

2. Einführung in die Technische Keramik

2.1 Werkstoffe, Eigenschaften und resultierende Anwendungen

- Heidrun Grycz
 Saint Gobain Advanced Ceramics Lauf GmbH Lauf a. d. Pegnitz
- Elke Vitzthum CeramTec AG Lauf a. d. Pegnitz

Die Folien finden Sie ab Seite 32.

2.1.1. Einleitung

Die Geschichte der Keramik hat eine lange Vergangenheit. Bereits 15.000 vor Christus fanden figürliche Keramiken und Nutzgefäße Verwendung im Alltag. Natürlich sah damals die Keramik noch etwas anders aus und wurde nur auf Basis von Ton hergestellt. Ungefähr 10.000 Jahre später gab es bereits Ziegelsteine in Mesopotamien und Indien.

In historischer Zeit wurde Keramik nicht nur wegen seiner Hitzebeständigkeit sondern z. B. auch aufgrund seiner Säurefestigkeit geschätzt und in der Chemie eingesetzt. Nach Wiedererfindung des Porzellans in Europa begann ca. 1850 das Zeitalter der Elektrokeramik (Porzellanbasis).1929 hat Siemens den Zündkerzenisolator aus Sinterkorund eingeführt.

Ab 1960 wurden dann Konstruktionswerkstoffe wie Aluminiumoxid und Siliciumcarbid entwickelt. Dieser Entwicklungsschritt wurde stark durch die Erkenntnis beeinflusst, dass vor allem die mechanischen Eigenschaften vom Gefüge abhängen. Verbesserte Messtechniken machten diese Einsichten möglich. Heute ist Keramik ein Hochleistungswerkstoff und ist zusätzlich zu Metall und Kunststoff ein wichtiger und unersetzbarer Standard-Werkstoff geworden.

2.1.2. Gliederung der Werkstoffe

Die Gliederung der Werkstoffe kann in organische und anorganische erfolgen. Die organischen Werkstoffe können nochmals in natürliche (Holz, Leder, Naturfaser...) und synthetische Werkstoffe (Kunststoffe, -fasern, -harze) unterteilt werden. Bei den anorganischen Werkstoffen gibt es metallische (Eisen, Stahl, Legierungen...) und nichtmetallische Werkstoffe (Naturstein, Bindemittel, Glas, Gebrauchs- und technische Keramik). Miteinander kombiniert werden die Werkstoffe zu so genannten Verbundwerkstoffen.



Bild 1: Gliederung der Werkstoffe

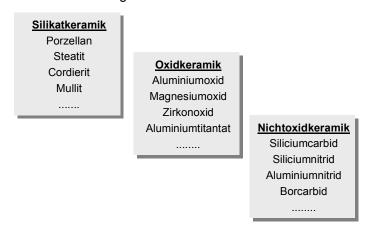


Bild 2: Werkstoffgruppen



Zu den Werkstoffgruppen der technischen Keramik gehören die Silikatkeramik, die Oxidkeramik und die Nichtoxidkeramik.

2.1.2.1. Silikatkeramik

Die Silikatkeramik enthält im allgemeinen SiO_2 mit Anteilen größer 20Gew%. Wesentliche Bestandteile der mehrphasigen Werkstoffen sind Ton, Kaolin, Feldspat und/oder Speckstein als Silikatträger. Um höhere Festigkeiten zu erzielen können auch Tonerde und Zirkon zugesetzt werden.

Eigenschaften:

- Hohe mechanische Festigkeit
- Hervorragende Beständigkeit gegenüber Chemikalien
- Sehr gutes elektrisches Isoliervermögen

Typische Vertreter sind Porzellan, Steingut, Cordierit und Steatit. Aufgrund der guten Verfügbarkeit, der niedrigen Sintertemperatur und der guten technischen Beherrschbarkeit der Herstellung ist die Silikatkeramik ein günstiger Vertreter der Technischen Keramik. Einsatzgebiete finden sich in der Wärmetechnik, Meß- und Regeltechnik, Hoch- und Niederspannungstechnik mit Anwendungen als Isolatoren, Sicherungspatronen und Katalysatoren.

