

ENGENHARIA CIVIL



TECNOLOGIA E CIÊNCIA DOS MATERIAIS

AULA 08: CERÂMICAS E POLÍMEROS

Materiais inorgânicos (elementos metálicos e não metálicos) → óxidos, carbetos e nitretos;
Ex.: Óxido de alumínio → alumínio (metal) e oxigênio (não metal);

• Normalmente são quebradiços (**materiais frágeis**) e utilizados como **isolantes** (térmicos e elétricos);

• As ligações atômicas podem ser de natureza iônica, covalente ou uma mistura entre esses tipos.

• Ligações iônicas e covalentes nos materiais cerâmicos são **mais fortes** que as ligações metálicas → Cerâmicas são frágeis e os metais são dúcteis;

PROPRIEDADES FÍSICAS

• São consequência direta da sua estrutura cristalina e composição química;

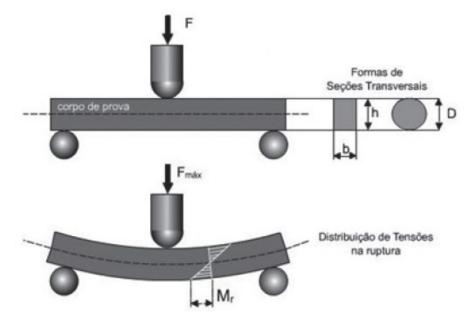
Exemplo: Alumina (óxido de alumínio - Al_2O_3) \rightarrow utilizada em próteses.

- Apresenta estrutura hexagonal compacta:
 - Elevada dureza;
 - Resistência à abrasão e compressão;
 - Quando polida apresenta excelente acabamento superficial.

PROPRIEDADES MECÂNICAS

• São importantes em materiais estruturais e de construção;

• As propriedades mecânicas das cerâmicas são avaliadas através de um ensaio de flexão;

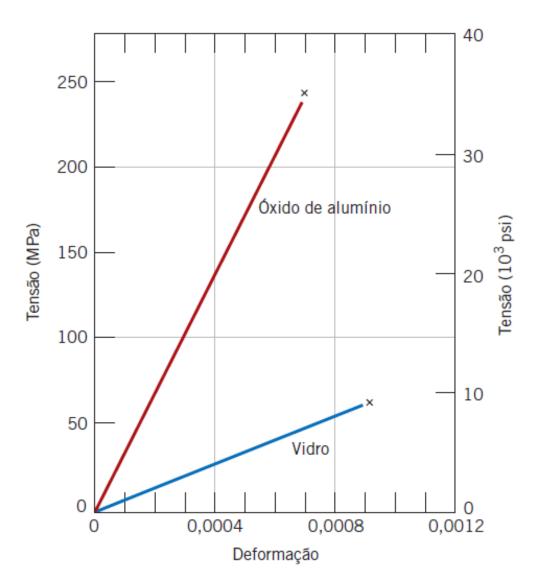


PROPRIEDADES MECÂNICAS

• As principais propriedades mecânicas das cerâmicas são:

- > Alta resistência à compressão e baixa resistência à tração;
- ➤ Baixa ductilidade (material frágil);
- Resistente a altas temperatura;
- Elevada porosidade (tem efeito negativo sobre a resistência à flexão);
- > Dureza (varia de acordo com a cerâmica);

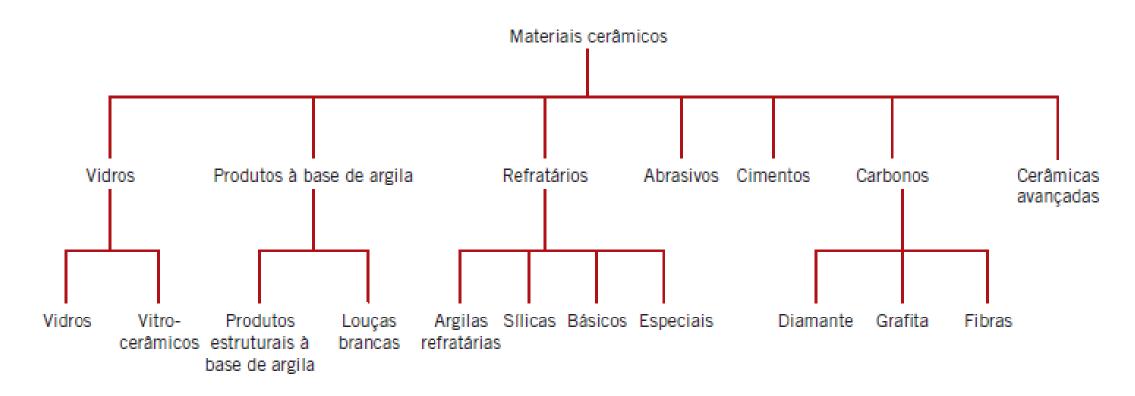
RELAÇÕES ENTRE TENSÃO X DEFORMAÇÃO



Comportamento tensão-deformação típico até a fratura para o oxido de alumínio e o vidro.

APLICAÇÃO E PROCESSAMENTO DAS CERÂMICAS

• Tipos e aplicações das cerâmicas:



VIDROS

• São **silicatos** não cristalinos que contêm outros óxidos (CaO, Na2O, K2O e Al2O3), os quais influenciam suas propriedades.

• As duas principais características desses materiais são sua transparência óptica e a relativa facilidade de fabricação.

Ex: os recipientes, as lentes e a fibra de vidro representam aplicações típicas dos vidros.

