Praktische Anwendung: Regenerierbarer Handwärmer mit Knickplättchen aus Metall, Schutz der Baumblüte bei Nachtfrost durch Besprühen mit Wasser oder Latentwärmespeicher bzw. Phase change materials (PCM).



——AK—— Kappenberg

Schmelz- und Abkühlungskurve Kristallisationswärme von Natriumthiosulfat



N 05 2.2 Neulog WiFi

- **Kontroll Modus** Warten, bis beide Sensoren erkannt sind (ein brauner Balken wächst; sobald Sensoren erkannt sind, kann man mit dem Knopf hinter dem Balken die Suche abbrechen).
- Links das Sensorsymbol Temperatur ID =1 anklicken und unter "y-Achse anzeigen" auf "Achse endet" 100 und "Achse beginnt" 0 ohne Beachtung des Textes einfach eintippen.
- Links e Sensorsymbol Temperatur ID =2 10 anklicken und unter "y-Achse anzeigen" auf "Achse endet" 100 und "Achse beginnt" 0 genauso eintippen. . y-.Achse anzeigen (muss grau sein)
- Danach: Zurück oder neben das Feld klicken.
- Oben in der Menüzeile On-Line Experiment Einstellungen
- Dauer = 10 Sekundenn ↑ 10 Minuten Zurück ↑

Der Client-Modus ließ sich nur mit dem ersten Netzwerk realisieren. Bei 5 weiteren Netzwerken konnte sich das WiFi-Modul nicht einbuchen. Im Access-Modus sind maximal 5 Clients möglich. Vorbereitung an den anderen Betrachtern (Clients)

- Am Laptop / Tablet Netzwerk-bzw. Einstellungen mit dem bestehenden Netzwerk eine WLAN Verbindung herstellen: Local-Network-Name neulog Passwort neulogwifi Home Netzwerk anwählen und warten bis die Verbindung eingebucht ist.
- Browser z.B. FireFox aufrufen und in die Adresszeile (URL-Zeile) wifi201.com eingeben.
- Wifi201 ID 664 Connect

Es erscheint das Neulog-Fenster mit dem Experiment

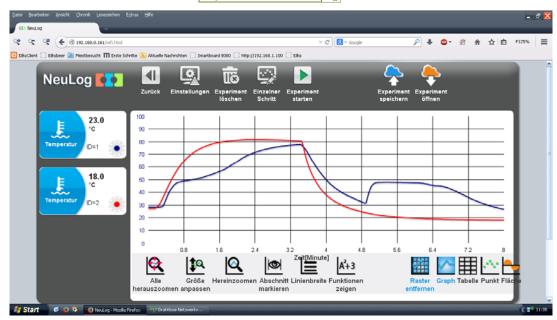
Beim Clients erscheinen nicht die eingestellten Achsen sondern der volle Sensorbereich, auch ist die zweite Temperatur rechts

- Oben in der Menüzeile mit **Experiment starten** die Messwertspeicherung starten.
- Beide Reagenzgläser zusammen in das Becherglas mit dem ca. 90 °C heißen Wasser stellen. Nach einiger Zeit ist das Natriumthiosulfat komplett geschmolzen. In ca. 2 weiteren Minuten erfolgt der Temperaturausgleich.
- Das Becherglas mit dem heißen Wasser gegen das Becherglas mit dem kalten Wasser austauschen.
- Ist die Temperatur im Reagenzglas etwa auf 30°C gesunken, die Kristallisation mit einem Impfkristall starten.

Achtung: Die kristallisierende Masse mit dem Temperaturfühler solange wie möglich rühren!

Zum Beenden in der Menüzeile Experiment anhalten oben drücken.

Durchführung vom Kontroller



www.kappenberg.com | Materialien | Vergleich der Messsysteme | 06/2014 | 2



Schmelz- und Abkühlungskurve Kristallisationswärme von Natriumthiosulfat





N 05 2.2 Neulog WiFi



Speichern **Beobachter**

Klappte bei uns noch nicht

Kontroller Speichern

- Experiment speichern ,.Projektname eingeben (hier: Beispiel) mo5-2-1-user und Experiment speichern
- Es öffnet sich ein Fenster "N05-2-1user. exp". Datei speichern " und OK " Darauf achten, dass kein Popup-Blocker das Speichern verhindert.

