

Materiales compuestos de matriz CERÁMICA



Son materiales que contienen tanto compuestos de elementos metálicos como no metálicos,

que están unidos por enlaces iónico y/o covalentes

Características:

- Son duros y frágiles (baja tenacidad y ductilidad)
 - Baja conductividad eléctrica y térmica (aislantes)
- Alto punto de fusión (Refractarios)
 - Adecuada estabilidad química y térmica

CLASIFICACIÓN

Según su composición:



GRUPO I.

Comprende los materiales construidos predominantemente por silicatos de aluminio



(arcilla, caolín, etc.), los más conocidos son la *porcelana* y la *loza vidriada.*



GRUPO II.

Comprende los materiales en cuya constitución entra en gran proporción, los silicatos magnésicos (talco),

el más representativo es la *esteatita*.

GRUPO III.

En este grupo se incluyen los materiales cerámicos con alta proporción de compuestos de titanio (principalmente, óxidos y silicatos).

El más empleado es el Bióxido de titanio



GRUPO IV.

En este grupo están incluidos los materiales a base de mezclas que contienen sustancias arcillosas y esteatitas en proporciones adecuadas,

de forma que el material acabado tiene un coeficiente de dilatación muy reducido.

Según su estructura:

Cristalinos

Cuando están constituidos por átomos perfectamente ordenados en el espacio.

En este grupo se encuentran



metales.



cerámicos



algunos polímeros

- Amorfos.

Cuando solamente presentan una ordenación espacial a corta distancia.

Es el caso de los vidrios

y de los polímeros vítreos.

Los materiales cerámicos son generalmente frágiles o vidriosos.

Casi siempre se fracturan ante esfuerzos de tensión y presentan poca elasticidad,

dado que tienden a ser materiales porosos.

Los poros y otras imperfecciones microscópicas actúan como concentradores de esfuerzo.

reduciendo la resistencia

Estos materiales muestran deformaciones plásticas.

Sin embargo, debido a la rigidez de la estructura de los componentes cristalinos

hay pocos sistemas de deslizamientos para dislocaciones de movimiento

y la deformación ocurre de forma muy lenta.

Con los materiales no cristalinos (vidriosos), la fluidez viscosa es la principal causa de la deformación plástica, y también es muy lenta.

Resistencia a la compresión:



Bajo cargas de compresión las grietas incipientes tienden a cerrarse,

mientras que bajo cargas de tracción o cizalladura las grietas tienden a separarse,



dando lugar a la fractura.

Dureza

Su gran dureza los hace un material ampliamente utilizado como abrasivo y como puntas cortantes de herramientas.

Propiedades Térmicas:

La mayoría de los materiales cerámicos tienen bajas conductividades térmicas debido a sus fuertes enlaces iónico/covalentes.

Propiedades Térmicas:

La diferencia de energía entre la banda de valencia y la banda de conducción en estos materiales es demasiado grande



como para que se exciten muchos electrones hacia la banda de conducción



Lo que los hace buenos aislantes térmicos

Propiedades Térmicas:

Debido a su alta resistencia al calor

son usados como refractarios,



y estos refractarios son utilizados en las industrias



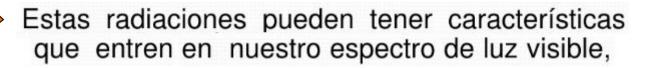
metalúrgicas, químicas cerámicas y del vidrio.

Propiedades Ópticas:

Se relacionan con la interrelación entre un material y las radiaciones electromagnéticas

en forma de ondas o partículas de energía, conocidas como fotones.







o ser invisibles para el ojo humano.

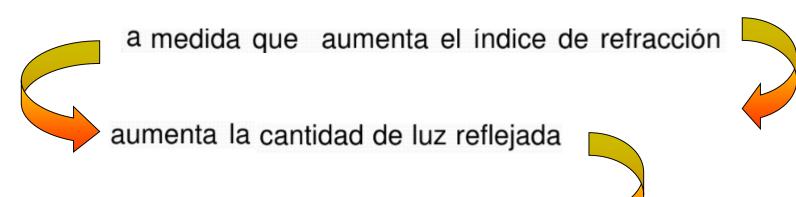
Esta interacción produce una diversidad de efectos,



absorción, transmisión reflexión, refracción

Propiedades Ópticas:

Reflectividad: fracción de luz reflejada en una entrecara.



se reduce la entrada de luz en el material.





Se desea alta reflectividad que da lugar a un alto brillo superficial

Propiedades Eléctricas:

AISLANTES

CONDUCTORES



Son aquellos cuyos electrones están fuertemente ligados al núcleo



y por tanto



son incapaces de desplazarse por el interior y, consecuentemente, conducir.

Buenos aislantes son



la mica la porcelana el poliéster;



que integran una gran cantidad de materiales cerámicos y polímeros.

