

Développement d'un procédé « vert » pour la mise en forme de cœur de piles SOFC par coulage en bande séquentiel en voie aqueuse et cofrittage

Laura Parvaix

3^{ème} année de thèse de doctorat

Plénières FRH2 2023 24/05/2023

Directeurs de thèse : Patrick Rozier & Pascal Lenormand





Plan de présentation

- Contexte
- Bibliographie
 - Procédé de coulage en bande
 - Formulation et préparation de barbotines

• Résultats

- Formulation de barbotines aqueuses non toxiques
- Coulage séquentiel bicouche
- > Ajout d'une couche barrière de diffusion
- > Ajout d'une anode structurale
- Conclusion















- → Mise en forme de monocouche ou multicouches céramiques
- ✓ Bas coût
- ✓ Procédé continu
- ✓ Mise à l'échelle industrielle possible
- → Etapes du coulage en bande à maîtriser

1

PRÉPARATION BARBOTINE

Suspension de poudre d'oxyde avec une matrice polymère









PRÉPARATION SUBSTRAT PAR COULAGE







Goulart, International Journal of Applied Ceramic Technology (2017)











- Laminage critique : interfaces à contrôler

Goulart, International Journal of Applied Ceramic Technology (2017)











Goulart, International Journal of Applied Ceramic Technology (2017)



Procédé choisi pour la conception de cellules AS-SOFC











BARBOTINES

- Stabilité
- Comportement rhéologique




Etat de l'art : Barbotines pour applications SOFC/EHT



Base organique : xylène, butanone, éthanol, toluène Base aqueuse : peu utilisée

Etat de l'art : Barbotines pour applications SOFC/EHT



* 5-chloro-2-méthyl-2H-isothiazol-3-one et de 2-méthyl-2H-isothiazol-3-one

Configuration AS-SOFC



Procédé de fabrication SOFC doit :

- Être adapté pour matériaux usuels
- Être manufacturable à grande échelle
- Utiliser composés organiques non toxiques
- Être à bas coût :
 - Procédé polyvalent
 - Moins de traitements thermiques possibles



Configuration AS-SOFC

Procédé de fabrication SOFC doit :

- Être adapté pour matériaux usuels
- Être manufacturable à grande échelle
- Utiliser composés organiques non toxiques -
- Être à bas coût :
 - Procédé polyvalent
 - Moins de traitements thermiques possibles -

NiO-8YSZ

Procédé choisi :

- Voie tout oxyde (compatibilité T_{élaboration})
- Coulage en bande séquentiel + sérigraphie













RÉSULTATS



| Composés | Nature | |
|----------|--------------|-------------------------|
| Poudre | 8YSZ (TOSOH) | Solvants conventionnels |
| Solvant | | ← Éthanol, xylène, |

| Composés | Nature | | |
|----------|--------------|-----|-------------------------|
| Poudre | 8YSZ (TOSOH) | So | lvants conventionnels : |
| Solvant | eau | €tł | nanol, xylène, |

| Composés | Nature | — |
|------------|---------------------------|---------------------------|
| Poudre | 8YSZ (TOSOH) | — |
| Solvant | eau | |
| Dispersant | ammonium polyméthacrylate | Dispersant électrostéariq |

| Composés | Nature |
|------------|---------------------------|
| Poudre | 8YSZ (TOSOH) |
| Solvant | eau |
| Dispersant | ammonium polyméthacrylate |

Mélangeur planétaire centrifugeur <u>Mélange + dégazage : 30min</u>



| Composés | Nature |
|------------|---------------------------|
| Poudre | 8YSZ (TOSOH) |
| Solvant | eau |
| Dispersant | ammonium polyméthacrylate |

 \rightarrow Quantification de la stabilité de la poudre



| Composés | Nature |
|------------|---------------------------|
| Poudre | 8YSZ (TOSOH) |
| Solvant | eau |
| Dispersant | ammonium polyméthacrylate |

