

Hinweis:  $T = \Omega L$  folgt aus der dimensionale Darstellung der Gleich.

„Inspektionelle Dimensionierung“ Spurk

„Methode der Differentialgleich“ Zitter

---

Die inspektionelle Dimensionierung ist die Grundlage der Erholungsgleichung verans?

=> Wozu allgemein



TECHNISCHE  
UNIVERSITÄT  
DARMSTADT

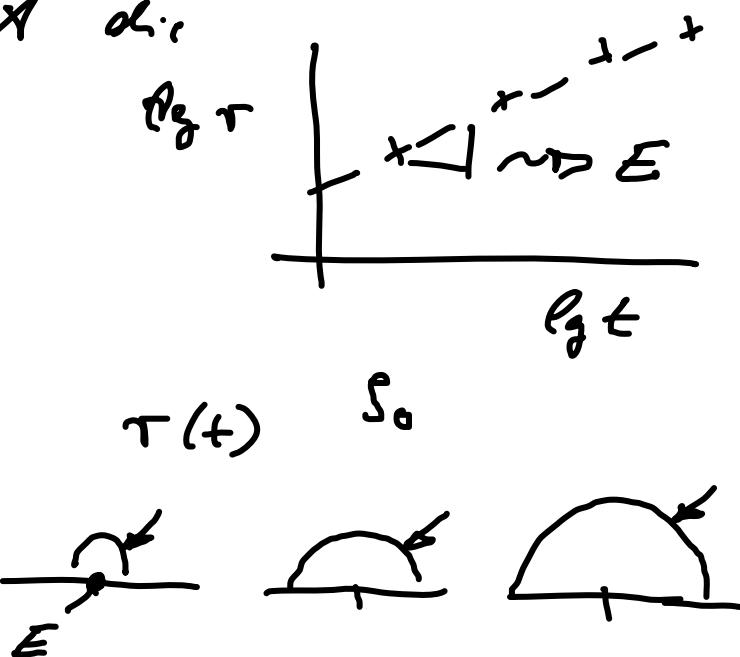


Prof. Dr. Ing. Peter Pelz  
Sommersemester 2010  
Grundlagen der Turbo-  
maschinen und Fluidsysteme  
Vorlesung 14

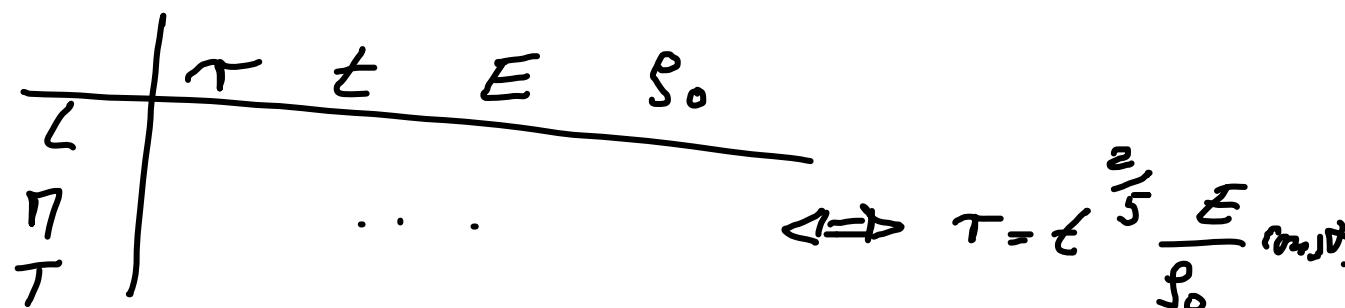
Bereitskündigung hierfür ist die  
sehr starke Explosiv.

- Supernova.

- Atom bombe.

