

3) Diskutieren Sie Fehlerquellen

siehe Anhang

4) Prüfen Sie die Regel von DULONG-PETIT durch Vergleich mit dem Tabellenwert.

	Probe 1: Glas	Probe 2: Kupfer
Tabellenwert $c$ (mit Quelle)	Formelsammlung $0,86 \text{ J}\cdot\text{g}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$	- Duden - Paetec $0,39 \text{ J}\cdot\text{g}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$
rel. Atommasse $A_r$	$60,1 \text{ u}$	$63,55 \text{ u}$
$c$ nach DULONG-PETIT	<del><math>0,41 \text{ J}\cdot\text{g}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}</math></del>	$0,39 \text{ J}\cdot\text{g}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$
Messwert $c$	$0,96 \text{ J}\cdot\text{g}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$	$0,46 \text{ J}\cdot\text{g}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$

Diskussion:

siehe Anhang

*gilt nur für Metalle!*