 \rightarrow Quantification de la stabilité de la poudre

→ Optimisation qté dispersant/poudre



Images MEB échantillons frittés 1600°C 2h

2 µm

9

Images MEB échantillons frittés 1600°C 2h

2 um



Optimisation de la formulation pour l'électrolyte

30

20

10

0

Quantité de dispersant (Darvan CN)

par rapport à la quantité de poudre YSZ (%)

| Composés | Nature | |
|------------|---------------------------|------------------------------------|
| Poudre | 8YSZ (TOSOH) | |
| Solvant | eau | |
| Dispersant | ammonium polyméthacrylate | Liant base aqueuse conventionnel : |
| Liant | alcool polyvinylique | Mowilith |

| Composés | Nature | |
|-------------|---------------------------|---|
| Poudre | 8YSZ (TOSOH) | |
| Solvant | eau | |
| Dispersant | ammonium polyméthacrylate | |
| Liant | alcool polyvinylique | Plastifiant de faible masse moléculaire |
| Plastifiant | PEG400 | ← → Gain en flexibilité du polymère |

| Composés | Nature |
|-------------|---------------------------|
| Poudre | 8YSZ (TOSOH) |
| Solvant | eau |
| Dispersant | ammonium polyméthacrylate |
| Liant | alcool polyvinylique |
| Plastifiant | PEG400 |

m_{liant}/m_{poudre} =10%



Bandes crues après séchage

| Composés | Nature | _ |
|-------------|---------------------------|------|
| Poudre | 8YSZ (TOSOH) | |
| Solvant | eau | M |
| Dispersant | ammonium polyméthacrylate | |
| Liant | alcool polyvinylique | = fl |
| Plastifiant | PEG400 | = d |

Minimiser quantité de liant tout en assurant un réseau polymère dans toute la bande
= flexibilité
= découpable à la forme souhaitée







 $m_{liant}/m_{poudre} = 18\%$

Bandes crues après séchage

| Composés | Nature |
|--------------|---------------------------|
| Poudre | 8YSZ (TOSOH) |
| Solvant | eau |
| Dispersant | ammonium polyméthacrylate |
| Liant | alcool polyvinylique |
| Plastifiant | PEG400 |
| Tensio-actif | polysorbate20 |
| Anti-mousse | octanol |

Utilisation eau + PVA : = ajout d'un tensio-actif et anti-mousse



| Composés | Nature | - |
|--------------|---------------------------|----------|
| Poudre | 8YSZ (TOSOH) | _ |
| Solvant | eau | |
| Dispersant | ammonium polyméthacrylate | |
| Liant | alcool polyvinylique | = ajout |
| Plastifiant | PEG400 | = meille |
| Tensio-actif | polysorbate20 | |
| Anti-mousse | octanol | |

Utilisation eau + PVA : = ajout d'un tensio-actif et anti-mousse = meilleure dispersion sans bulles



Images MEB échantillons frittés 1600°C 2h

PROPRIÉTÉS DE LA BARBOTINE

| | Electrolyte | |
|--------------|-------------|--|
| | [%m] | |
| Poudre 8YSZ | 47,3 | |
| Solvant | 34,0 | |
| Dispersant | 1,2 | |
| Liant | 8,5 | |
| Plastifiant | 8,5 | |
| Tensio-actif | 0,3 | |
| Antimousse | 0,2 | |

Barbotine **stable** et **rhéofluidifiante** nécessaire pour coulage en bande

PROPRIÉTÉS DE LA BARBOTINE

| | Electrolyte | |
|--------------|-------------|--|
| | [%m] | |
| Poudre 8YSZ | 47,3 | |
| Solvant | 34,0 | |
| Dispersant | 1,2 | |
| Liant | 8,5 | |
| Plastifiant | 8,5 | |
| Tensio-actif | 0,3 | |
| Antimousse | 0,2 | |

Mesure de la stabilité au Turbiscan :



PROPRIÉTÉS DE LA BARBOTINE

| | Electrolyte | |
|--------------|-------------|--|
| | [%m] | |
| Poudre 8YSZ | 47,3 | |
| Solvant | 34,0 | |
| Dispersant | 1,2 | |
| Liant | 8,5 | |
| Plastifiant | 8,5 | |
| Tensio-actif | 0,3 | |
| Antimousse | 0,2 | |

Mesure de la stabilité au Turbiscan :





• Stable pendant 7 jours minimum

PROPRIÉTÉS DE LA BARBOTINE

| | Electrolyte | |
|--------------|-------------|--|
| | [%m] | |
| Poudre 8YSZ | 47,3 | |
| Solvant | 34,0 | |
| Dispersant | 1,2 | |
| Liant | 8,5 | |
| Plastifiant | 8,5 | |
| Tensio-actif | 0,3 | |
| Antimousse | 0,2 | |





