

DIPARTIMENTO DI SCIENZE CHIMICHE CORSO DI LAUREA IN SCIENZA DEI MATERIALI



## **TESI DI LAUREA**

# Materiali resistenti alle alte temperature depositati attraverso tecniche PVD.

Studente: Filippozzi Davide Matricola: 2008638

Relatore: Prof. Antonella Glisenti



## COSA SONO LE BARRIERE TERMICHE E COME SONO FATTE?





## STATO DELL'ARTE – MATERIALI E TECNICHE DI DEPOSIZIONE

L'attuale stato dell'arte di questa tecnologia consiste nella produzione di barriere termiche a due strati separate da un sottile starto di ossido:

- Top coat:6-8YSZ depositata con tecnica <u>EB-PVD</u>.
- Thermally grown oxide: Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> formato con ossidazione isotermica ad alte temperature.
- Bond coat: MCrAlY (M = Ni, Co), Plasma spraying.



#### È una forma particolare di physical vapour deposition.





#### ELECTRON BEAM – PHYSICAL VAPOUR DEPOSITION





#### ELECTRON BEAM – PHYSICAL VAPOUR DEPOSITION

Elementi principali della camera di deposizione:

- Cannone elettronico
- Lingotti di materiale target
- Crogiolo di fusione
- Camera pre-vuoto e camera di deposizione
- Supporto rotante per il campione



Schema camera di deposizione dispositivo UE205



#### MICROSTRUTTURA DEL TOP COAT

Struttura colonnare tipica delle deposizioni PVD.

La presenza di <u>porosità aperte</u> e <u>chiuse</u> è fondamentale per ridurre la conducibilità termica del materiale.



Immagine SEM della microstruttura di un top coat di composizione standard (7-8% wt YSZ)



Immagine SEM dello strato di YSZ depositato a 45KW e 20rpm



#### ELECTRON BEAM – PHYSICAL VAPOUR DEPOSITION



2022/2023



#### EFFETTI DEI PARAMETRI DI DEPOSIZIONE SULLA MICROSTRUTTURA DEL TOP COAT





#### EFFETTI DEI PARAMETRI DI DEPOSIZIONE SULLA MICROSTRUTTURA DEL TOP COAT





#### MECCANISMI DI ROTTURA DEL COATING

LA ROTTURA PUÒ AVVENIRE PER TRE CAUSE PRINCIPALI

Formazione di Spinelli tra il TGO ed il bond coat o tra il TGO ed il top coat



Urti con altre particelle



# Crescita eccessiva o imperfezioni nel TGO





#### MECCANISMI DI ROTTURA DEL COATING – CRESCITA ECCESSIVA E/O PRESENZA DI IMPERFEZIONI NEL TGO

A causa delle impurità e della differenza di coefficiente di espansione durante il raffreddamento si formano <u>stress compressivi</u> elevati nel TGO.



Deformazione fuori dal piano del TGO a seguito del raffreddamento



Imperfezioni più comuni nel TGO



Immagine SEM della formazione di crepe a causa di stress nel TGO



## MECCANISMI DI ROTTURA DEL COATING – FORMAZIONE DI SPINELLI

Reazioni di equilibrio tra la lega di Ni-Al con l'ossigeno

1)  $2AI + 3O \leftrightarrow AI_2O_3$ 

2) Ni + 2Al + 4O  $\leftrightarrow$  NiAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub>

3) Ni + O  $\leftrightarrow$  NiO

4)  $3Ni + 4Al_2O_3 \leftrightarrow 3NiAl_2O_4 + 2Al$ 

5)  $3Ni + NiAl_2O_4 \leftrightarrow 4NiO + 2Al$ 



L'attività dell'alluminio nella lega è legata alla sua frazione molare tramite il coeff. di attività:

$$\gamma_{AI} = \frac{a_{AI}}{\chi_{AI}}$$

L'attività del nichel, invece, è legata a quella dell'alluminio dell'equazione di Gibbs-Duhem:

$$\log \gamma_{\rm Ni} = -\int_{X_{\rm Ni}=1}^{X_{\rm Ni}} \left(\frac{X_{\rm Al}}{X_{\rm Ni}}\right) d\log \gamma_{\rm Al}$$



#### MECCANISMI DI ROTTURA DEL COATING





#### POSSIBILI SVILUPPI FUTURI

Modifiche al materiale volte a ridurre la conduzione termica:

- Doping di YSZ con uno o più dopanti (NiO, Nd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, Er<sub>2</sub>O<sub>3</sub>,, Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, ).
- Utilizzo di nuovi materiali a bassa conducibilità termica (Ossidi con struttura della fluorite, RE<sub>2</sub>Zr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>, LHA, materiali nanocristallini).

Modifiche alla microstruttura del materiale:

 Variando i paramatri di deposizione si possono ottenere strutture con una porosità diversa o con una diversa morfologia delle colonne (struttura a "zig zag"). Differenti tecniche di deposizione:

- Solution precursor plasma spray.
- Electron beam directed vapour deposition.



## BIBLIOGRAFIA

[1] Thermal Barrier Coatings (Woodhead Publishing in Materials) (Huibin Xu, Hongbo Guo)

[2] Ostadi, Ali, Seyyed Hojjatollah Hosseini, and Mohammadreza Ebrahimi Fordoei. "The Effect of Temperature and Roughness of the Substrate Surface on the Microstructure and Adhesion Strength of EB-PVD ZrO2-%8wtY2O3 Coating." *Ceramics International* 46, no. 2 (February 2020): 2287–93.

[3] Evans, A.G., D.R. Mumm, J.W. Hutchinson, G.H. Meier, and F.S. Pettit. "Mechanisms Controlling the Durability of Thermal Barrier Coatings." *Progress in Materials Science* 46, no. 5 (January 2001): 505–53.

[4] Hass, D.D., A.J. Slifka, and H.N.G. Wadley. "Low Thermal Conductivity Vapor Deposited Zirconia Microstructures." *Acta Materialia* 49, no. 6 (April 2001): 973–83.

[5] Leyens, C., U. Schulz, B.A. Pint, and I.G. Wright. "Influence of Electron Beam Physical Vapor Deposited Thermal Barrier Coating Microstructure on Thermal Barrier Coating System Performance under Cyclic Oxidation Conditions." *Surface and Coatings Technology* 120–121 (November 1999): 68–76.



#### BIBLIOGRAFIA

[6] Schulz, Uwe, Jan Miinzer, and Uwe Kaclen. "Influence of Deposition Conditions on Density and Microstructure of EB– PVD TBCs." In *Ceramic Engineering and Science Proceedings*, edited by Hau-Tay Lin and Mrityunjay Singh, 23:353–60. Hoboken, NJ, USA: John Wiley & Sons, Inc., 2002.

[7] Norio Yamaguchi, Kuninhiko Wada, Kazushige Kimura, Hideaki Matsubara. "Microstructure Modification of Yttia-Stabilized Zirconia Layers Prepared by EB-PVD." In *Journal of the Ceramic Society of Japan 111 [12] 883-889 (2003)* 

[8] Renteria, A. Flores, B. Saruhan, U. Schulz, H.-J. Raetzer-Scheibe, J. Haug, and A. Wiedenmann. "Effect of Morphology on Thermal Conductivity of EB-PVD PYSZ TBCs." *Surface and Coatings Technology* 201, no. 6 (December 2006): 2611–20.

[9] Tzimas, E, H Müllejans, S.D Peteves, J Bressers, and W Stamm. "Failure of Thermal Barrier Coating Systems under Cyclic Thermomechanical Loading." Acta Materialia 48, no. 18–19 (December 2000): 4699–4707.