2.1.2.2. Oxidkeramik

Die Oxidkeramik besteht im wesentlichen aus einphasigen, einkomponentigen Metalloxiden (> 90%). Die Materialien sind glasphasearm oder –frei. Die Herstellung erfolgt synthetisch und die keramischen Pulver sind dadurch mit einem hohen Reinheitsgrad verfügbar. Bei gegenüber Silikatkeramik deutlich höheren Sintertemperaturen entsteht ein gleichmäßiges Mikrogefüge, das Ursache für verbesserte Eigenschaften ist.

Eigenschaften:

- Hohe Festigkeit und Härte
- Temperaturstabilität

Einführung in die Technische Keramik

 Hohe Verschleiß- und Korrosionsbeständigkeit, auch bei hohen Temperaturen

Vertreter hierfür sind Aluminium-, Magnesium-, Zirkonium- und Titanoxidkeramiken.

Verfügbare Mischoxidkeramiken sind Aluminiumtitanat, Bleizirkontitanat (Piezokeramik) und Bariumtitanat (Kondensatorwerkstoff).

2.1.2.3. Nichtoxidkeramik

Die Nichtoxidkeramik sind z. B. Verbindungen von Bor, Kohlenstoff, Stickstoff und Silicium. Die atomaren Bindungen und die kristallinen Strukturen der Nichtoxidkeramiken ermöglichen den Einsatz bei hohen Temperaturen, sorgen für einen hohen E-Modul und ergeben hohe Festigkeiten und Härte, verbunden mit hoher Korrosionsbeständigkeit und Verschleißfestigkeit.

Die wichtigsten Vertreter sind Siliciumcarbid, -nitrid, Aluminiumnitrid Borcarbid und –nitrid.

2.1.3. Eigenschaften Keramischer Werkstoffe

Die spezifischen Eigenschaften der Keramiken lassen sich folgendermaßen darstellen:

- Hohe Härte
- Hohe mechanische Festigkeit
- Hohe Einsatztemperaturen
- Formstabilität
- Korrosionsbeständigkeit
- Verschleißfestigkeit
- Hohes elektrisches Isoliervermögen
- Niedrige Dichte
- Niedrige oder hohe Wärmeleitfähigkeit
- Gute tribologische Eigenschaften

Je nach Art der Zusammensetzung und Aufbereitung können die Eigenschaften den Erfordernissen sehr gut angepasst werden. Fol-



gendes Bild verdeutlicht den Unterschied der Technischen Keramik zu Metall.

	Keramik	Metall
Härte	\triangle	ightharpoons
Hochtemperaturfestigkeit	\triangle	\Leftrightarrow
Thermische Ausdehnung	riangle	\Diamond
Duktilität	riangle	\triangle
Korrosionsbeständigkeit	\triangle	\diamondsuit
Verschleißfestigkeit	\triangle	\Diamond
elektrische Leitfähigkeit	兌	↔
Dichte	~	
 Wärmeleitfähigkeit		4_}
	\$	\Leftrightarrow

Tendenz zu hohen Werten

Tendenz zu niedrigen Werten

Bild 3: Werkstoff - Vergleich

2.1.4. Ausgewählte Anwendungsbeispiele

2.1.4.1. Elektroindustrie

Technisches Porzellan, Steatit und Aluminiumoxid bieten beste Isolationseigenschaften und sehr gute mechanische Eigenschaften.

Anforderungen an isolierende Werkstoffe sind:

- Sehr gute Isolierfähigkeit
- Alterungsbeständigkeit
- Kriechstromfestigkeit
- Geringe dielektrische Verluste
- Gute Temperaturwechselbeständigkeit (TWB)

Einführung in die Technische Keramik

- · Sehr gute mechanische Festigkeit
- Chemikalienbeständigkeit
- Formstabilität bei hohen Temperaturen

Gute plastische Verformbarkeit der keramischen Massen vor dem Brand und gute Prozessbeherrschung sind Basis für enge Maßtoleranzen und starke Standardisierung, aber auch Formenvielfalt.



