High Temperature Thermometry Laborbericht

Emanuel Mondgenast Markus Gartmann

6. November 2010

Inhaltsverzeichnis

1	Einführung	3			
2	Versuchsaufbau 2.1 Aufbau der Lanze	3			
3	Berechnungsmethoden	4			
4	Resultate und Diskussion	5			
5	Fehlerquellen	6			
Li	Literatur				
A	Nomenklatur	7			
В	Messprotokoll	8			

1 Einführung

Bei der Messung von Gastemperaturen bei sehr hohen Temperaturen ist ein Thermoelement erheblicher Wärmestrahlung ausgesetzt. So kann die gemessene Temperatur bedeutend über der tatsächlich vorliegenden sein. Vor allem bei Temperaturen über 800°C spielt dieser Effekt eine erhebliche Rolle, da die Strahlung proportional zur vierten Potenz der Temperatur zunimmt. In vielen Anwendungen ist eine genaue Messung unverzichtbar.

Im Versuchsaufbau wird das Problem dadurch gelöst, dass ein Thermoelement mit einem Strahlungsschild ummantelt wird. Zudem saugt man einen definierten Gasstrom am Thermoelement vorbei, um dessen Einfluss zu untersuchen. Dadurch gleicht sich bei einem erhöten Gasdurchfluss die Temperatur des Thermoelemts besser der Gastemperatur an.

2 Versuchsaufbau

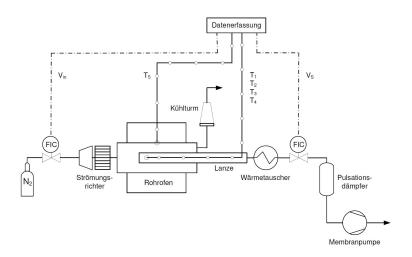


Abbildung 1: Schema der Versuchsanlage [1]

Über einen Massendurchflussregler (FIC) strömt Stickstoff druch einen Rohrofen. Zur Ermittlung der Gastemperatur wird eine Lanze eingeführt. Gleichzeitig wird durch das Messinstrument mit Hilfe einer Membranpumpe Gas vom Ofen abgezogen. Damit die nachfolgenen Instrumente keinen hohen Temperaturen ausgesetzt sind, ist ein Wärmetauscher vorgeschaltet. Der restliche Stickstoff entströmt über einen Kühlturm in die Umgebung. Die Datenerfassung der gemessenen Temperaturen und die Steuerung der beiden FIC's geschieht mittels eines Computers.

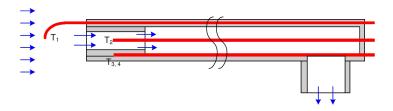


Abbildung 2: Aufbau der Lanze [1]

2.1 Aufbau der Lanze

Das Thermoelemnt, welches T_2 misst, ist von einem Strahlungsschild umgeben. In diesem wird auf der Ober- und Unterseite die Temperatur (T_3, T_4) gemessen, um den Radiationsseinfluss des Schildes auf die Gastemperatur zu berechnen. Um einen Vergleich mit der Temperatur zu haben, welche ohne Abschirmung gemessen werden würde, steht ein Thermoelement (T_1) aus der Lanze hervor.

3 Berechnungsmethoden

Aus der Wärmebilanz am Thermoelement folgt die implizite Gleichung für die Gastemperatur [2].

$$T_{gas} = T_{tc} - \frac{1}{A_{tc} \cdot \bar{h}} \cdot (\dot{Q}_{rad} + \dot{Q}_{cond}(T_{gas}))$$
 (1)

 $_{
m mit}$

$$\dot{Q}_{rad} = \frac{A_{tc} \cdot \sigma \cdot (T_{sh}^4 - T_{tc}^4)}{\frac{1}{\epsilon_{tc}} + \frac{D_{tc}}{D_{sh}} \cdot \left(\frac{1}{\epsilon_{sh}} - 1\right)}$$
(2)

$$\dot{Q}_{cond} = k_{eff} \cdot A_{cond} \cdot \frac{T_{sh} - T_{tc}}{L_{tc}}$$
(3)

Die Schildtemperatur T_{sh} setzt sich bei unserem Experiment aus dem Mittelwert von T_3 und T_4 zusammen.

4 Resultate und Diskussion

Unter Zuhilfenahme des Excelfiles, welches uns zur Verfügung gestellt wurde, berechneten wir iterativ die Gastemperatur. Bei $T_H = 950\,^{\circ}\mathrm{C}$ wiederholten wir die Messreihe mit $V_s = 1\frac{nl}{min}$, da der Wert für T_4 offensichtlich zu hoch ist.

Aus der Abbildung 3 ist ersichtlich, dass T_{gas} immer unterhalb von T_2 liegt. Daraus folgt, dass \dot{Q}_{conv} stets negativ ist; das Gas nimmt Wärme auf oder anders ausgedrückt, die Lanze wird durch das Gas gekühlt.