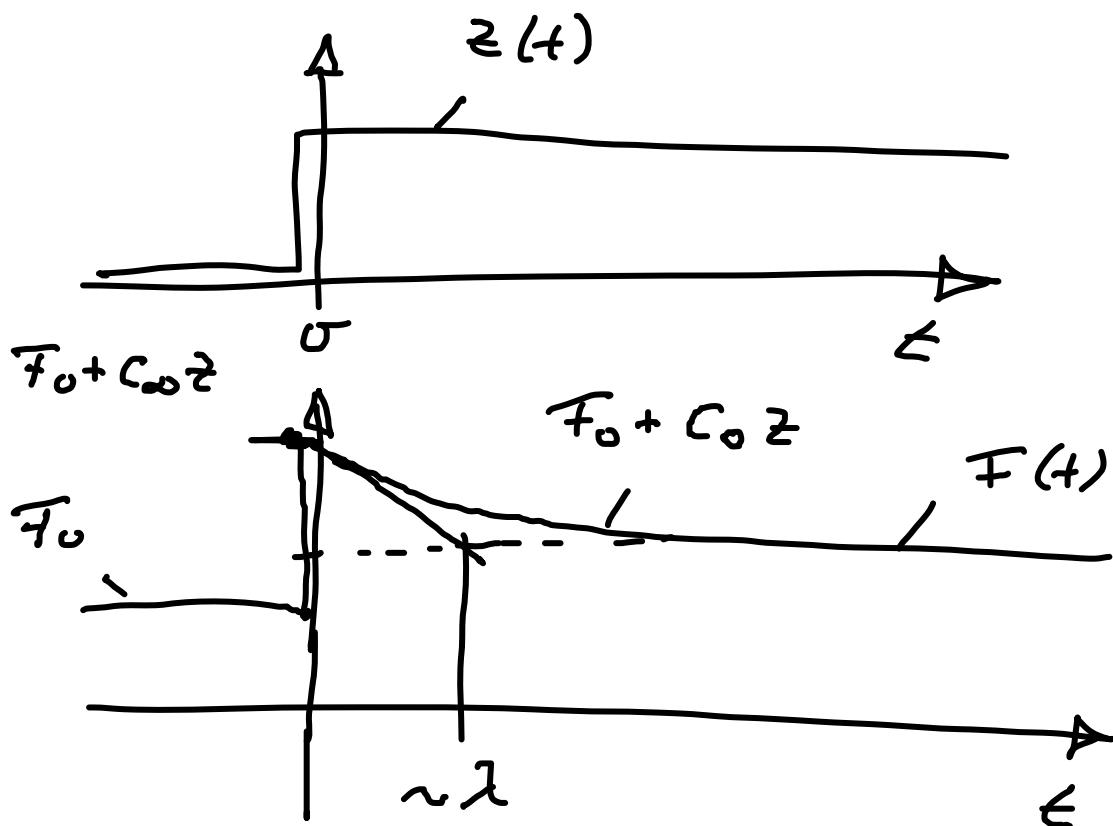


G.I. Taylor; von Neumann, Sedov



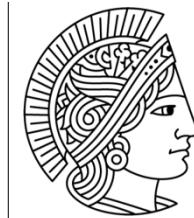
$$\lambda = \frac{m c_p}{k \rho_w}$$

*Relaxationszeit.*



C<sub>0</sub> isotherme-  
Stoffjhd.

C<sub>∞</sub> = γ C<sub>0</sub>  
adiabatische  
Stoffjhd.



TECHNISCHE  
UNIVERSITÄT  
DARMSTADT

FLUID  
SYSTEM  
TECHNIK

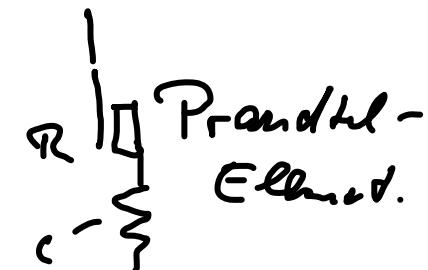


Prof. Dr. Ing. Peter Pelz  
Sommersemester 2010  
Grundlagen der Turbo-  
maschinen und Fluidsysteme  
Vorlesung 14

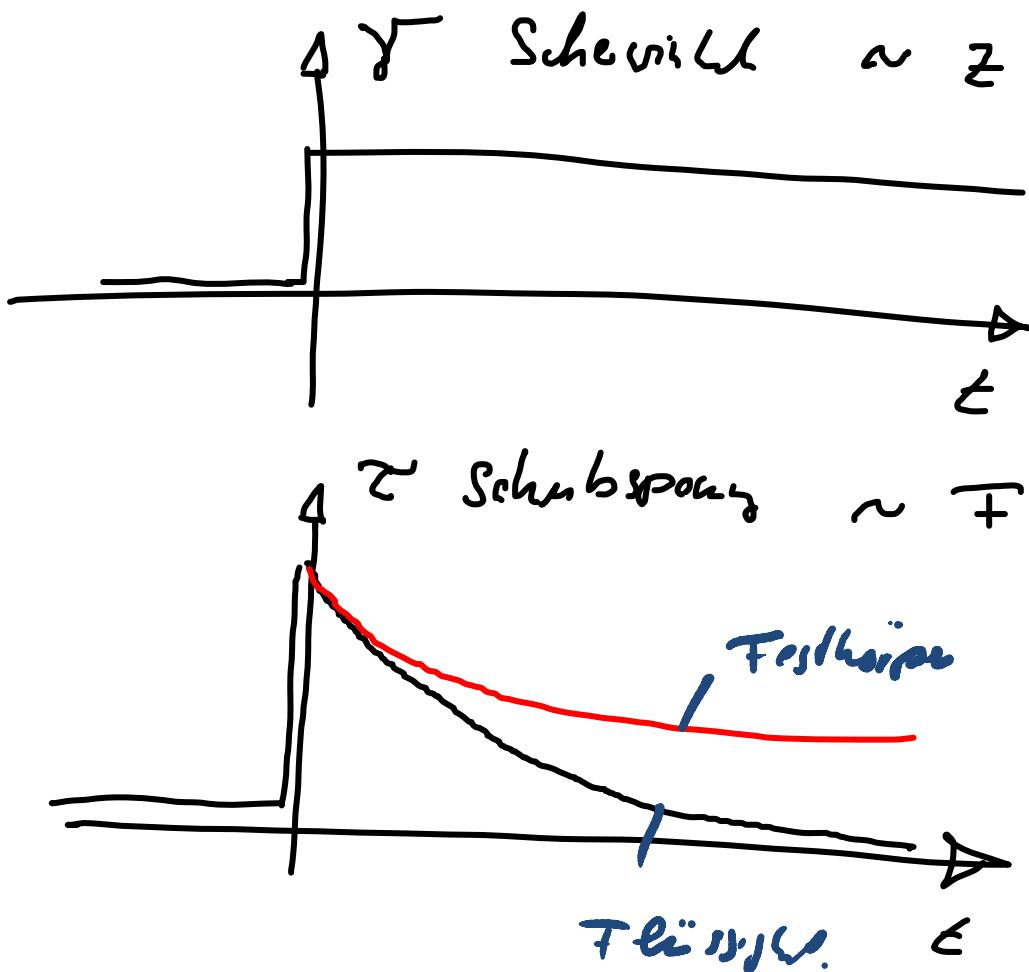
# Mechanisches Ersatzbild für das Dampft



Womy! Mechanische Ersatzbilder sind  
durchdrückt und mehr mehr.