Bild 4: Lichttechnik - Halogenlampe

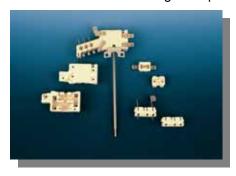


Bild 5: Bauteile für die Elektrotechnik



2.1.4.2. Maschinenbau

2.1.4.2.1. Siliciumnitrid (Si₃N₄₎

Die extrem günstige mechanische Eigenschaften von Si_3N_4 wie geringes Gewicht, hohe Festigkeit und "Zähigkeit", Verschleißbeständigkeit und gute Notlaufeigenschaften haben den Einsatz von Bauteilen aus Siliciumnitrid im Rennsport und beim Common-Rail-Diesel im Einspritzsystem ermöglicht.



Bild 6: Si₃N₄ Plättchen in einer Hochdruckpumpe

2.1.4.2.2. Siliciumcarbid (SiC)

SiC im Einsatz als Glühzünder. Geeignet wegen seiner elektrischen Leitfähigkeit, seiner Temperaturfestigkeit und seines geringes Oxidationsverhaltens.



Bild 7: SiC-Glühzünder im Steatitsockel

Den beiden meistverwendeten oxidkeramischen Werkstoffen Aluminumoxid und Zirkonoxid sind Temperaturstabilität, sehr gute Korrosionseigenschaften auch bei hohen Temperaturen und gute tribologische Eigenschaften zu eigen.

2.1.4.2.3. Aluminiumoxid (Al₂O₃)



Bild 8: Ventilscheiben für hohe Dampfdrücke



Bild 9: Lager

Entscheidender Vorteil von ZrO₂ ist, dass es einen ähnlichen Wärmeausdehnungskoeffizient wie Stahl hat und damit Bauteile aus Zirkonoxid mit solchen aus Stahl gut kombiniert werden können.



2.1.5. Resumeé

Es gibt heute eine lange Liste von keramischen Werkstoffen, die aufgrund ihrer chemischen Zusammensetzung und ihres definierten Gefügeaufbaus sehr unterschiedliche nützliche Eigenschaftskombinationen besitzen und für die Lösung von technischen Aufgaben zur Verfügung stehen, bei denen herkömmliche Werkstoffe überfordert werden.

Moderne Ver- und Bearbeitungsmethoden sorgen dafür, dass Wirtschaftlichkeit und Qualitätsansprüche zufrieden gestellt werden können.

Für die Technik ist es unverzichtbar,

- sich mit Technischer Keramik vertraut zu machen und
- festzustellen, dass der Vergleich mit herkömmlichen Werkstoffen nicht nur sinnvoll sondern notwendig ist,

um neuen technischen Herausforderungen eine Antwort zu geben.

Die verwendeten Vortragsfolien (Nr. 1 bis 19) finden sich auf den folgenden Seiten.





