

Cette avancée dans la compréhension fondamentale des interactions entre le nickel et le CO₂ ouvre des perspectives intéressantes dans le cadre de la transition énergétique et pourrait être appliquée à d'autres types de métaux. Cela pourrait également offrir de nouvelles applications dans le champ des piles à combustibles dont le fonctionnement repose sur le même type de réactions.



CO₂ de l'industrie et H₂ issu d'énergies renouvelable par électrolyse de l'eau transformés par du nickel ionique pour obtenir du méthane. Crédit : Jinming Zhang.

Contacts scientifiques :

Institut de chimie et procédés pour l'énergie, l'environnement et la santé (ICPEES)

Spiros Zafeiratos, directeur de recherche CNRS

Email : spiros.zafeiratos@unistra.fr

Institut de chimie et procédés pour l'énergie, l'environnement et la santé (ICPEES)

Mathias Barreau, post-doctorant CNRS

Email : mbarreau@unistra.fr

Contacts presse :

CNRS Alsace : Céline Delalex-Bindner | communication@alsace.cnrs.fr | 06 20 55 73 81

Université de Strasbourg : Mathilde Hubert / mathilde.hubert@unistra.fr