

Waste to value research Power to Gas / Power to Liquids

*Catalysis, Molecular Separations and Reactor
Engineering Group*
(CREG-I3A-UNIZAR)

elyntegration
Zaragoza Meeting; Nov. 8th 2017



Instituto Universitario de Investigación
en Ingeniería de Aragón
Universidad Zaragoza



Departamento de Ingeniería
Química y Tecnologías
del Medio Ambiente
Universidad Zaragoza

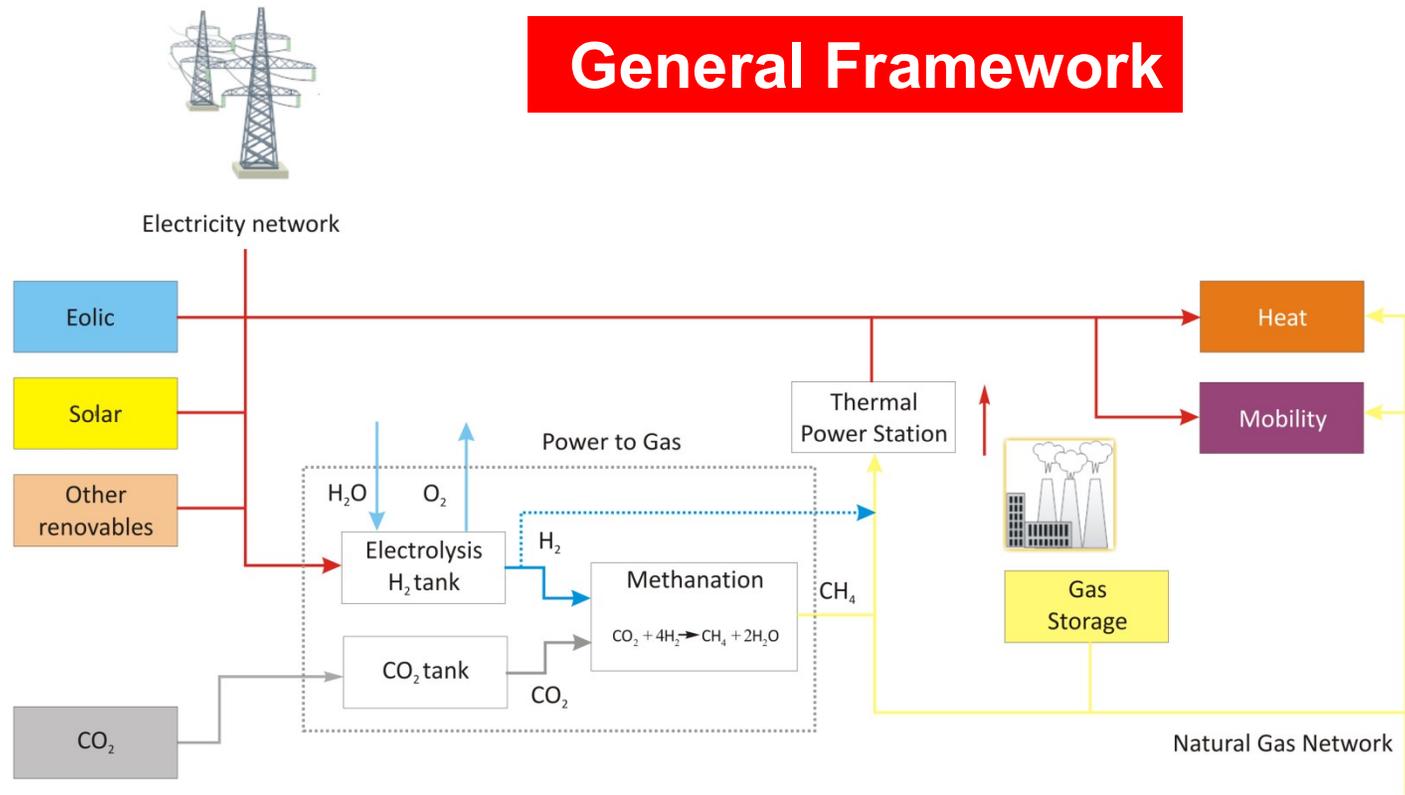
RECOBIOHY

*Joint valorization of biogas and
electrolytic H₂*
(CTQ2016-77277-R) (MINECO)

RECOBIOHY: Joint valorization of biogas and electrolytic H₂



General Framework



Biogas
Gasif. / oxicomustion of Biomass
CO₂ sequestration
Fuel Reactor effluent (CLC)

I.P.: Jose-Angel Peña
(jap@unizar.es)



Instituto Universitario de Investigación
en Ingeniería de Aragón
Universidad Zaragoza



Departamento de Ingeniería
Química y Tecnologías
del Medio Ambiente
Universidad Zaragoza