Elke Vitzthum CeramTec AG

k Mines

Heidrun Grycz Saint - Gobain

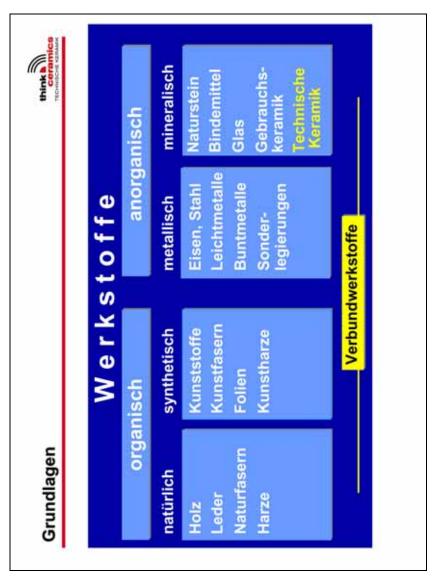
2.1 Einführung - Folie 1

Einführungsvortrag



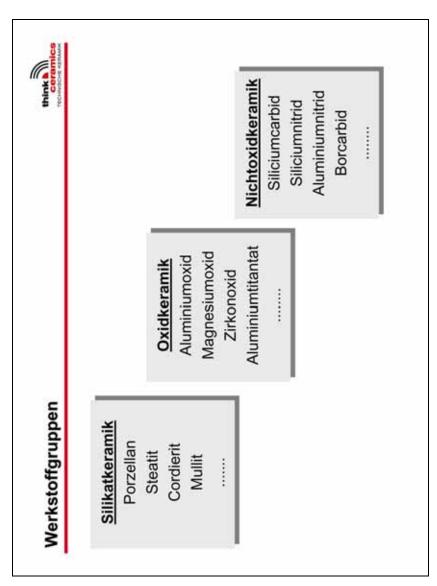
15.000 v.C.	Figürliche Keramik und Nutzgefäße
5.000 v.C.	erste Ziegelsteine in Mesopotamien und Indien
~ 1.550	feuerfester Werkstoffe, Schmelzen von Metallen und Glas
viele Jhd.	Wichtiger Begleiter in der Chemie - säurefest!
ab 1850	Elektrokeramik (Porzellanbasis) Triebkraft in Entwicklung
ca. 1920	keramische Isolierstoffe für Rundfunk notwendig - es entsteht das heute noch verwendete Steatit
1929	Zündkerzenisolator von Siemens - Sinterkorund
ab 1960	Entwicklung von Konstruktionswerkstoffe wie Al ₂ O ₃ oder SiC Elektronenmikroskopie ermöglichen das Gefügedesign zu verstehen; z. B. bedeuten kleine Korngrößen und weniger Fehlstellen höhere Festigkeiten im Werkstoff
heute	Hochleistungswerkstoff Keramik ist der 3. Standardwerkstoff Motall - Kunststoff - Keramik

2.1 Einführung - Folie 2

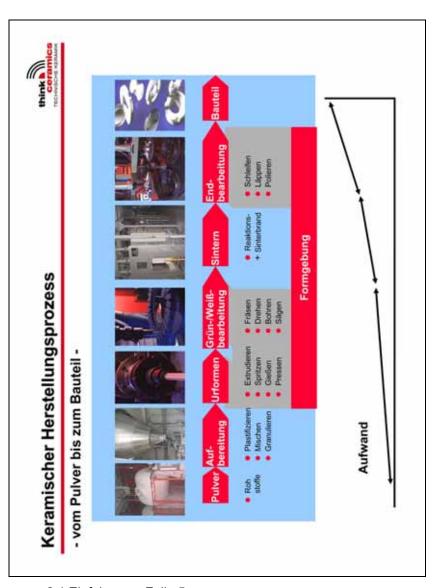


2.1 Einführung - Folie 3





2.1 Einführung - Folie 4



2.1 Einführung - Folie 5

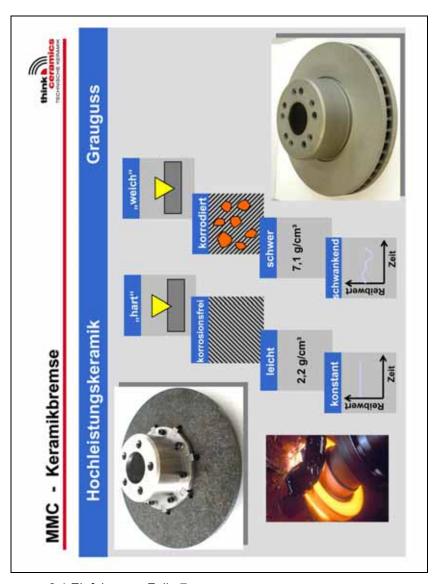


Anwendungsgebiete von Keramik



Welche	Warum
mechanische	Festigkeit, Härte, Verschleißbeständigkeit,
thermische	Wärmeleiter/isolator, Thermoschockverhalten, Temperaturfestigkeit /- wechselbeständigkeit,
chemische / biologische	Korrosionsbeständigkeit, katalytische Effekte, Biokompatibilität, Inertheit,
elektrische	Durchschlagfestigkeit, elektrischer Widerstand, Halbleitereigenschaften,
elektromechanisch	Piezoeffekt,
elektrochemische	lonenleitfähigkeit,