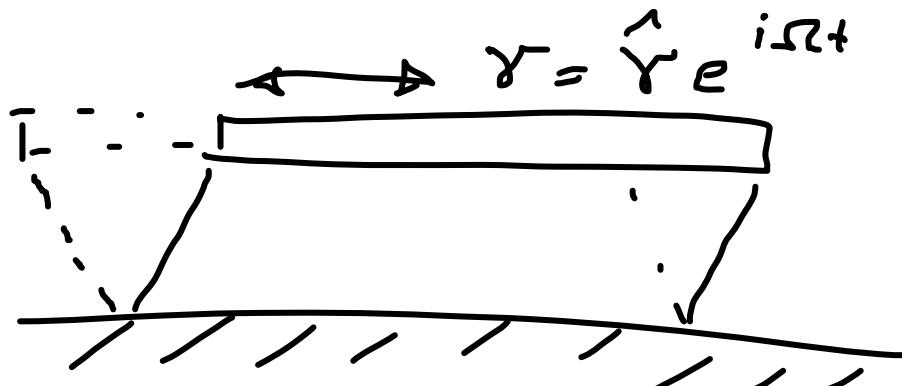
Viskoelastische Flüssigkeiten haben ebenfalls  
eine Relaxationszeit  $\tau$



TECHNISCHE  
UNIVERSITÄT  
DARMSTADT



Prof. Dr. Ing. Peter Pelz  
Sommersemester 2010  
Grundlagen der Turbo-  
maschinen und Fluidsysteme  
Vorlesung 14