RECOBIOHY: Joint valorization of biogas and electrolytic H₂



Reaction Network

Sabatier reaction



- Highly exothermic (appearance of “hot spots”) -> sintering, loss of sele
- Above 400 °C, lateral reactions -> coking, loss of selectivity,...
- Temperature range: 250 – 400 °C
- Catalysts: Ni, Ru / Al₂O₃

I.P.: Jose-Angel
Peña
(jap@unizar.es)



Instituto Universitario de Investigación
en Ingeniería de Aragón
Universidad Zaragoza



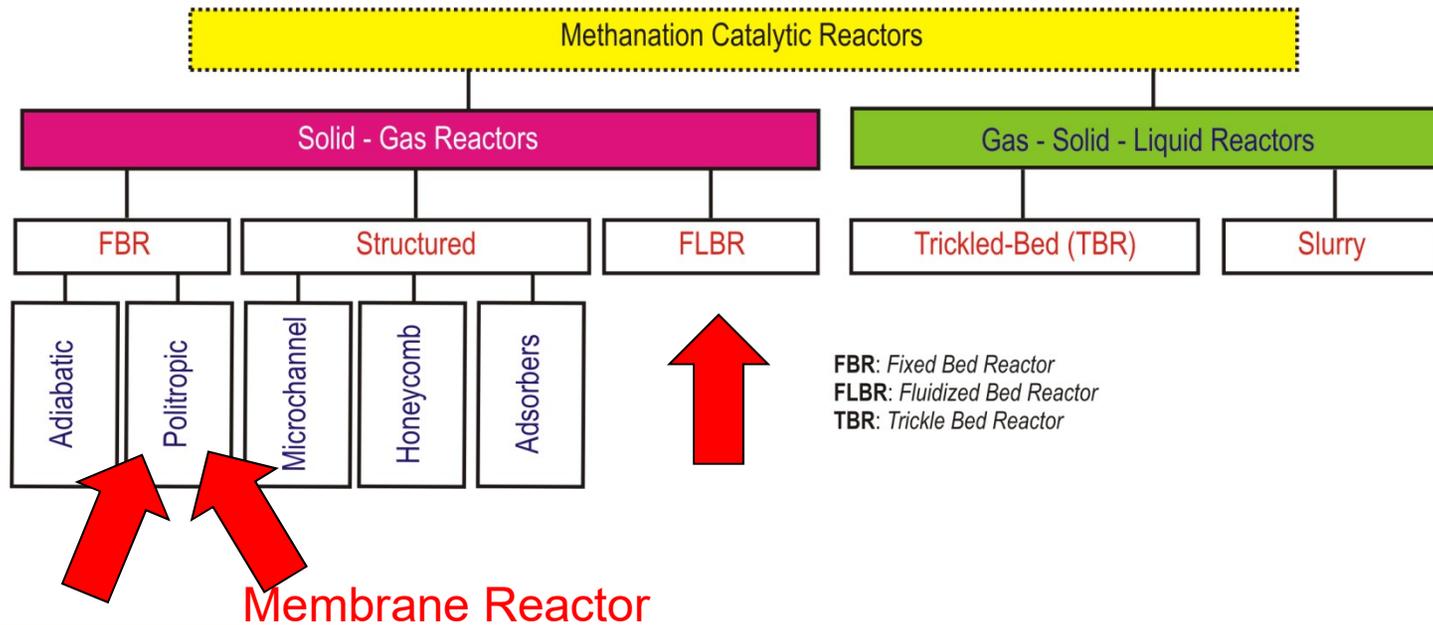
Departamento de Ingeniería
Química y Tecnologías
del Medio Ambiente
Universidad Zaragoza

RECOBIOHY: Joint valorization of biogas and electrolytic H₂



Reactor configurations

I.P.: Jose-Angel Peña
(jap@unizar.es)



Instituto Universitario de Investigación
en Ingeniería de Aragón
Universidad Zaragoza

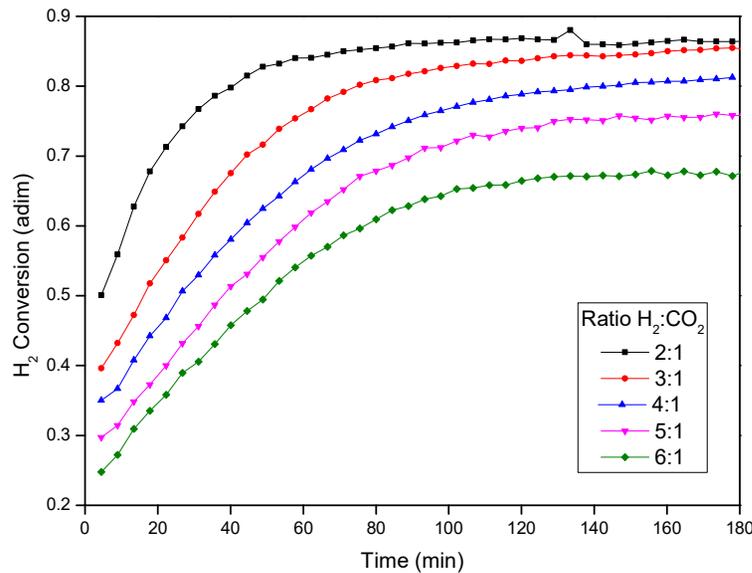


Departamento de Ingeniería
Química y Tecnologías
del Medio Ambiente
Universidad Zaragoza