• Stable pendant 7 jours minimum

• **Réutilisable** plusieurs mois après sa préparation (après mélange)

PROPRIÉTÉS DE LA BARBOTINE

Analyse rhéologique :



Contrainte de cisaillement (s⁻¹)

→ Barbotine **rhéofluidifiante**

Apte au coulage : s'écoule sous la lame, conserve sa forme au séchage

COULAGE SÉQUENTIEL BI-COUCHE



COULAGE SÉQUENTIEL BI-COUCHE

| cathode | | | Electrolyte | Anode fonctionnelle |
|---------------------|--------------|-------------|-------------|---------------------|
| DBL | | | [%m] | [%m] |
| électrolyte ← dense | | Poudre 8YSZ | 47,3 | 18,3 |
| | Poudre NiO | 0 | 27,5 | |
| AF — poreuse | | Solvant | 34,0 | 35,6 |
| | Dispersant 1 | 1,2 | 1,4 | |
| | | Liant | 8,5 | 8,3 |
| | | Plastifiant | 8,5 | 8,3 |
| | Tensio-actif | 0,3 | 0,4 | |
| AS | | Antimousse | 0,2 | 0,2 |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |

Configuration AS-SOFC

COULAGE SÉQUENTIEL BI-COUCHE

| cathode | | | Electrolyte | Anode fonctionnelle |
|---------------------------|--------------|-----------------------|------------------|---------------------|
| DBL | | | [%m] | [%m] |
| électrolyte 🔶 dense | Poudre 8YSZ | 47,3 | 18,3 | |
| | Poudre NiO | 0 | 27,5 | |
| AF – poreuse | | Solvant | 34,0 | 35,6 |
| | poreuse | Dispersant 1 | 1,2 | 1,4 |
| | Liant | 8,5 | 8,3 | |
| | Plastifiant | 8,5 | 8,3 | |
| | Tensio-actif | 0,3 | 0,4 | |
| AS | | Antimousse | 0,2 | 0,2 |
| Configuration AC | ΩFC | Bar • Ajout de NiO | botine pour l'ai | node : |
| <u>onfiguration AS-S.</u> | <u>OFC</u> | | | |

COULAGE SÉQUENTIEL BI-COUCHE

| cathode | | | Electrolyte | Anode fonctionnelle |
|---|--------------|-------------|-------------|---|
| DBL | | | [%m] | [%m] |
| | | Poudre 8YSZ | 47,3 | 18,3 |
| électrolyte 🔶 dense | Poudre NiO | 0 | 27,5 | |
| AF — poreuse | | Solvant | 34,0 | 35,6 |
| | Dispersant 1 | 1,2 | 1,4 | |
| AS | | Liant | 8,5 | 8,3 |
| | Plastifiant | 8,5 | 8,3 | |
| | Tensio-actif | 0,3 | 0,4 | |
| | Antimousse | 0,2 | 0,2 | |
| Barbotine pour l'anode : • Ajout de NiO • Configuration AS-SOFC • Quantité poudre diminuée = gain de porosité | | | | node : es/poudre/eau gain de porosité |

COULAGE SÉQUENTIEL BI-COUCHE



1^{ère} configuration testée avec le **cocoulage** des barbotines d'anode fonctionnelle et d'électrolyte

<u>1^{er} configuration testée</u>

COULAGE SÉQUENTIEL BI-COUCHE



1^{ère} configuration testée avec le **cocoulage** des barbotines d'anode fonctionnelle et d'électrolyte

COULAGE SÉQUENTIEL BI-COUCHE



1^{ère} configuration testée avec le **cocoulage** des barbotines d'anode fonctionnelle et d'électrolyte
COULAGE SÉQUENTIEL BI-COUCHE



1^{ère} configuration testée avec le **cocoulage** des barbotines d'anode fonctionnelle et d'électrolyte

COULAGE SÉQUENTIEL BI-COUCHE

Coulage séquentiel (2 couches)









Déliantage et frittage sous charge poreuse (2 g/cm²)



Définition du profil de déliantage par ATG de bandes sèches



Déliantage et frittage sous charge poreuse (2 g/cm²)