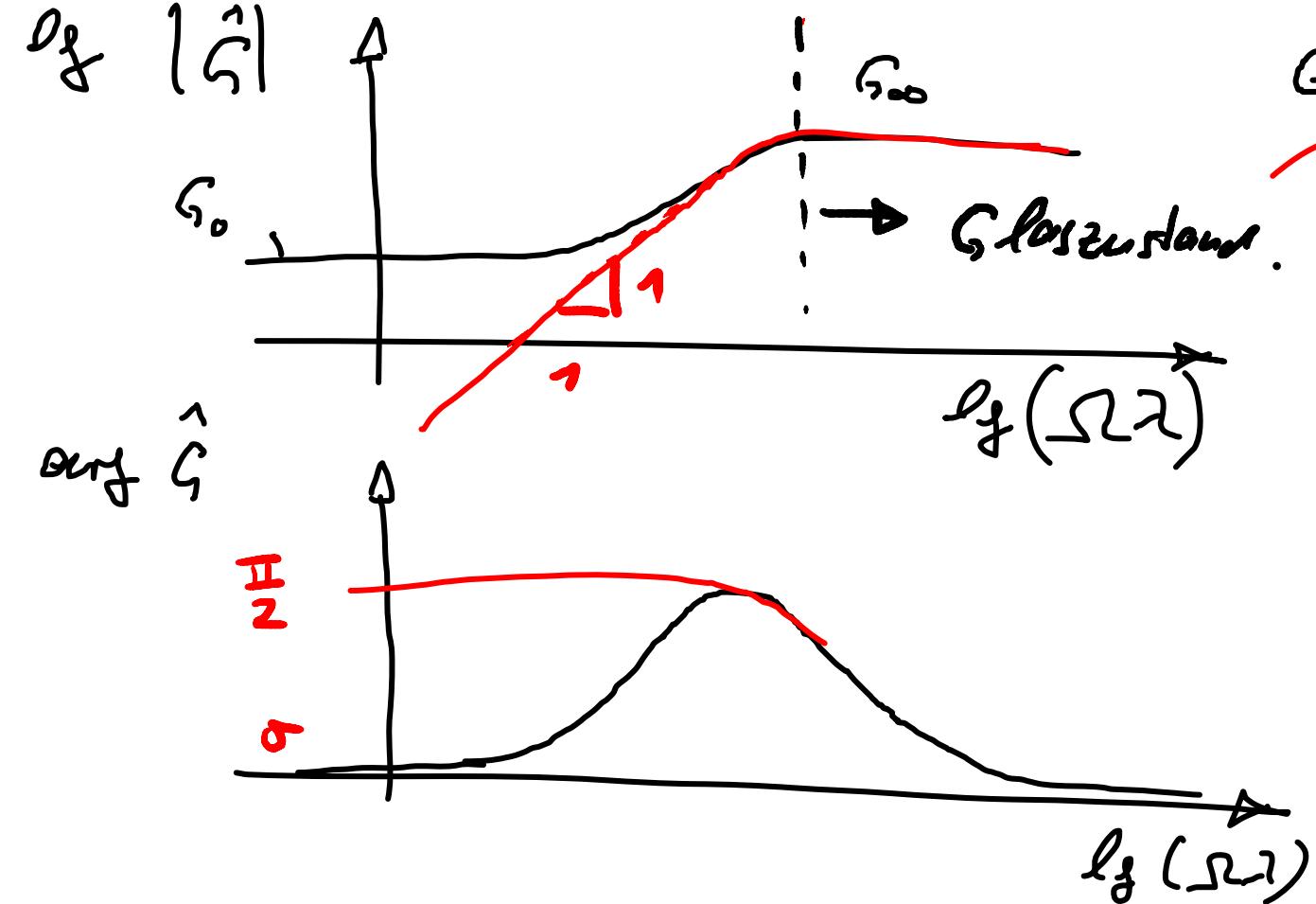


$$\gamma = \hat{\gamma} e^{i \Omega t}$$

$$\hat{G} := \frac{\hat{\gamma}}{\hat{\Gamma}}$$



TECHNISCHE  
UNIVERSITÄT  
DARMSTADT

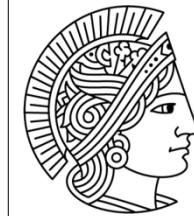
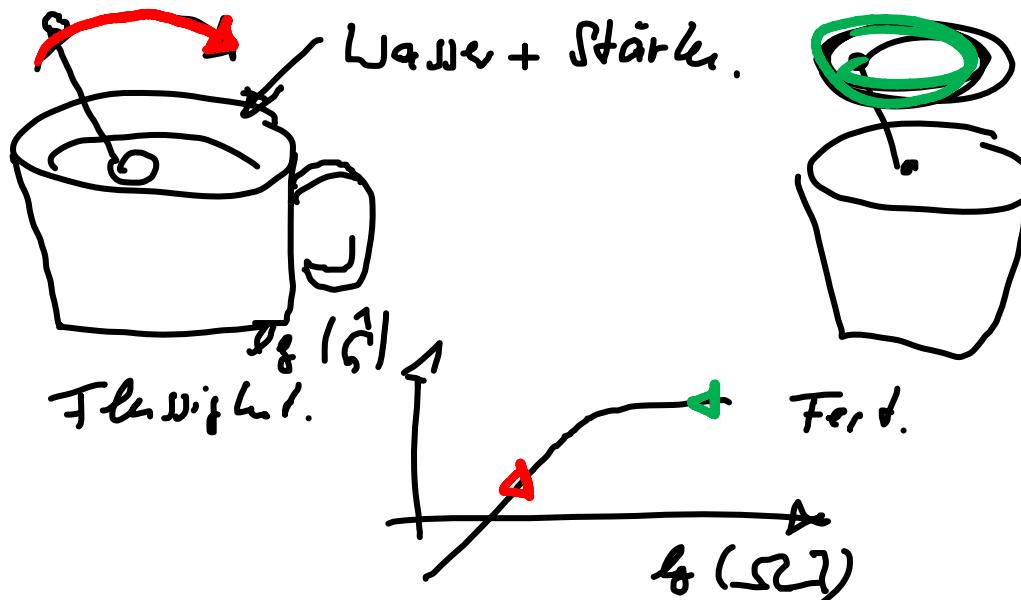


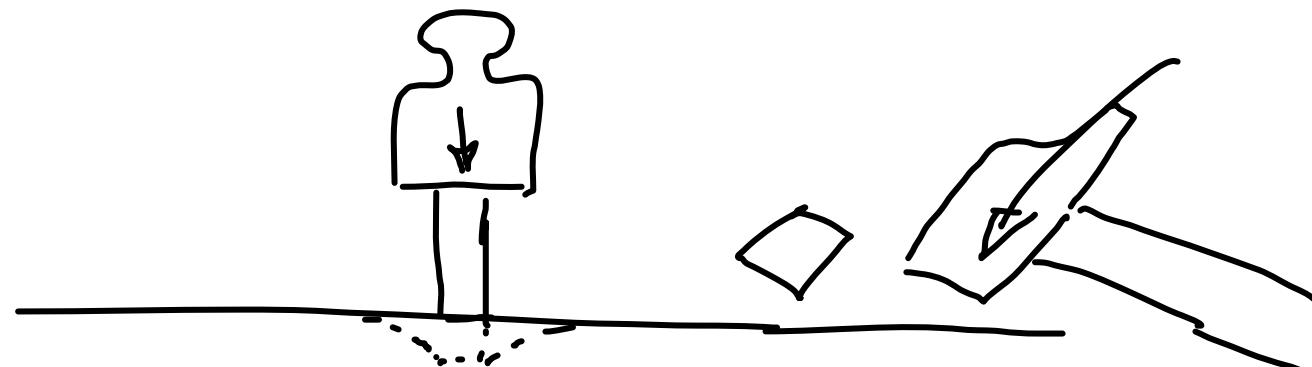
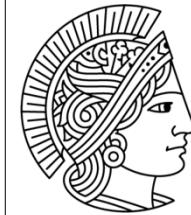
Prof. Dr. Ing. Peter Pelz  
Sommersemester 2010  
Grundlagen der Turbo-  
maschinen und Fluidsysteme  
Vorlesung 14

Wie kommt man in den Gleichzustand?

$$\Omega_2 \gg 1.$$

- 1) Bei  $\gamma = \text{const}$  und ~~st~~ Zunahme von  $\Omega$  wird der Gleichzustand erreicht.





Asphalt.

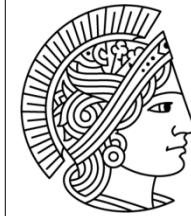
= Flüssigkeit bei  $\Omega \hat{=} \frac{\tau}{T} < 1$

2. Bei  $\Omega \hat{=} \frac{1}{T} = \text{const}$  und zunehmender Relaxationszeit  $\tau$  gelangt man in die Feststoffe.

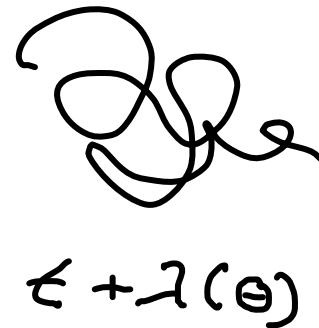
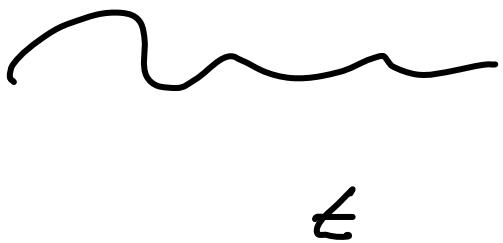
Bei viskoelastischen Molenkülen nimmt die Relaxationszeit zu, wenn der Temperatur abfällt.



Prof. Dr. Ing. Peter Pelz  
Sommersemester 2010  
Grundlagen der Turbo-  
maschinen und Fluidsysteme  
Vorlesung 14