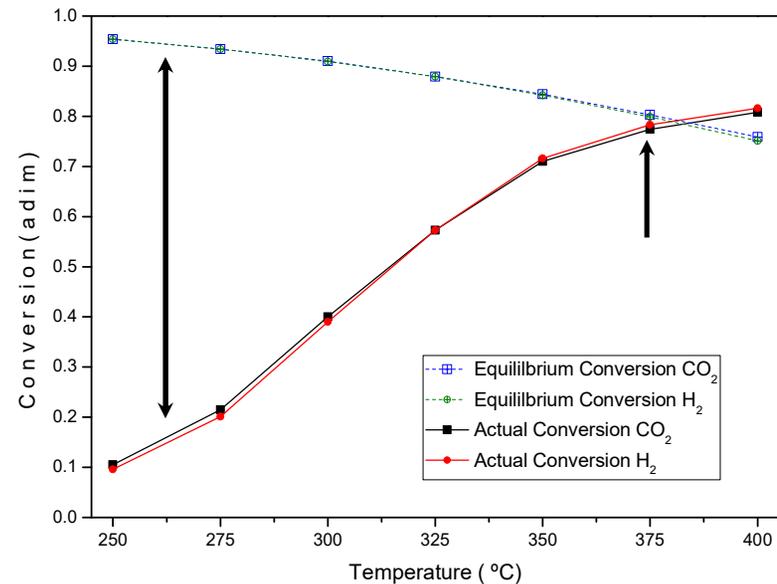
RECOBIOHY: Joint valorization of biogas and electrolytic H₂



Some results...



Ni (10 wt%)/Al₂O₃ @ 400 °C
Atmospheric pressure



I.P.: Jose-Angel
Peña
(jap@unizar.es)



Instituto Universitario de Investigación
en Ingeniería de Aragón
Universidad Zaragoza



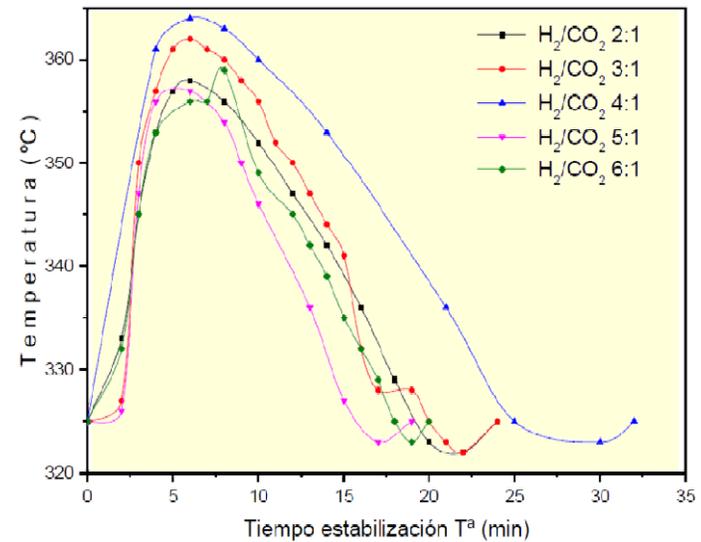
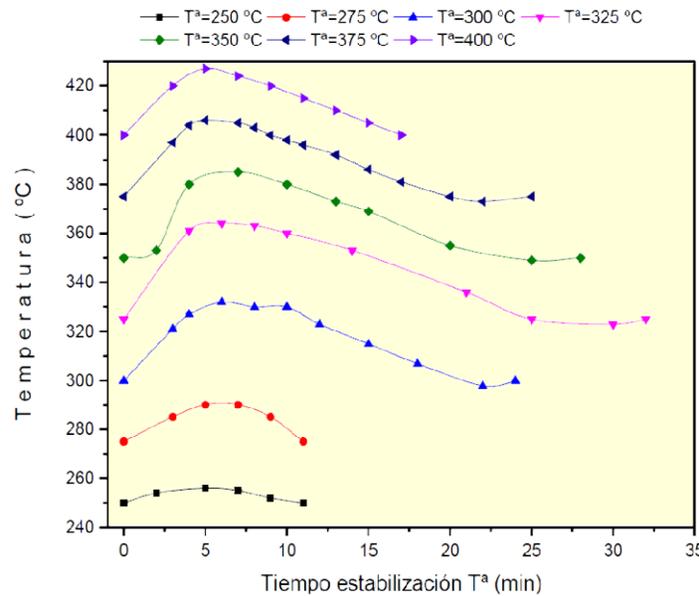
Departamento de Ingeniería
Química y Tecnologías
del Medio Ambiente
Universidad Zaragoza

RECOBIOHY: Joint valorization of biogas and electrolytic H₂



Some results...