2.1 Einführung - Folie 6



2.1 Einführung - Folie 7



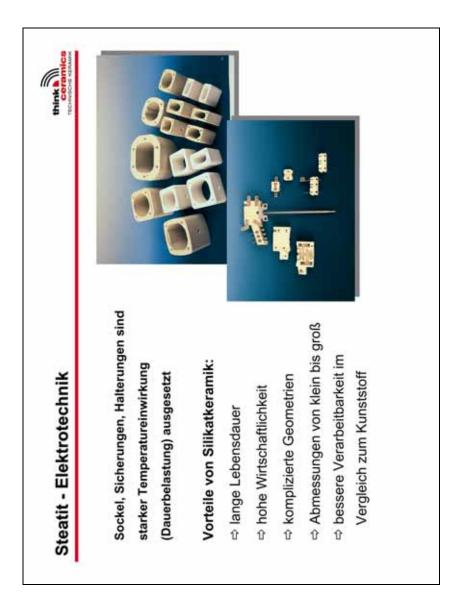


Steatit - Kfz - Lichttechnik

Dauerbelastung durch hohe Temperaturen Einwirkung auf Sockel, Halterung und Isolierkomponenten der Halogenlampen

Nutzen:

- ⇒ lange Lebensdauer, somit geringere Wartungskosten
- ⇔ hohe Wirtschaftlichkeit



2.1 Einführung - Folie 9





Si₃N₄ - Ventilplatte in Hochdruckpumpe

Funktion:

Hochdruckpumpe (p>1500 bar) und Common-Rail-Einspritzsysteme Druckregelung zwischen



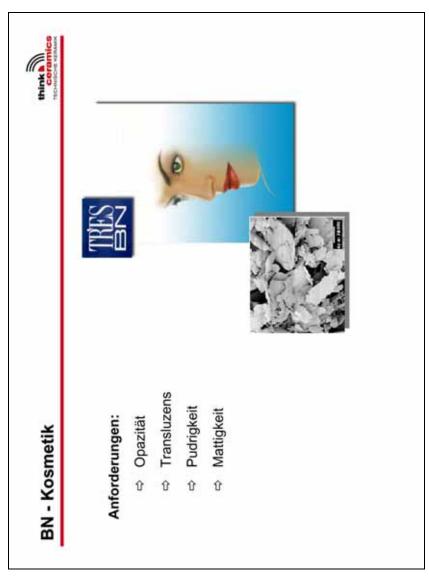
- Verschleißbeständigkeit Û
 - Formbeständigkeit Û

Gewichtsreduzierung Notlaufeigenschaft Û Û

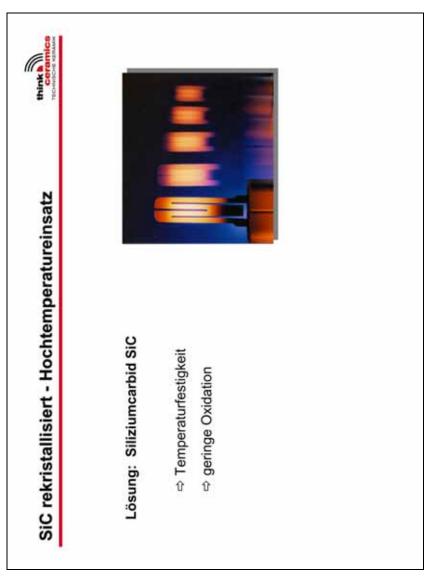


2.1 Einführung - Folie 11





2.1 Einführung - Folie 12

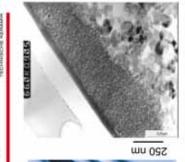


2.1 Einführung - Folie 13



TiO₂ - Keramische Nanofiltrationsmembranen





Nanofiltrationsmembran, TEM-Aufnahme einer Trägermaterial:

hochreines Al₂O₃

Farbstoffabwässer aus Nanofiltrationsanlage der Textilveredlung zur Entfärbung von (25 m² Filterfläche)