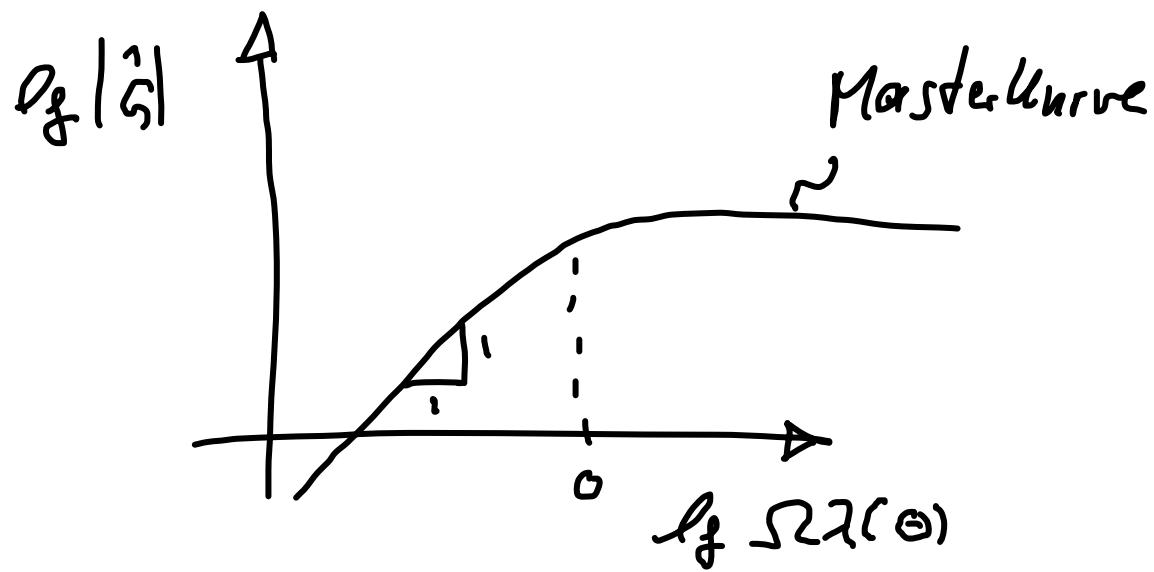


TECHNISCHE  
UNIVERSITÄT  
DARMSTADT

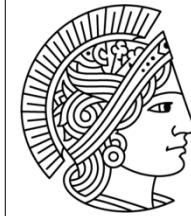


$\theta \downarrow$

$\lambda \uparrow$

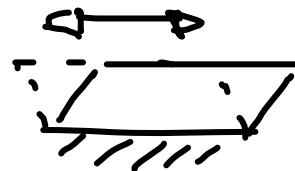
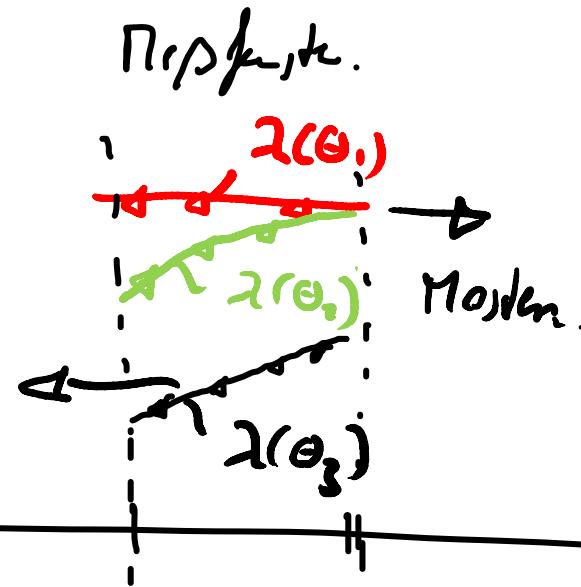


Prof. Dr. Ing. Peter Pelz  
Sommersemester 2010  
Grundlagen der Turbo-  
maschinen und Fluidsysteme  
Vorlesung 14



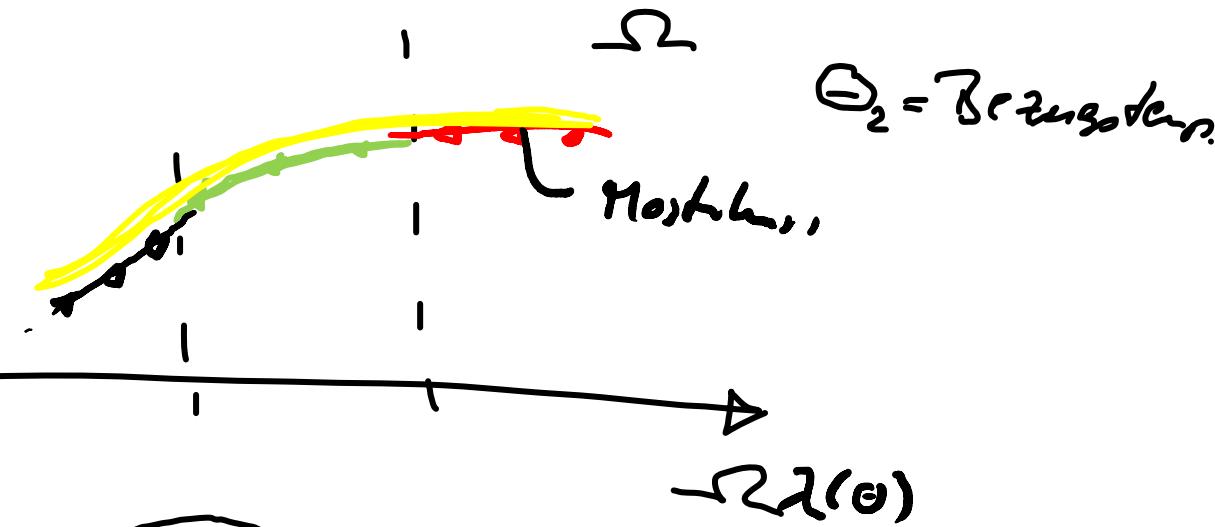
Prof. Dr. Ing. Peter Pelz  
Sommersemester 2010  
Grundlagen der Turbo-  
maschinen und Fluidsysteme  
Vorlesung 14

