

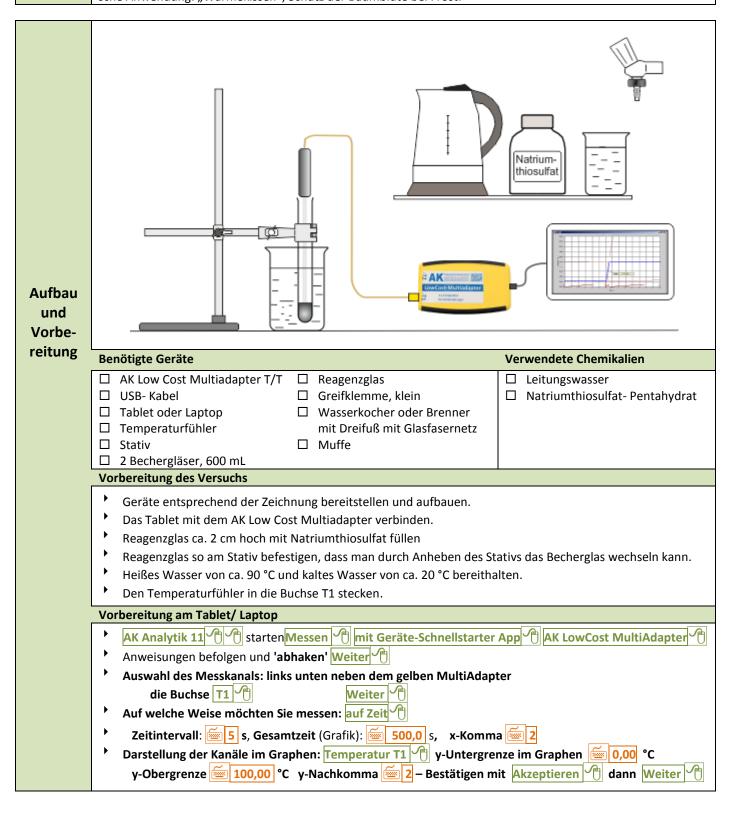
Schmelz- und Abkühlungskurve (Kristallisationswärme) von Natriumthiosulfat





Prinzip

Die Temperaturänderung beim Schmelzen von Natriumthiosulfat bzw. beim Auskristallisieren der unterkühlten Schmelze wird gemessen und mit dem Temperaturverhalten von Wasser verglichen. Die Begriffe Schmelzpunkt, Schmelzwärme, Kristallisationspunkt, Kristallisationswärme und unterkühlte Schmelze werden deutlich: Praktische Anwendung: "Wärmekissen", Schutz der Baumblüte bei Frost.





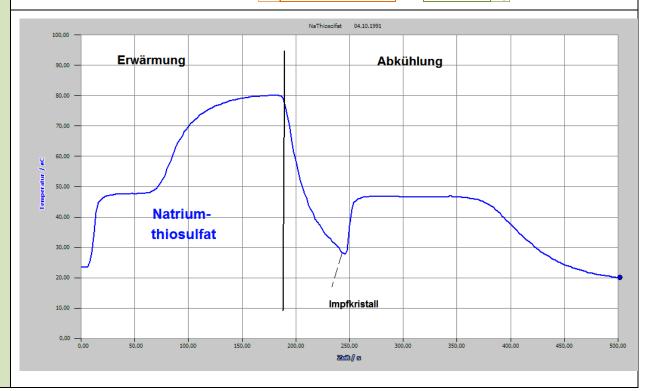
Schmelz- und Abkühlungskurve (Kristallisationswärme) von Natriumthiosulfat

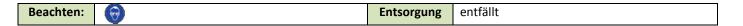




- Mit Aufzeichnen oder mit der 's'-Taste die Messwertspeicherung starten.
- Das Reagenzglas in das Becherglas mit dem ca. 90 °C heißen Wasser stellen. Im Laufe der Zeit sieht man, wie das Natriumthiosulfat schmilzt. Nach ca. 2 Minuten ist etwa ein Temperaturausgleich erfolgt.
- Das Becherglas mit dem heißen Wasser gegen das Becherglas mit dem kalten Wasser auswechseln.
- Wenn die Temperatur im Reagenzglas etwa auf 30°C gesunken ist, die Kristallisation mit einem Impfkristall starten
- Achtung: Man sollte dann solange wie möglich mit dem Temperaturfühler die kristallisierende Masse rühren!
- Nach ca. 500 s Messung beenden drücken.
- Projektnamen eingeben (hier: Beispiel) Mein erstes Projekt und Akzeptieren

Durchführung





Literatur Die Schmelztemperatur 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

www.kappenberg.com | Materialien | Versuche zur Thermometrie | 10/2011 | 2