Utilisation charge poreuse

- Evite déformation verticale
- Permet le retrait = densification
 (ΔØ=30%)
- Elimination gaz via porosité



Déliantage et frittage sous charge poreuse (2 g/cm²)

POROUS YSZ LOAD

NiO-YSZ anode layer

8YSZ electrolyte layer YSZ SUPPORT



Utilisation charge poreuse

- Evite déformation verticale
- Permet le retrait = densification
 (ΔØ=30%)
- Elimination gaz via porosité



Déliantage et frittage sous charge poreuse (2 g/cm²)



Utilisation charge poreuse

- Evite déformation verticale
- Permet le retrait = densification
 (ΔØ=30%)
- Elimination gaz via porosité

CARACTÉRISATIONS MICROSTRUCTURALES DU BI-COUCHE



<u>Images MEB : Demi-cellule cofrittée à 1500°C</u> <u>2h avec charge 2g/cm²</u>

CARACTÉRISATIONS MICROSTRUCTURALES DU BI-COUCHE



<u>Images MEB : Demi-cellule cofrittée à 1500°C</u> <u>2h avec charge 2g/cm²</u>

• Electrolyte dense

CARACTÉRISATIONS MICROSTRUCTURALES DU BI-COUCHE



<u>Images MEB : Demi-cellule cofrittée à 1500°C</u> <u>2h avec charge 2g/cm²</u>

- Electrolyte **dense**
- NiO-8YSZ poreux
- Interface bien délimitée et sans délamination

DÉPÔT D'UNE COUCHE CATHODIQUE PAR SÉRIGRAPHIE

- Sérigraphie encre chargée à 60%m en poudre (94%m terpinéol + 6%m éthycellulose)

- Consolidation 1150°C 2h



Anode Ø20mm Cathode Ø10mm

DÉPÔT D'UNE COUCHE CATHODIQUE PAR SÉRIGRAPHIE

 Sérigraphie encre chargée à 60%m en poudre (94%m terpinéol + 6%m éthycellulose)

- Consolidation 1150°C 2h



Anode Ø20mm Cathode Ø10mm





Couche **poreuse et continue** de LNO







Densité de puissance max = 170mW/cm²

- Problèmes de scellement banc
- Mais protocole de co-coulage validé
 - → Procédé à développer pour ajouter les couches de DBL et anode structurale

CARACTÉRISATIONS POST-MORTEM



CARACTÉRISATIONS POST-MORTEM



NiO résiduel + gradient de microstructure





CARACTÉRISATIONS POST-MORTEM



NiO résiduel + gradient de microstructure
 → Scellement inefficace avec cellules boutons
 → Anode structurale à ajouter





CARACTÉRISATIONS POST-MORTEM



→ Ajout de la couche DBL nécessaire











| | Electrolyte | DBL |
|--------------|-------------|------|
| | [%m] | [%m] |
| Poudre 8YSZ | 47,3 | 0 |
| Poudre 10CGO | 0 | 49,0 |
| Solvant | 34,0 | 32,1 |
| Dispersant 1 | 1,2 | 0,8 |
| Liant | 8,5 | 8,8 |
| Plastifiant | 8,5 | 8,8 |
| Tensio-actif | 0,3 | 0,2 |
| Antimousse | 0,2 | 0,2 |

AJOUT DE LA COUCHE BARRIÈRE DE DIFFUSION



| | Electrolyte | DBL |
|--------------|-------------|------|
| | [%m] | [%m] |
| Poudre 8YSZ | 47,3 | 0 |
| Poudre 10CGO | 0 | 49,0 |
| Solvant | 34,0 | 32,1 |
| Dispersant 1 | 1,2 | 0,8 |
| Liant | 8,5 | 8,8 |
| Plastifiant | 8,5 | 8,8 |
| Tensio-actif | 0,3 | 0,2 |
| Antimousse | 0,2 | 0,2 |

Barbotine pour la DBL :

• 8YSZ remplacée par CGO



| | Electrolyte | DBL |
|--|-------------|------|
| | [%m] | [%m] |
| Poudre 8YSZ | 47,3 | 0 |
| Poudre 10CGO | 0 | 49,0 |
| Solvant | 34,0 | 32,1 |
| Dispersant 1 | 1,2 | 0,8 |
| Liant | 8,5 | 8,8 |
| Plastifiant | 8,5 | 8,8 |
| Tensio-actif | 0,3 | 0,2 |
| Antimousse | 0,2 | 0,2 |
| Barbotine pour la DBL : 8YSZ remplacée par CGO | | |