I.P.: Jose-Angel
Peña
(jap@unizar.es)



Instituto Universitario de Investigación
en Ingeniería de Aragón
Universidad Zaragoza



Departamento de Ingeniería
Química y Tecnologías
del Medio Ambiente
Universidad Zaragoza

INPROCOL

*Process intensification to obtain
liquid fuels*

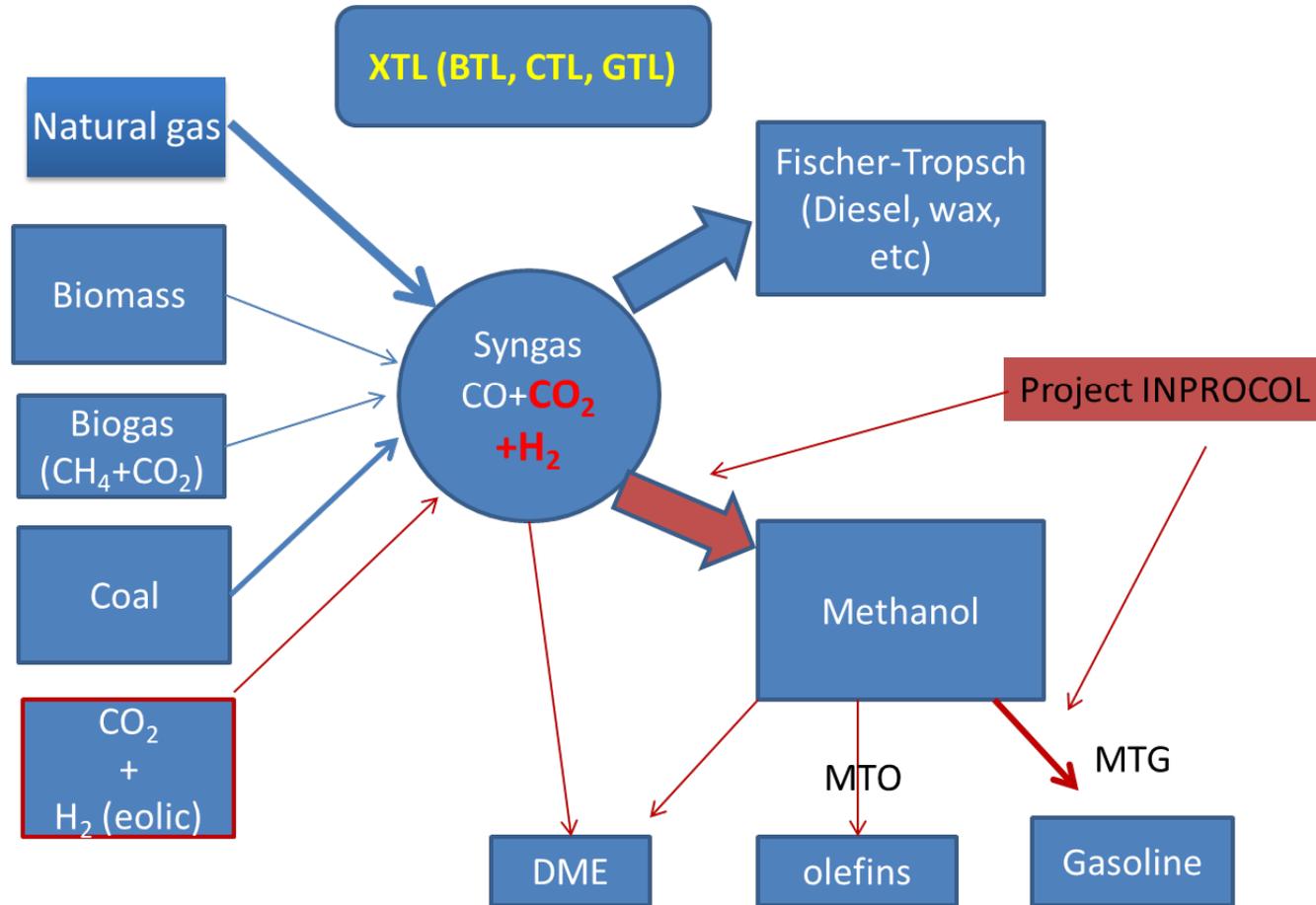
(CTQ2016-76533-R) (MINECO)