Propiedades Eléctricas:

AISLANTES

SEMICONDUCTORES

CONDUCTORES

Son aquellos que presentan un gran número de electrones en la banda de conducción

es decir. con gran facilidad para conducir la electricidad

Propiedades Eléctricas:

AISLANTES

CONDUCTORES

SEMICONDUCTORES



Son materiales poco conductores, pero sus electrones pueden saltar fácilmente de la Banda de Valencia a la de Conducción,



si se les comunica energía exterior.

Algunos ejemplos son:



Silicio Germanio principalmente cerámicos

Propiedades Magnéticas:

No suelen presentar propiedades magnéticas,



sin embargo podemos encontrar cerámicas con propiedades magnéticas



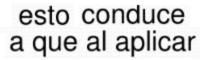
de gran importancia como ferritas y granates.



Éstas son las llamadas cerámicas ferrimagnéticas.



En estas cerámicas los diferentes iones tienen momentos magnéticos distintos,





un campo magnético



se produzca



imantación neta

Propiedades Físicas:



Pesan menos que los metales, pero más que los polímeros.



Baja conductividad eléctrica.

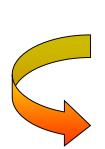


Baja conductividad térmica.



Baja expansión y fallas térmicas.

Resistencia a la temperatura:



Esta propiedad se fundamenta en tres características de los materiales cerámicos:



elevado punto de fusión,

supera el de todos los metales, si exceptuamos el Wolframio.



bajo coeficiente de dilatación

los hace particularmente resistentes a los choques térmicos.



Otros materiales, experimentan cambios de volumen determinan la aparición de gritas y su posterior rotura.



y baja conductividad térmica.

permite su empleo como aislantes.

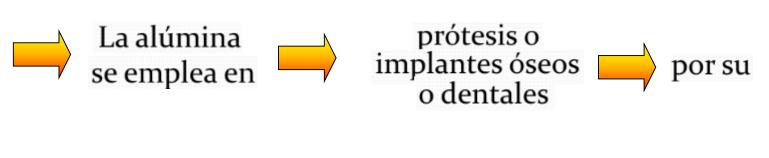
Resistencia a los agentes químicos

La estructura atómica de los materiales cerámicos es la responsable de su gran estabilidad química,

que se manifiesta



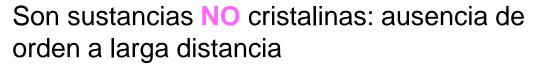
en su resistencia a la degradación ambiental y a los agentes químicos.



resistencia al desgaste y a la corrosión, y su gran estabilidad a lo largo del tiempo.

VIDRIOS

Producto inorgánico que se ha enfriado hasta un estado rígido sin experimentar cristalización







Transparencia



Dureza



Resistencia a la corrosión

TIPOS DE VIDRIOS



Vidrios de sílice (99,5 SiO₂).

Difíciles de fundir, resisten hasta 1000 °C. Muy baja expansión y alta resistencia al choque térmico



Vidrios de sosa-calcica (72 SiO₂, 13 Na₂O, 1 Al₂O₃ y 11 CaO).

Fácilmente fabricables, vidrio ampliamente utilizado



Vidrios de borosilicatos (80,5 SiO₂, 3,8 Na2O, 2,2 Al2O₃ y 12,9 B₂O₃)

Buena resistencia al choque térmico y estabilidad química (Pyrex)

TIPOS DE VIDRIOS



Vidrios alumino-silicatos (57 SiO₂, 20,5 Al₂O₃, 5,5 CaO y 12 MgO).

Resistencia a altas temperaturas



Vidrios de alto plomo (35 SiO₂, 58 PbO y 7,2 K₂O).

Absorbe radiaciones.



CMC Desarrollados recientemente

Mejoran PROPIEDADES MECÁNICAS







Respecto a la matriz cerámica SIN refuerzo

Los tres tipos principales de estos materiales se clasifican conforme a los tipos de refuerzo



Reforzados con fibras continuas



Reforzados con fibras discontinuas



Reforzados con partículas

CMC REFORZADOS CON FIBRAS CONTINUAS



Carburo de silicio



Óxido de aluminio

Algunas aplicaciones



Tubos para intercambiadores de calor

Sistemas de protección térmica

Materiales para ambientes de corrosión - erosión

CMC REFORZADOS CON FIBRAS DISCONTINUAS Y CON PARTICULAS

Tienen la ventaja que pueden fabricarse mediante métodos comunes

Compresión isostática en caliente

Se cree que el endurecimiento de los materiales CMC, tiene lugar por tres mecanismos diferentes:

Que contemplan que el refuerzo interfiere en la propagación de la grieta en la CERÁMICA

Desviación de grieta: la grieta se desvía al encontrarse en su propagación con el refuerzo, lo que hace su avance más sinuoso.

Se requieren, por tanto, mayores esfuerzos para la propagación de la grieta

Grieta punteada: El refuerzo puede puntear la grieta y ayudar a mantener el material unido.

De esta manera, aumenta el esfuerzo necesario para que avance la presencia de la grieta

Fibras arrancadas: la fricción originada al estar siendo arrancado el refuerzo de la matriz provocado por el avance de una grieta. Absorbe energía

Por lo tanto, se deben aplicar mayores esfuerzos para que el agrietamiento avance