450 g/mol

0 - 1430 %

pH-Stabilität:

Offene Porosität:

Cut Off:

Temperaturstabilität: 350°C

50 nm

Schichtdicke:

Material:

Mittlere Porengröße: 0,9 nm

Filtrationsmodul



Technische Verfügbarkeit

Partikelfiltration: > 1 µm

100 - 1 nm 1-0,1 µm Mikrofiltration: Ultrafiltration:

< 1 nm

Nanofiltration:

think b Coramics

Al₂O₃ - Ventilscheiben für Espressomaschinen

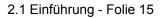
Geschmack in jeder Tasse -

mit Keramik haben Sie den Dreh raus

- ⇒ lange Lebensdauer
- ⇒ Dampfdrücke bis 60 bar möglich
- ⇔ komfortable Ventilstellung
- ⇒ keine Kalkablagerung an den Dichtflächen

⇔ chemisch beständig somit problemlose Reinigung









ZrO₂ - Lagerbuchse in der Abgasklappe

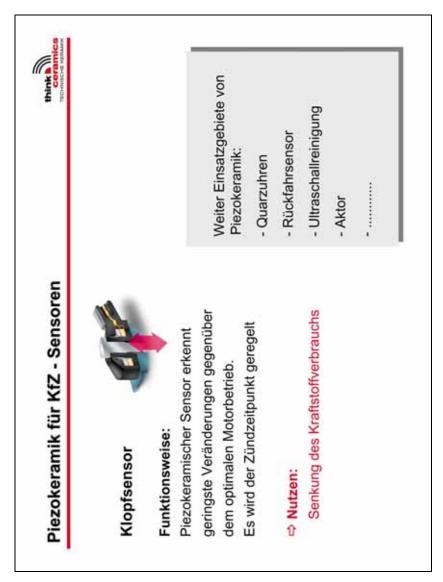
Funktion Abgasklappe:

Regulierung des Abgasstroms + Reduzierung der Schadstoffwerte

Lösung: Zirkonoxidlager (ZrO₂)

- ⇒ Temperaturbeständigkeit
 ⇒ Korrosionsbeständigkeit
- Verschleißbeständigkeit
- ⇔ Wärmeausdehnungskoeffizient ähnlich





2.1 Einführung - Folie 17





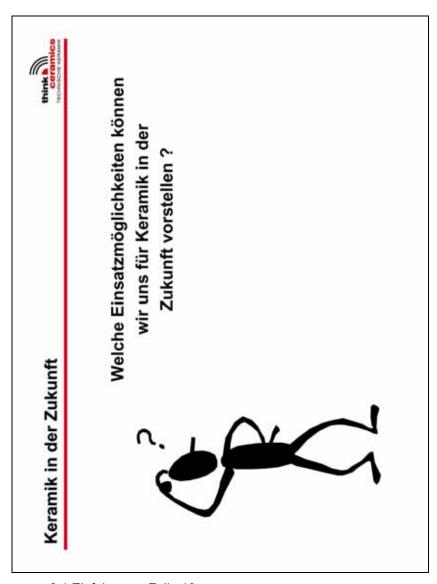


Al₂TiO₅ - Gießereitechnik

Lösung: Aluminiumtitanat

⇔ niedriger WAK ⇔ niedriger E-Modul ⇒ geringe Benetzbarkeit

2.1 Einführung - Folie 18



2.1 Einführung - Folie 19