INPROCOL: Process intensification to obtain liquid fuels

XLT Technologies



I.P.: Miguel Menéndez
(miguel.menendez@unizar.es)



Instituto Universitario de Investigación
en Ingeniería de Aragón
Universidad Zaragoza

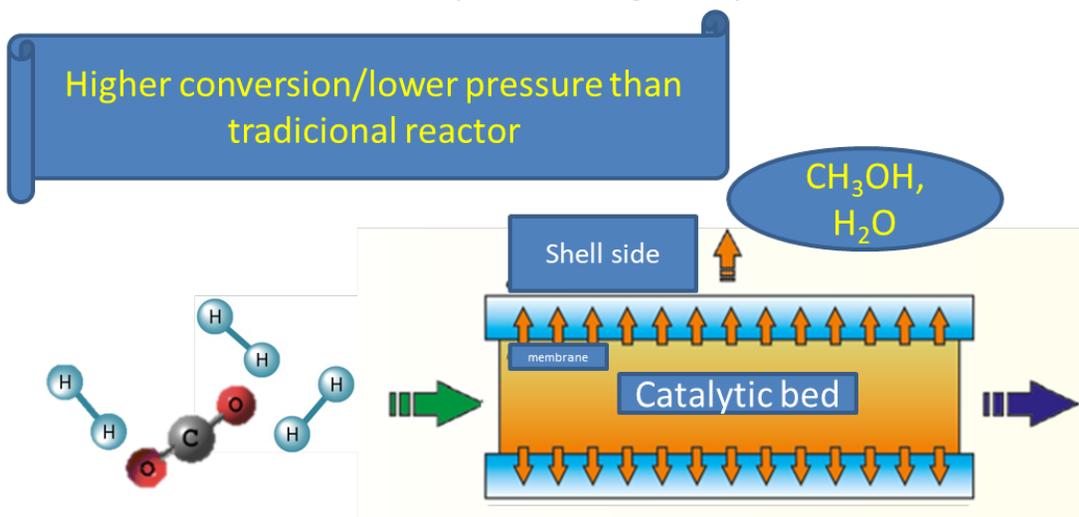


Departamento de Ingeniería
Química y Tecnologías
del Medio Ambiente
Universidad Zaragoza

INPROCOL: Process intensification to obtain liquid fuels

→ MEMBRANE REACTOR

- Process intensification by combining catalytic reaction and membrane



Patent ES2164544

- Membrane is a key factor in the reactor

- Hydrophilic membranes_

- | | | |
|-------------------|---|--|
| • Sílica | → | Low thermal stability (in presence of water) |
| • Polymeric | → | Low thermal stability |
| • <u>Zeolites</u> | → | Resistant to temperature |

I.P.: Miguel
Menéndez
(miguel.menendez@unizar.es)



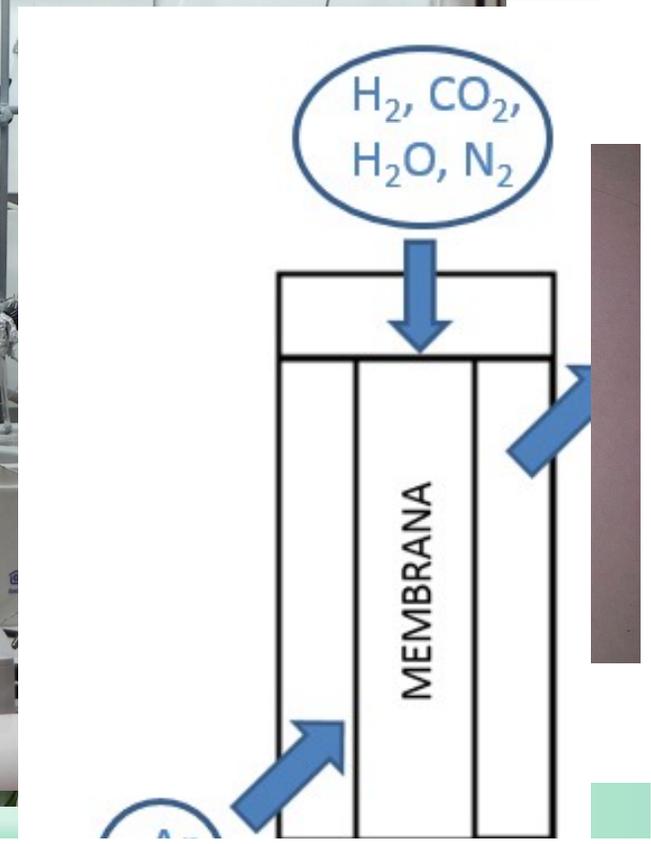
Instituto Universitario de Investigación
en Ingeniería de Aragón
Universidad Zaragoza