- Conservation ratio organiques/poudre/eau
- Quantité poudre augmentée (CGO + réfractaire)

AJOUT DE LA COUCHE BARRIÈRE DE DIFFUSION

→ Protocole de co-coulage appliqué au trois barbotines



AJOUT DE LA COUCHE BARRIÈRE DE DIFFUSION

 \rightarrow Protocole de co-coulage appliqué au trois barbotines





<u>MEB images : Section de la demi-cellule frittée</u> (1500°C 2h)

AJOUT DE LA COUCHE BARRIÈRE DE DIFFUSION

 \rightarrow Protocole de co-coulage appliqué au trois barbotines





<u>MEB images : Section de la demi-cellule frittée</u> (1500°C 2h)

Délamination interface 8YSZ/CGO
 → Incompatibilité des CET et des retraits à la densification

| Matériaux | ∆Ø _{cru/fritté} | CET (10 ⁻⁶ K ⁻¹) de 200 à 850°C |
|-----------|--------------------------|---|
| 8YSZ | 36% | 10,1 |
| 10CGO | 26% | 12,5 |



| Matériaux | ΔØ _{cru/fritté} | CET (10 ⁻⁶ K ⁻¹) de 200 à 850°C |
|-----------|--------------------------|---|
| 8YSZ | 36% | 10,1 |
| 10CGO | 26% | 12,5 |



| Matériaux | ∆Ø _{cru/fritté} | CET (10 ⁻⁶ K ⁻¹) de 200 à 850°C |
|-----------|--------------------------|---|
| 8YSZ | 36% | 10,1 |
| 10CGO | 26% | 12,5 |



AJOUT DE LA COUCHE BARRIÈRE DE DIFFUSION

| Matériaux | ∆Ø _{cru/fritté} | CET (10 ⁻⁶ K ⁻¹) de 200 à 850°C |
|-------------------------------|--------------------------|---|
| 8YSZ | 36% | 10,1 |
| 10CGO | 26% | 12,5 |
| 10CGO-8YSZ(50% _m) | 30% | 11,1 |



Ajout d'une couche composite à l'interface 8YSZ/10CGO

- = Gradient des différentes phases
- = Gradient de comportements thermomécaniques

AJOUT DE LA COUCHE BARRIÈRE DE DIFFUSION

Coulage séquentiel (4 couches)



AJOUT DE LA COUCHE BARRIÈRE DE DIFFUSION

Coulage séquentiel (4 couches)



Séchage T_{amb}




Déliantage et frittage sous charge poreuse (2 g/cm²) + Sérigraphie LNO



Anode Ø20mm Cathode Ø10mm

- Co-coulage de 4 couches possibles
- Procédé 4 couches à valider avec tests électrochimiques et caractérisations post-mortem

AJOUT DE LA COUCHE BARRIÈRE DE DIFFUSION Fiaxell



Conditions :

- Côté cathode : Air + grille d'or
- Côté anode : H₂ + mousse Ni

AJOUT DE LA COUCHE BARRIÈRE DE DIFFUSION Fiaxell



Conditions :

- Côté cathode : Air + grille d'or
- Côté anode : H₂ + mousse Ni



AJOUT DE LA COUCHE BARRIÈRE DE DIFFUSION Fiaxell



Conditions :

- Côté cathode : Air + grille d'or
- Côté anode : H₂ + mousse Ni
- 350 cathode 1.2 300 1.0 250 electrolyte 200 (zub///mu) 0.8 € ш^{0.6} 0.4 100 0.2 50 0.0 200 600 800 1000 1200 400 j (mA/cm²)
- Electrolyte dense de 80µm
- Pas de La₂Zr₂O₇ (DRX) : durabilité cellule
- \rightarrow Procédé évolutif et modulable (2 \rightarrow 4 couches)
- ightarrow AS à ajouter

L.Parvaix, Planar SOFC fabricated by aqueous reverse sequential tape-casting of the anode, electrolyte and barrier layer, Energy Technology

ğ

(a)