Excel-**Export**

Experiment speichern .Projektname eingeben (hier: Beispiel) m N05-2-1-user und Als CSV speichern . Es öffnet sich ein Fenster ""Mein erstes Projekt.csv"

Direkt in Excel Öffnen: Offnen mit 'Microsoft Office Excel (Standard)' OK

Als Datei Speichern: OK The Datei Speichern OK

Öffnen bei **Bedarf**

- . Zum Aufrufen der Datei: Icon NEULOG Deutsch 🔭 aufrufen Warten bis Sensoren erkannt sind.
- Menüzeile On-Line Experiment offnen und in Fenster "Datei hochladen" Suchen in" Verzeichnis ... Downloads" die gewünschte Datei mit 🕂 🥂 öffnen.



Schmelz- und Abkühlungskurve Kristallisationswärme von Natriumthiosulfat

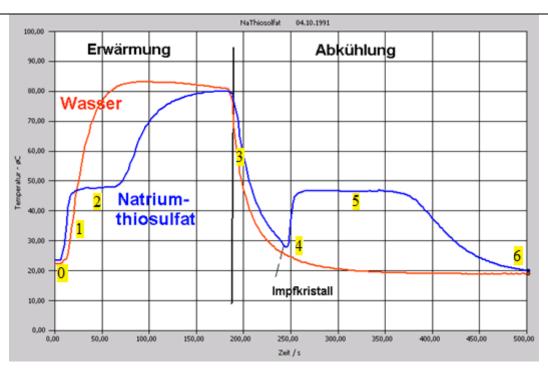




N 05 2.2 Neulog WiFi



Auswertung



- 0. Die Proben sind noch nicht erwärmt
- 1. **D**ie Temperatur im Reagenzglas mit Wasser **steigt "gleichmäßig"**, und passt sich schließlich der Umgebungstemperatur an. Die zugeführte Energie wird zum Erwärmen gebraucht.
- 2. Die Temperatur im Reagenzglas mit Natiumthiosulfat verhält sich zunächst ähnlich, bis die undurchsichtige Aufschüttung klar wird (=schmilzt). Dabei bleibt die Temperatur konstant. (=Schmelztemperatur =Fp). Die in dieser Phase zugeführte Energie wird zum Schmelzen gebraucht Ist alles geschmolzen, geht der Anstieg analog (1).
- 3. Bei Energieentzug (kaltes Becherglas) verhalten sich die Temperaturen zunächst ähnlich (Abkühlen).
- 4. Gibt man einen Impfkristall in die Schmelze, steigt die Temperatur trotz der Kühlung.

Geräte und Chemikalien müssen schon aufgebaut, anschlossen und eingeschaltet sein!

- **5.** Die Temperatur **bleibt** auf dem "vorherigen Plateau" **konstant**. Die Schmelze kristallisiert. **(=Erstarrungs-temperatur = Fp).** Die vorher zugeführte Energie wird beim Erstarren wieder an die Umgebung abgegeben.
- 6. Erst, wenn die Schmelze komplett auskristallisiert ist, sinkt die Temperatur und gleicht sich der Umgebung an.

Bemerkungen **Sei der Messung wird der Abschluss der Messung nicht richtig gesendet. Es vergeht sicher eine Viertelstunde oder mehr, so dass keine Auswertung möglich ist.**

Modul Reset Bei Schwierigkeiten: Wenn man dem WiFi-Modul Strom voll gebootet ist, den kleinen Knopf auf der Vorderseite mindestens 4 Sekunden gedrückt halten.

Quick-	
Start	

Nicht vorgesehen

Zeitbedarf
MinutenAufbauVorber.
Rechn.Durch-
führ.Auswer-
tungAb-
bauIntuitive Be-
dienung (+1-6)

Beachten: Entsorgung Abfalleimer

Literatur

Der Schmelzpunkt von Natriumthiosulfat-Pentahydrat ist meist mit 48,5 °C angegeben. Frei nach: W. Asselborn, H. Jakob u. K-D. Zils, Messen mit dem Computer im Unterricht, Aulis Verlag Deubner und Co KG, Köln 1989