$|G|$

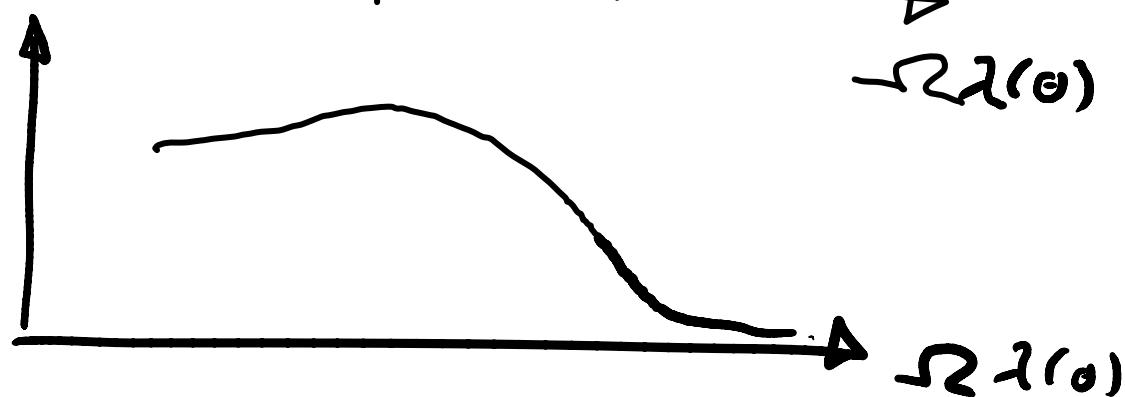


$$\Theta_1 < \Theta_2 < \Theta_3$$

$|G|$



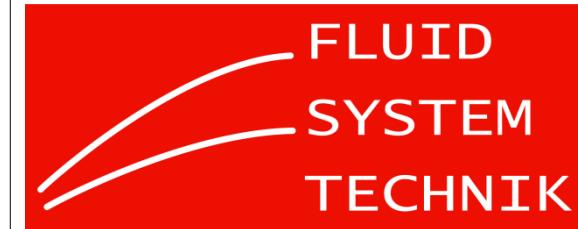
$f = \arg \hat{G}$



Man nennt Materialien die ein Zeit-Temperatur-  
Abhängiges zeigen (S27) thermorheologische  
einfache Fließregelungen.

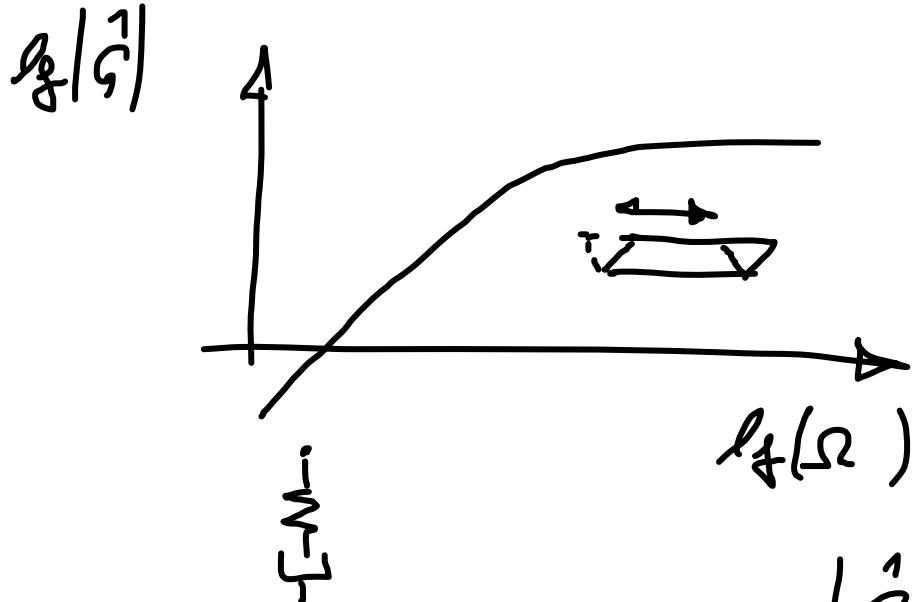


TECHNISCHE  
UNIVERSITÄT  
DARMSTADT

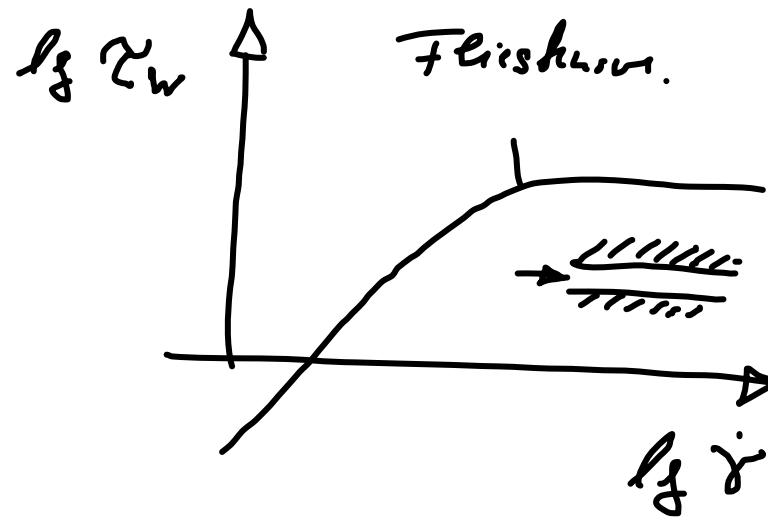


### Cox - Flentz - Relation

#### Oszillierende Scherung



#### stationäre Sch.



$$|\dot{\gamma}(\omega)| = \gamma_w (\dot{\gamma} = \omega)$$

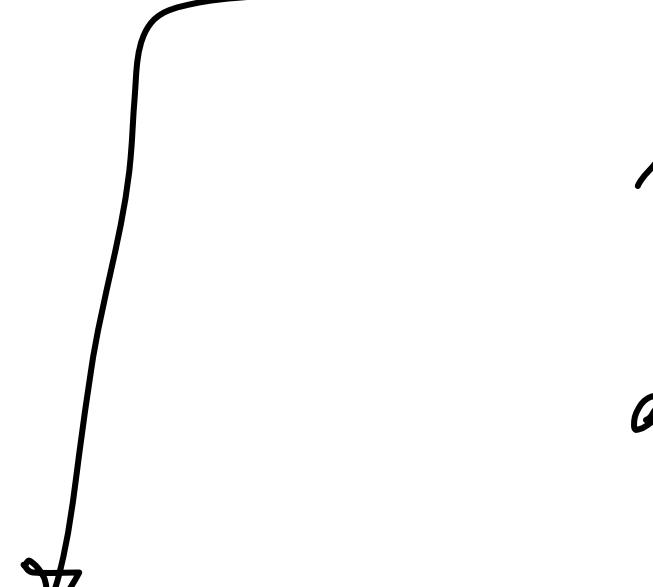
Cox - Flentz - Relation.