Departamento de Ingeniería
Química y Tecnologías
del Medio Ambiente
Universidad Zaragoza

INPROCOL: *Process intensification to obtain liquid fuels*

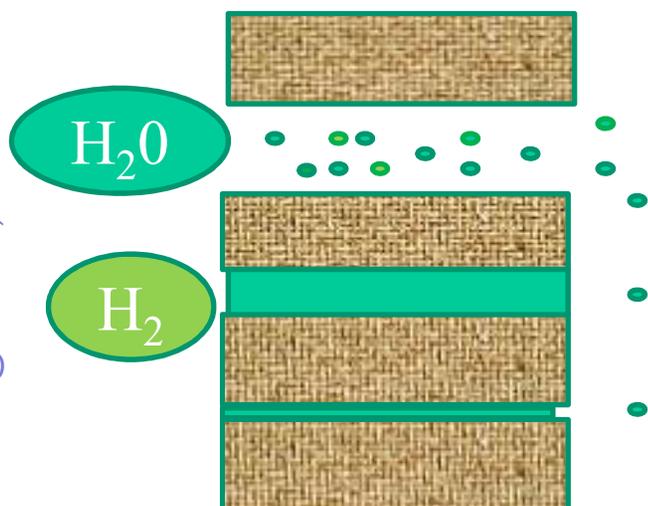
Experimental systems



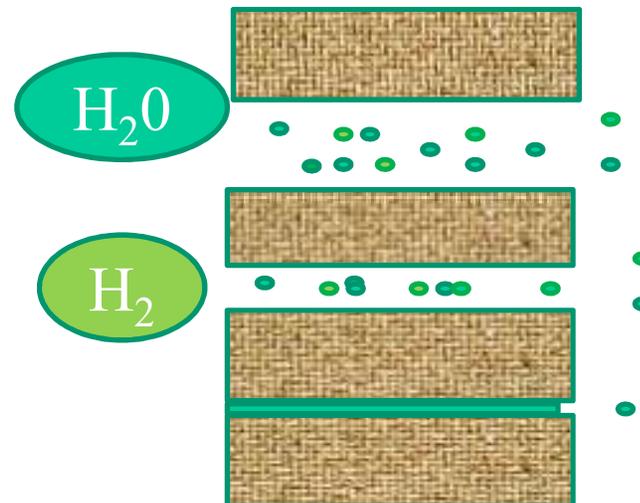
INPROCOL: *Process intensification to obtain liquid fuels*

Effect of temperature (or relative pressure of water, P/P_o)

I.P.: Miguel Menéndez
(miguel.menendez@unizar.es)



Low T
(or high P/P_o)

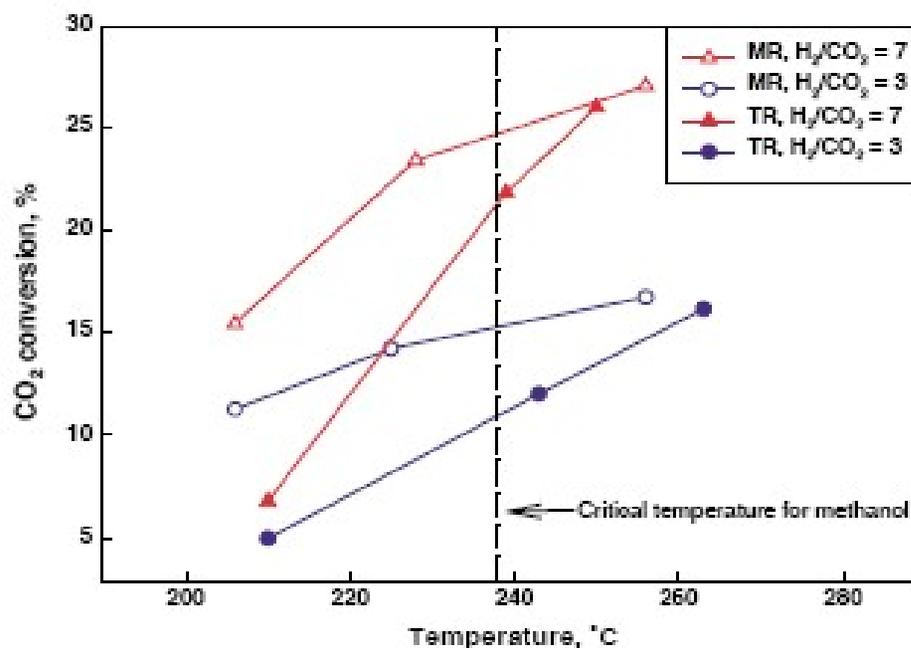


High T
(or low P/P_o)

INPROCOL: Process intensification to obtain liquid fuels

Methanol synthesis (experimental)

