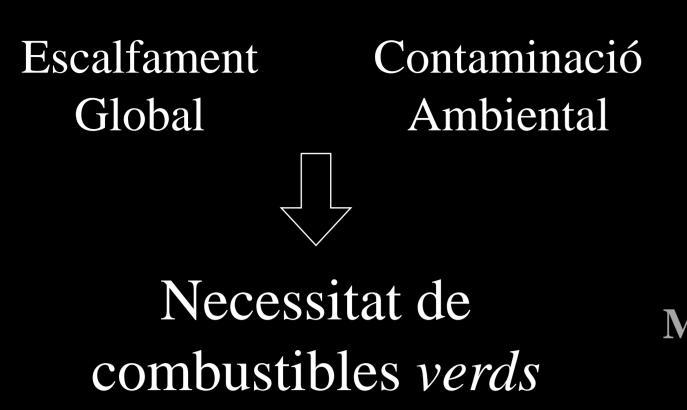
# MXens com a Fotocatalitzadors del Trencament de l'Aigua



#### Diego Ontiveros, Carme Sousa, Francesc Viñes

Institut de Química Teòrica i Computacional (IQTCUB), Departament de Ciència de Materials i Química Física, Universitat de Barcelona.



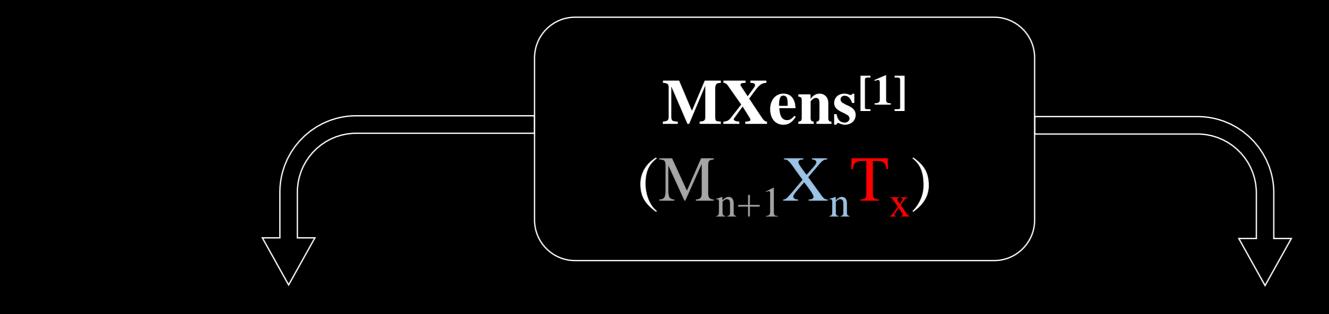


Hidrogen (H<sub>2</sub>)