Prof. Dr. Ing. Peter Pelz  
Sommersemester 2010  
Grundlagen der Turbo-  
maschinen und Fluidsysteme  
Vorlesung 14

Schubseiger Viskosität

$$\gamma_{\text{app}} := \frac{\dot{x}_w}{\dot{x}}$$

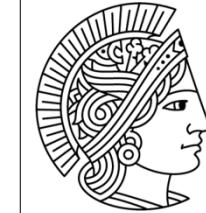
$$\dot{x} = \delta \frac{\mu}{\alpha}$$


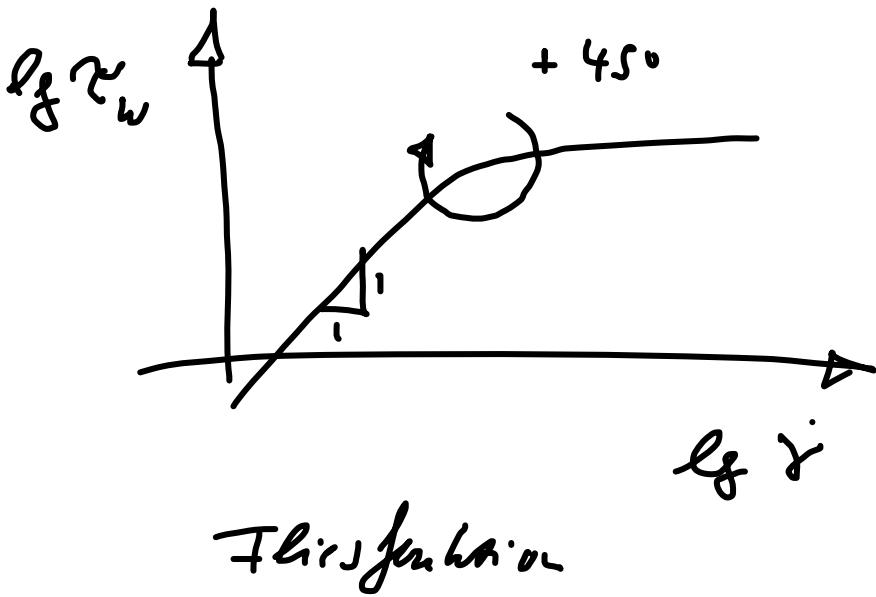
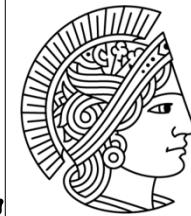
$$M = \frac{Q}{\frac{\pi}{4} \alpha^2} \quad \text{mit pl. Schers-}\newline \text{trah.}$$

d Reibungsdrehmom.

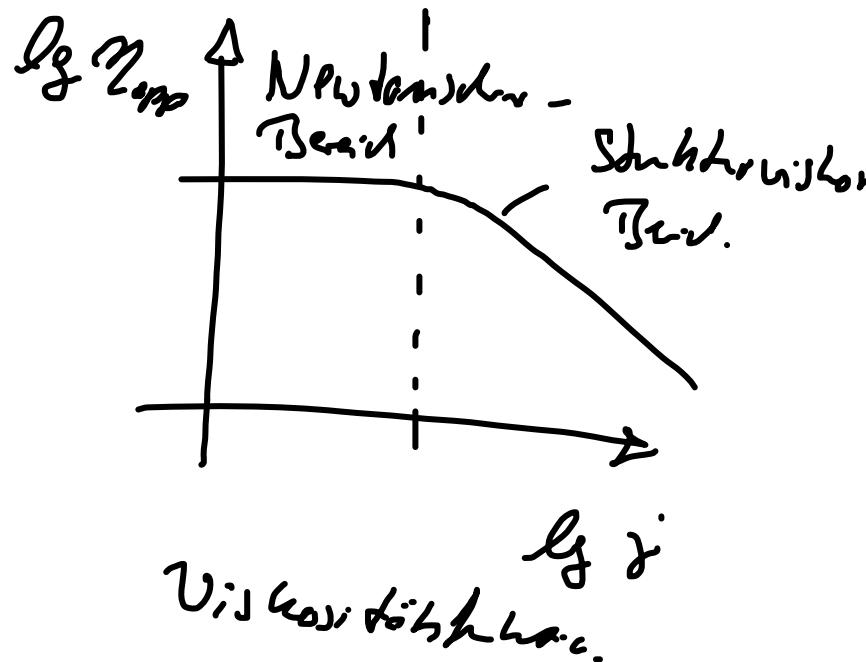
$$M(r) = 2M \left(1 - \left(\frac{r^2}{\alpha^2}\right)^2\right)$$

$$\dot{x} = - \left. \frac{dM}{dr} \right|_{r=\alpha/2} = \delta \frac{M}{\alpha}$$