PRODUTOS À BASE DE ARGILA

- Uma das matérias-primas cerâmicas mais amplamente utilizadas é a argila, devido à abundância e facilidade de formação;
- São enquadrados em: produtos à base de argila e as louças brancas.
 - ➤ Os **produtos estruturais à base de argila** → tijolos de construção, os azulejos e as tubulações de esgoto;
 - ➤ Louças brancas → tornam-se brancas após a queima em temperatura elevada → porcelanas em geral, vasos de argila, e as louças em geral (como as de mesa e as louças sanitárias).

PRODUTOS À BASE DE ARGILA

> Produtos estruturais à base de argila



> Louças brancas



REFRATÁRIOS

• Alta resistência a temperaturas elevadas, sem se fundir ou se decompor;

• Capacidade em permanecer não reativos e inertes quando expostos a ambientes severos;

• Habilidade de proporcionar isolamento térmico;

• São utilizados em revestimentos de fornos, incineradores e reatores.

ABRASIVOS

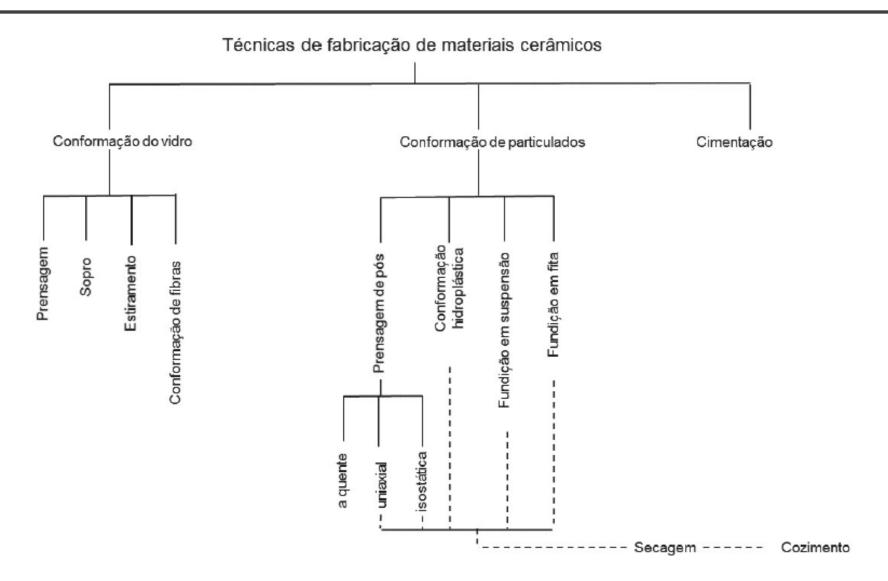
• As cerâmicas abrasivas são usadas para desgastar, polir ou cortar outros materiais;

• Possuem elevada dureza e resistência ao desgaste, além de elevada tenacidade;

• Os diamantes, tanto os naturais quanto os sintéticos, são empregados como abrasivos, entretanto, eles são relativamente caros.

• Os materiais cerâmicos abrasivos mais comuns: carbeto de silício, o carbeto de tungstênio (WC), o óxido de alumínio (ou coríndon) e a areia de sílica.

TÉCNICAS DE FABRICAÇÃO DE MATERIAIS CERÂMICOS





ENGENHARIA CIVIL



POLÍMEROS

POLÍMEROS

Podem ser definidos como materiais que possuem várias partes quimicamente ligadas.

• São de **ocorrência natural** (as proteínas, celulose) ou sintéticos (muitos plásticos, borrachas e materiais fibrosos).

• São classificados de acordo com suas propriedades mecânicas, estruturas e ligações interatômicas, em: termorrígidos, termoplásticos e elastômeros.

POLÍMEROS

 A maioria dos polímeros produzidos são de materiais termoplásticos → pode ser fundido e reutilizado, ou seja, pode ser reciclado e novamente processado com facilidade;

- São exemplos de polímeros termoplásticos:
 - Polietileno tereftalato (PET);
 - ➤ Polipropileno (PP);
 - Poliestireno (PS);
 - ➤ Policloreto de vinila (PVC).

• Polímeros **termorrígidos** não podem ser novamente fundidos (ex: Poliuretano (PU), EVA, poliéster, resinas epóxi, etc).

EXEMPLO DE POLÍMEROS



PROPRIEDADES DOS POLÍMEROS

• Os polímeros possuem propriedades bem distintas, e em sua grande maioria, apresentam:

> Resistência à produtos químicos (embalagens plásticas, comuns em produtos de limpeza);

> Isolantes térmicos e elétricos (aparelhos elétricos, tomadas, revestimento de fios);

Apresentam baixa densidade (leves) e boa resistência mecânica (kevlar, utilizado em coletes a prova de balas, fibras de nylon).

> Propriedades mecânicas dependem da taxa de deformação, temperatura e condições ambientais.

PROPRIEDADES DOS POLÍMEROS

> Podem ser frágeis, altamente elásticos e plásticos;

Magnitude da tensão de ruptura dos polímeros são **menores** que as dos metais, contudo possuem maior alongamento.

Fraturas iniciam com rachaduras por falha, riscos e envolve a quebra de ligações nas cadeias atômicas;

As propriedades mecânicas dos polímeros são alteradas drasticamente com a temperatura, de maneira geral, o aumento da temperatura torna o polímero mais macio e dúctil.

PROPRIEDADES DOS POLÍMEROS

➤ Apresentam **cristalinidade** → Afeta diretamente as propriedades mecânicas e ópticas desses materiais (↑ cristalinidade = ↑ resistência mecânica, química; ↑ módulo de elasticidade).

> Apresentam comportamento viscoelástico

- Dependendo da velocidade (escala de tempo) com a qual um polímero é **deformado**, ele pode se comportar como um sólido ou como um líquido. Este comportamento é denominado de comportamento (ou resposta do material) viscoelástico. (Ex. fluência e relaxação)