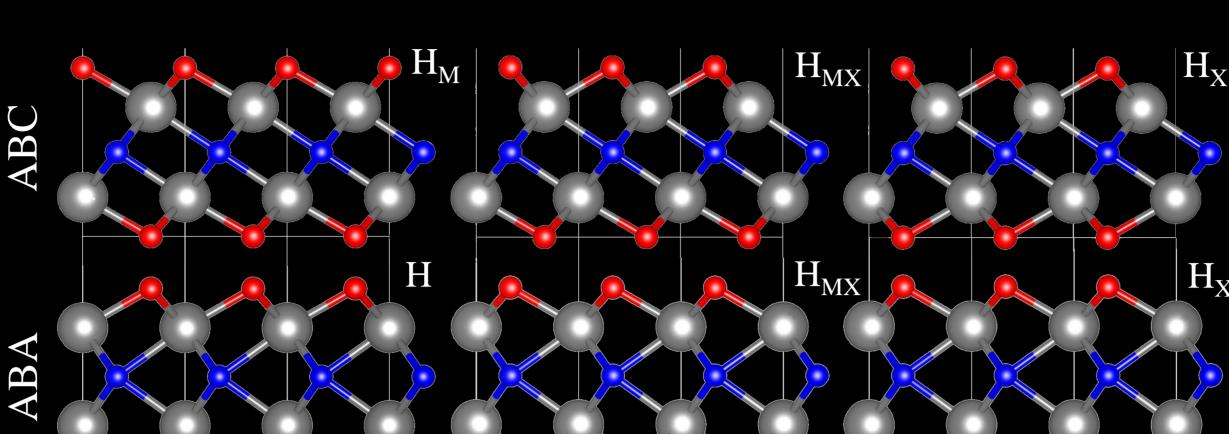


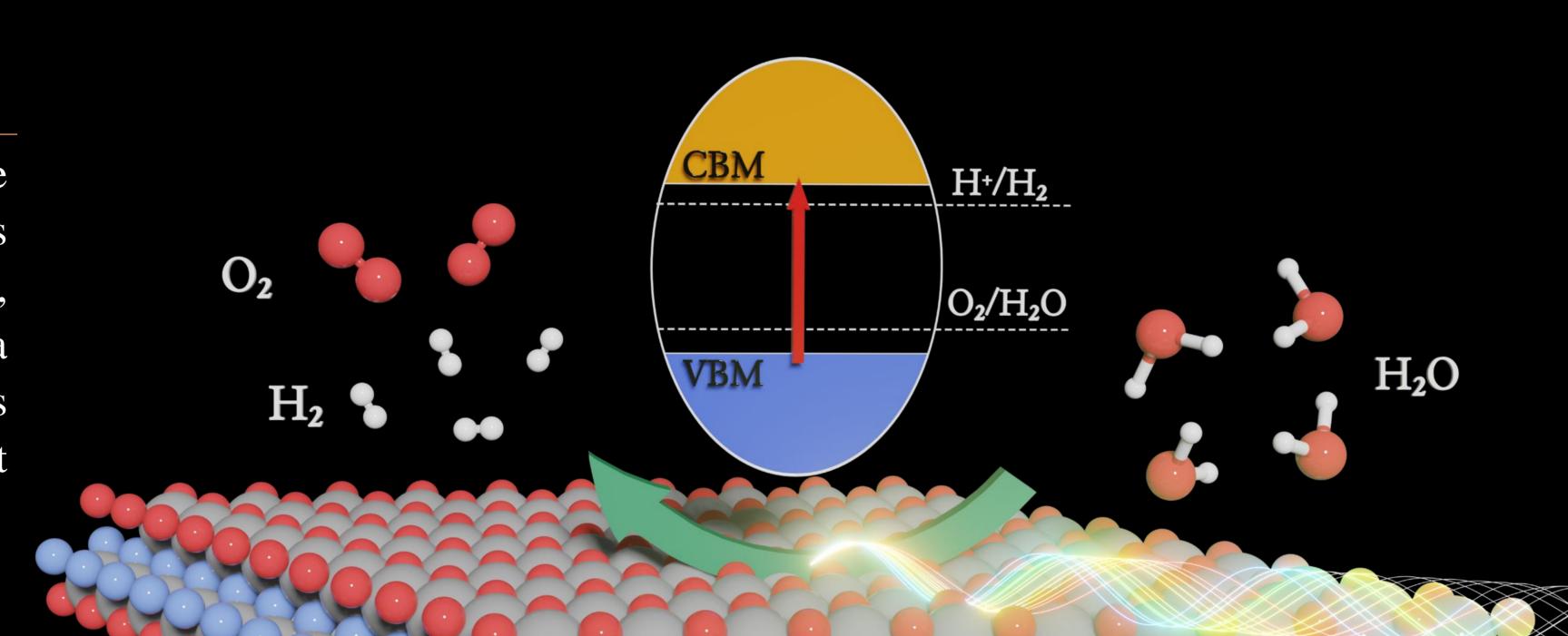
# OBJECTIUS Q

Modificar i dissenyar l'espai entre (bandgap) dels MXens bandes variant la seva composició (M, X, T), amplada (n), apilament i posició de la terminació, per trobar possibles candidats fotoactius en el trencament de l'aigua amb la llum solar.



**M** = Metall de Transició (Grups III – VI)  $X = C \circ N \quad n = 1-3$  $\Gamma$  = Terminació (bloc-p: O, F, OH, H, S, Cl) Semiconductors quan s'afegeix una terminació. [2] Bons candidats per fotocatalitzar el trencament de l'aigua i produir H<sub>2</sub> net.<sup>[3]</sup>





Font sostenible d'H<sub>2</sub>: Trencament d'aigua  $2 H_2O \rightarrow 2 H_2 + O_2$ 