AJOUT DE L'ANODE STRUCTURALE



AS = **porosité supplémentaire** permettant une meilleure diffusion du combustible à travers l'anode

AJOUT DE L'ANODE STRUCTURALE



AS = **porosité supplémentaire** permettant une meilleure diffusion du combustible à travers l'anode

Ajout d'un agent porogène dans une barbotine supplémentaire

AJOUT DE L'ANODE STRUCTURALE



AJOUT DE L'ANODE STRUCTURALE

 \rightarrow Protocole de co-coulage appliqué au 5 barbotines \rightarrow Cofrittage \rightarrow Sérigraphie



- Co-coulage de 5 couches possibles
- Configuration cellule conforme au cahier des charges

Image MEB : cellule AS et DBL inclue avant test

AJOUT DE L'ANODE STRUCTURALE

 \rightarrow Protocole de co-coulage appliqué au 5 barbotines \rightarrow Cofrittage \rightarrow Sérigraphie



- Co-coulage de 5 couches possibles
- Configuration cellule conforme au cahier des charges

Image MEB : cellule AS et DBL inclue avant test







AF SANS agent porogène AS AVEC agent porogène

Image MEB : cellule AS et DBL inclue avant test

AJOUT DE L'ANODE STRUCTURALE





+30% de P avec anode structurale

- Co-coulage de 5 couches possibles
- Configuration cellule conforme au cahier des charges

CGO









Découpage COFRITTAGE







• PROCÉDÉ À BAS COÛT :

- 2 Tth

- barbotines aqueuses et composés organiques non toxiques (traitement déchets facilité)



• PROCÉDÉ À BAS COÛT :

- 2 Tth
- barbotines aqueuses et composés organiques non toxiques (traitement déchets facilité)
- PROCÉDÉ DE COULAGE SÉQUENTIEL MODULABLE (DESIGN & MATERIAUX) :
 - Nature poudre
 - Ratios eau/poudre/organiques

Contrôle épaisseurs et microstructures

→ Changement d'échelle et de forme possible :

Anode Ø24mm (+20%) Cathode Ø20mm





→ Changement d'échelle et de forme possible :

Anode Ø24mm (+20%) Cathode Ø20mm





→ Méthode transférable pour SOFC métal support via voie tout oxyde



Perspectives

\rightarrow Changement d'échelle pour cellules 5 \rightarrow 25cm²

Maîtrise du séchage et du cofrittage (collaboration J. Aguilar-Arias, Universidad Nacional de Colombia) :



Bande anode structurale crue

Perspectives

\rightarrow Changement d'échelle pour cellules 5 \rightarrow 25cm²

Maîtrise du séchage et du cofrittage (collaboration J. Aguilar-Arias, Universidad Nacional de Colombia):



Bande anode structurale crue

→ Tests cellules avec joints de scellement de vitrocéramique développés au CIRIMAT



Image SEM ES : section assemblage 8YSZ/vitrocéramique/acier



Merci pour votre attention !

Laura Parvaix

Encadrants : Patrick Rozier, Pascal Lenormand











Joints de scellement vitrocéramiques de type BXAS (avec X = CaO, MgO et B2O3).

| | BaO | SiO ₂ | CaO | MgO | B ₂ O ₃ | Al ₂ O ₃ |
|----------------------|-----|------------------|------|------|---|--------------------------------|
| % _{molaire} | 36 | 30,7 | 10,3 | 10,3 | 10,3 | 2,6 |

Composition molaire du verre

Méthode d'extrusion de pâte (éthylcellulose et terpinéol) contenant le précurseur de la vitrocéramique :

- Poudre de xérogel (voie sol-gel)

Synthèse gel Séchage Xérogel de xérogel + calcination

- Poudre de verre (voie solide-solide)

 $\begin{array}{ccc}
 Mélange de \\
 poudres d'oxydes \end{array} \xrightarrow[]{7 1350°C puis} \\
 trempe à l'eau \end{array} \xrightarrow[]{$Verre$} \\
 Broyage \\
 Poudre de verre \\
\end{array}$

Puig, J. Développement de verres de scellement par voie sol-gel en vue de l'élaboration d'une Serial Repeat Unit (SRU) pour piles à combustibles SOFC. Thèse de doctorat. Université Toulouse III - Paul Sabatier. (2012).