CO₂ hydrogenation to methanol



Comparison of membrane reactor (MR) and traditional reactor (TR)

Galluci et al. Chem. Eng. Proc, 2004

I.P.: Miguel
Menéndez
(miguel.menendez@unizar.es)



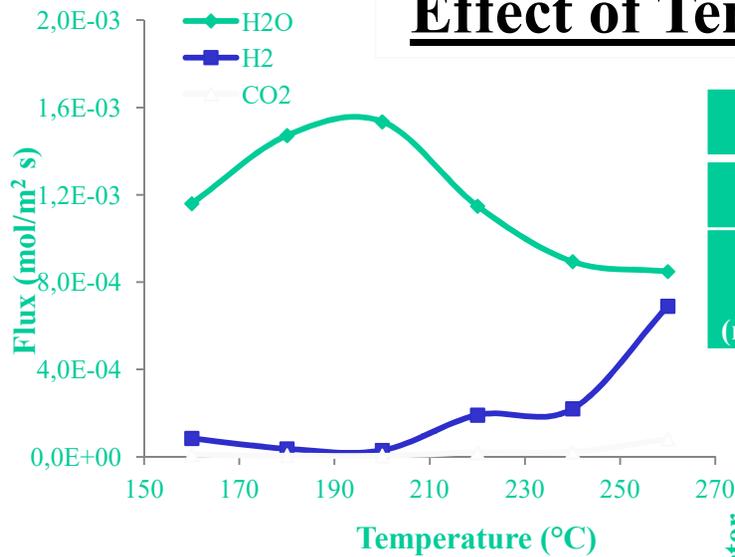
Instituto Universitario de Investigación
en Ingeniería de Aragón
Universidad Zaragoza



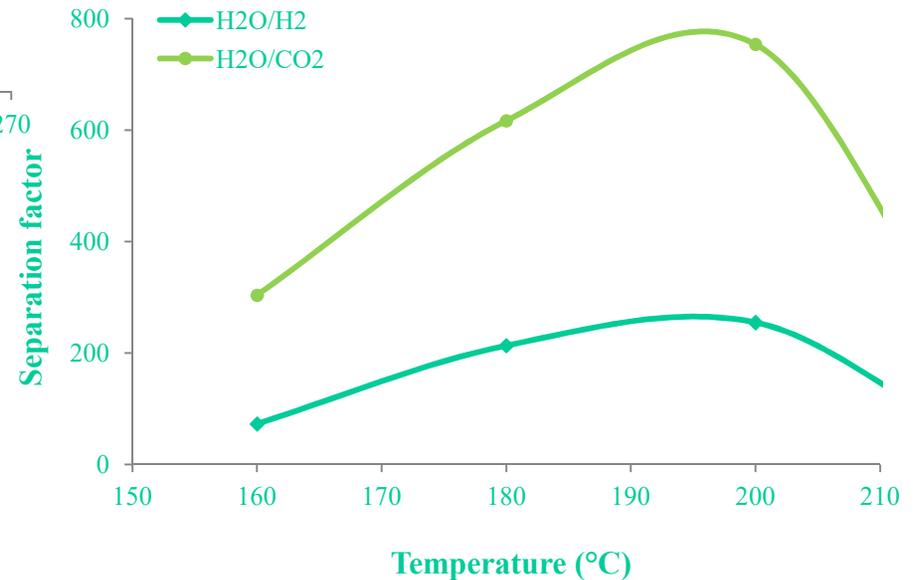
Departamento de Ingeniería
Química y Tecnologías
del Medio Ambiente
Universidad Zaragoza

INPROCOL: Process intensification to obtain liquid fuels

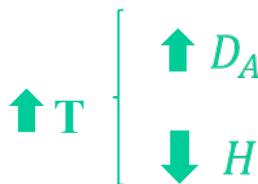
Effect of Temperature in LTA



FEED	Permeate side	Retentate side			
	Ar	N ₂	CO ₂	H ₂	H ₂ O
Flow STP (mL/min)	10	55	50	120	25



$$J_{surf} (ads) = -D_A H \frac{dC_{Agas}}{dz}$$

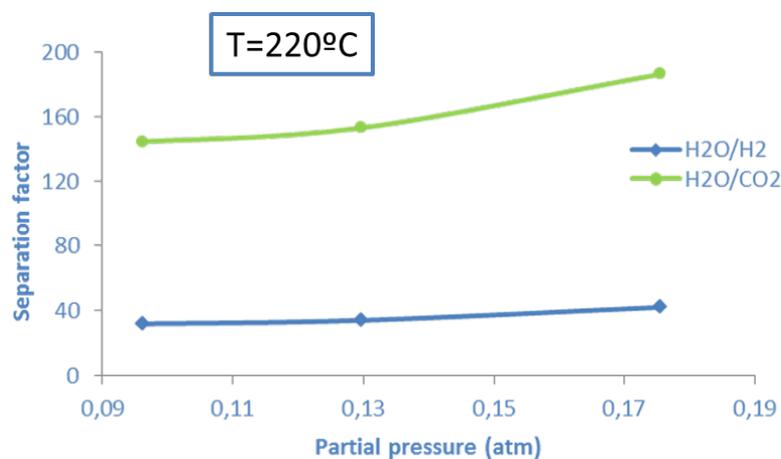


I.P.: Miguel Menéndez
(miguel.menendez@unizar.es)