Problema: Requereix energies altes

Solució: Llum del Sol com a font d'energia

#### Fotocatàlisi



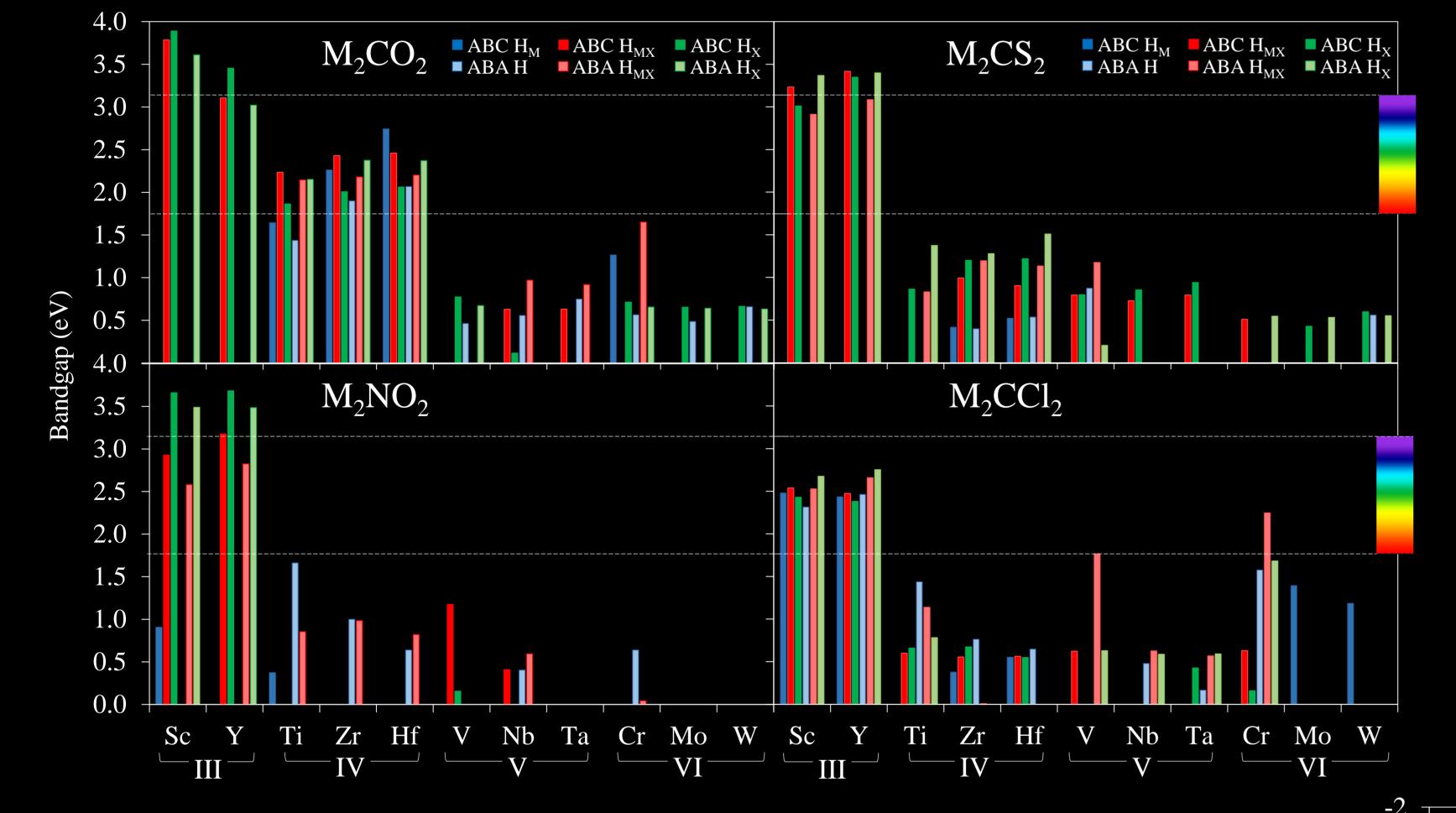
#### EINES :