Im nun folgenden Abschnitt wird der Einfluss des abgesaugten Volumenstroms auf die gemessenen Temperaturen untersucht.

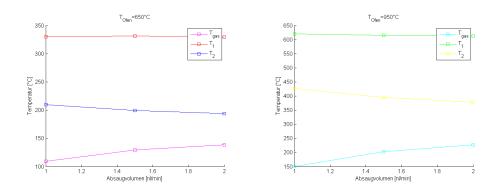


Abbildung 3: Vergleich der gemessenen Temperaturen

Die Temperatur T_2 nimmt mit grösser werdendem Volumenstrom ab, wobei T_1 beinahe konstant bleibt.

Theoretisch müsste die Gastemperatur stets den gleichen Wert aufweisen. Es ist jedoch zu beobachten, dass sie mit zunehmendem Volumenstrom wächst.

Die Unterschiede zwischen den Werten von T_{gas} und T_2 zu T_1 fallen bei der höheren Temperatur viel grösser aus aufgrund des bereits erwähnten Einflusses der Wärmestrahlung welcher ab 800 °C an Bedeutung gewinnt. Ebenfalls auffällig ist der Knick in der Kurve von T_{gas} bei $V_s = 1.5$. Interessant wäre es, hier weitere Messreihen zu erstellen, denn mit den vorhandenen Daten ist es nicht möglich, eine definitve Aussage über den Einfluss von V_s zu tätigen.

5 Fehlerquellen

Die Messresultate weisen erhebliche Fehler auf. Insbesondere die Gastemperatur, welche von dem abgsaugten Gasstrom unabhängig sein sollte, nimmt mit grösserem V_s zu. Dieses Problem kann viele Ursachen haben. Fehler können einerseits beim Modell vorhanden sein (z.B. Parameterwahl, Vereinfachungen beim Strahlungsmodell), andererseits können auch die Thermoelemente ein temperaturabhängiges Verhalten aufweisen, welches bei der Umrechnung der ausgegebenen Spannungen in Grad Celsius ungenügend berücksichtigt wurde.

Literatur

- [1] Strahlungskorrigierte Temperaturmessungen bei Temperaturen um 1000 °C. http://www.ifd.mavt.ethz.ch/education/Lectures/exp_methods/Handouts/Handouts2010/Lab_HighT_2010.pdf; visited on October 31th 2010.
- [2] A. Z'Graggen, H. Friess, and A. Steinfeld. Gas temperature measurement in thermal radiating environments using a suction thermocouple apparatus. *Measurement science & technology: an international journal*, 18(11):3329–3334, 2007.

A Nomenklatur

 T_{gas} : Strahlungsbereinigte Gastemperatur T_{tc} : Temperatur des Thermoelements (T_2) T_{sh} : Temperatur des Wärmeschildes (T_3, T_4)

 T_H : Temperatur Rohrofen V_s : Volumenstrom durch Lanze V_{in} : Eingangsvolumenstrom

 A_{tc} : Querschnitt Thermoelement (T_4) A_{cond} : Oberfläche Thermoelement (T_2)

h: durchschnittlicher Wärmeübergangskoeffizient

 ϵ_{tc} : Emissivität Thermoelement ϵ_{sh} : Emissivität Wärmeschild σ : Stefan-Boltzmann Konstante L_{tc} : Länge des Thermoelements (T_2)

 D_{tc} : Durchmesser des Thermoelements (T_2)

 D_{sh} : Durchmesser des Wärmeschildes k_{eff} : effektive Wärmeleitfähigkeit \dot{Q}_{conv} : Konvektiver Wärmefluss

B Messprotokoll

Tabelle 1: Messprotokoll

Tabelle I. Hiesepherenen											
	$i)T_H = 650^{\circ}\mathrm{C}$				ii)	$ii)T_H = 950 ^{\circ}\mathrm{C}$					
V_{in}	$\frac{nl}{min}$	10				10					
V_s	$\frac{nl}{min}$	1	1.5	2		1	1.5	2	1		
$\overline{T_1}$	°C	333.0	331.6	329.6	62	9.1	615.7	612.9	620.8		
T_2	$^{\circ}\mathrm{C}$	209.7	199.4	194.1	43	5.3	394.8	378.1	426.4		
T_3	$^{\circ}\mathrm{C}$	402.5	397.9	395.5	70	6.1	689.6	682.6	701.6		
T_4	$^{\circ}\mathrm{C}$	406.9	402.3	401.1	97	4.6	694.2	687.8	706.7		
Zeitp	unkt	09:12	09:22	09:30	09	:55	10:05	10:10	10:15		
T_{gas}	$^{\circ}\mathrm{K}$	382.7	402.8	412.0			476.0	499.9	424.1		