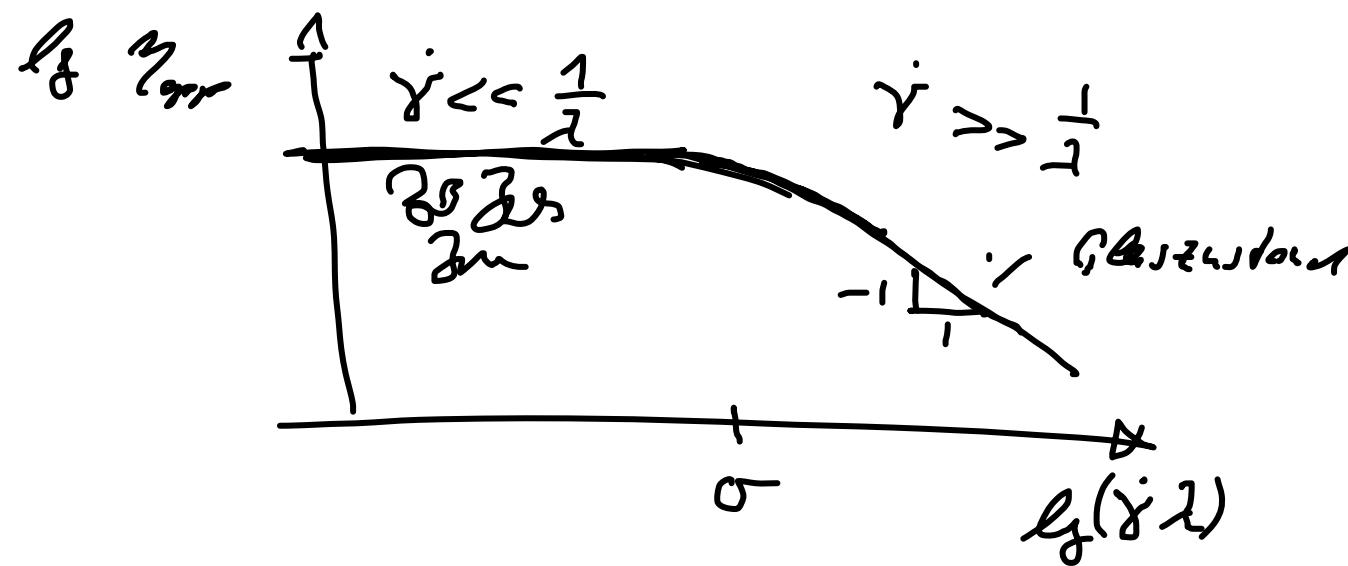


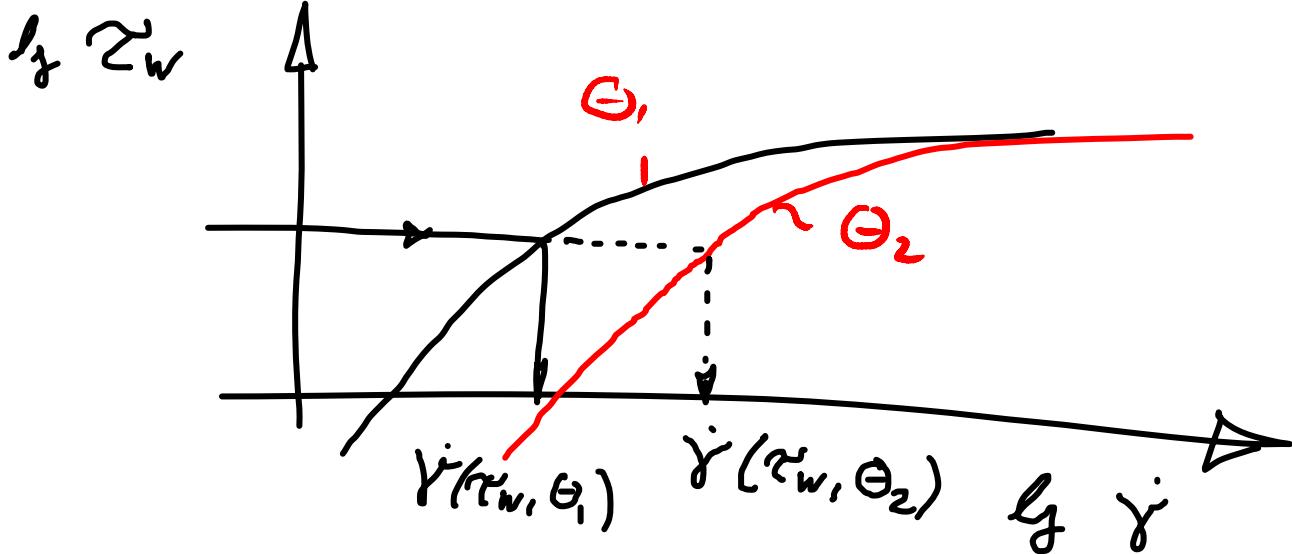
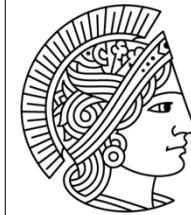


Hysteresis



Viskositätskurve



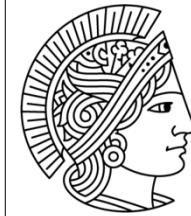


$$\dot{\gamma}(\gamma_w, \Theta_2) \lambda(\Theta_2) = \dot{\gamma}(\gamma_w, \Theta_1) \lambda(\Theta_1)$$

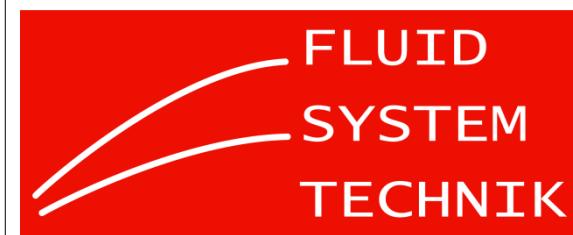
$$\underbrace{\frac{\dot{\gamma}(\gamma_w, \Theta_2)}{\dot{\gamma}(\gamma_w, \Theta_1)}}_{\text{Folgt aus ob. Expressio...}} = \frac{\lambda(\Theta_1)}{\lambda(\Theta_2)} = \alpha_r(\Theta_1, \Theta_2)$$

Folgt aus ob.  
Expressio...

Temperatur-  
veränderungen



TECHNISCHE  
UNIVERSITÄT  
DARMSTADT



Prof. Dr. Ing. Peter Pelz  
Sommersemester 2010  
Grundlagen der Turbo-  
maschinen und Fluidsysteme  
Vorlesung 14