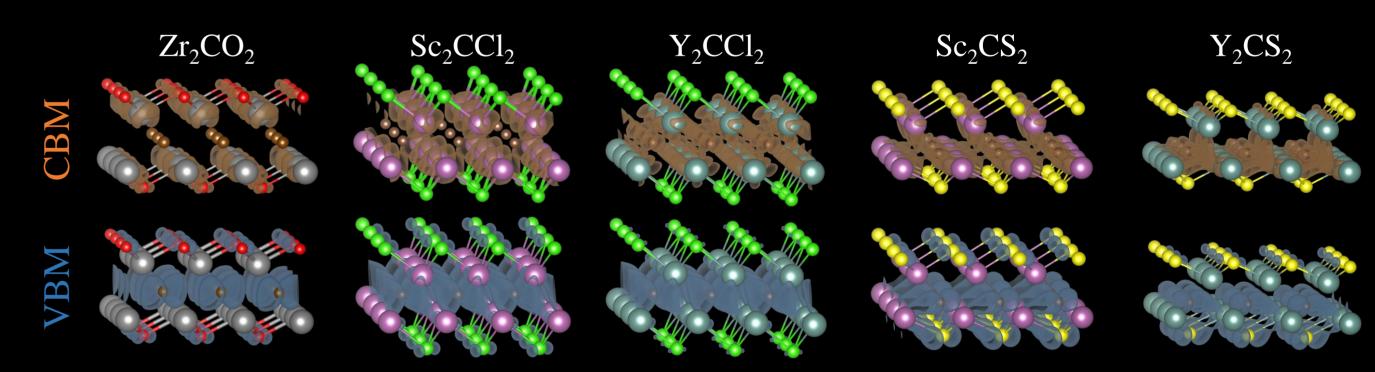
Mètode computacional: DFT Funcional: PBE i PBE0

Estructures: models periòdics de llesca, combinant dos apilaments (ABC i ABA) i tres posicions terminals per cada apilament  $(H_M/H, H_{MX} i H_X)$ 

### Densitat d'Estats



- Es consideren 6 estructures diferents per cada MXè terminat (2376 en total).
- MXens dels Grups III i IV i  $n = 1 \rightarrow$  bandgaps grans i a la regió del visible. Els casos més prometedors per ser materials fotoactius amb la llum solar.
- C-MXens → més casos semiconductors i amb major bandgap que N-MXens.
- MXens pristins → propietats metàl·liques (no fotoactius)
- MXens  $n = 2, 3 \rightarrow En$  augmentar la quantitat de "bulk", solen ser metàl·lics.



# Alineació de Bandes

- S'ha estudiat l'alineació de bandes respecte als potencials de semireacció pels casos fotoactius més prometedors ( $E_g > 1.23 \text{ eV}$ ).
- Els casos ideals seran aquells que a més de tenir una alineació de bandes adequada, siguin l'estructura més estable de les sis considerades.
- Diverses estructures del Grup III i IV mostren alineacions correctes.
- Els casos de Zr<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>, Sc<sub>2</sub>CCl<sub>2</sub>, Y<sub>2</sub>CCl<sub>2</sub>, Sc<sub>2</sub>CS<sub>2</sub> i Y<sub>2</sub>CS<sub>2</sub> compleixen aquestes condicions òptimes, el que ens permet proposar-los com a possibles candidats pel trencament fotocatalític de l'aigua.
- La majoria de sistemes presenten una bona separació de densitat de càrrega entre el màxim i el mínim de la banda de valència i conducció (VBM i CBM), afavorint la separació de les càrregues generades.

#### Banda de Conducció Bandgap 2.26 eV 2.48 eV 2.44 eV 3.23 eV 3.42 eV $H_2O$ Banda de València $Zr_2CO_2$ Sc<sub>2</sub>CCl<sub>2</sub> Y<sub>2</sub>CCl<sub>2</sub> Sc<sub>2</sub>CS<sub>2</sub> $Y_2CS_2$

### CONCLUSIONS \

Basat en càlculs DFT, els MXens amb n = 1, X = C, M = Grup III i IV i <math>T = O, S, Cl, en particular Zr<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>, Sc<sub>2</sub>CCl<sub>2</sub>, Y<sub>2</sub>CCl<sub>2</sub>, Sc<sub>2</sub>CS<sub>2</sub> i Y<sub>2</sub>CS<sub>2</sub> mostren un bandgap en la regió del visible, òptim per la captació d'energia de la llum solar, i extrems de banda que excedeixen els potencials de semireacció del trencament de l'aigua, adient per fotocatalitzar el procés i generar H<sub>2</sub> verd.

## REFERÈNCIES 😂

[1] Adv. Mater. 2011, 23, 4248–4253. [2] Adv. Funct. Mater. 2013, 23, 2185–2192. [3] J. Mater. Chem. A 2016, 4, 11446–11452.