INPROCOL: *Process intensification to obtain liquid fuels*

Preliminar results: separation of water from mixtures $H_2/CO_2/H_2O$



Promising results to be applied in a membrane reactor for methanol synthesis

I.P.: Miguel Menéndez
(miguel.menendez@unizar.es)



Instituto Universitario de Investigación
en Ingeniería de Aragón
Universidad Zaragoza



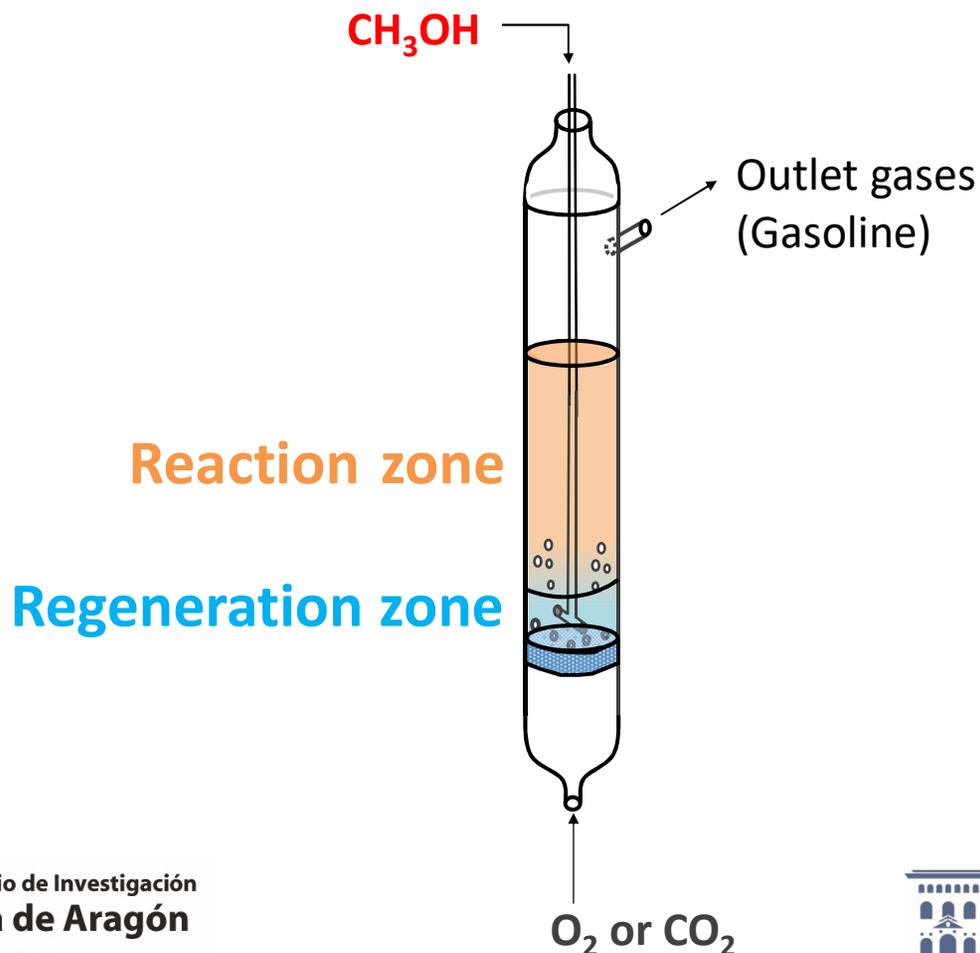
Departamento de Ingeniería
Química y Tecnologías
del Medio Ambiente
Universidad Zaragoza

INPROCOL: *Process intensification to obtain liquid fuels*

Two zone fluidized bed reactor (TZFBR)

Patent WO2009153382

I.P.: Miguel
Menéndez
(miguel.menendez@unizar.es)



Instituto Universitario de Investigación
en Ingeniería de Aragón
Universidad Zaragoza



Departamento de Ingeniería
Química y Tecnologías
del Medio Ambiente
Universidad Zaragoza



¡¡THANK YOU FOR YOUR ATTENTION!!



Instituto Universitario de Investigación
en Ingeniería de Aragón
Universidad Zaragoza



Departamento de Ingeniería
Química y Tecnologías
del Medio Ambiente
Universidad Zaragoza