



# Plate-forme Chimique du Pont-de-Claix

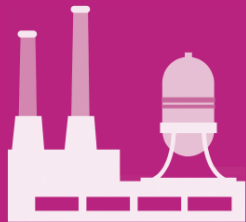


## Valorisation de l'hydrogène fatal

Journées « Hydrogène  
dans les territoires »  
Grenoble  
30 juin 2016



# 100 ans de chimie autour du chlore... et de l'hydrogène

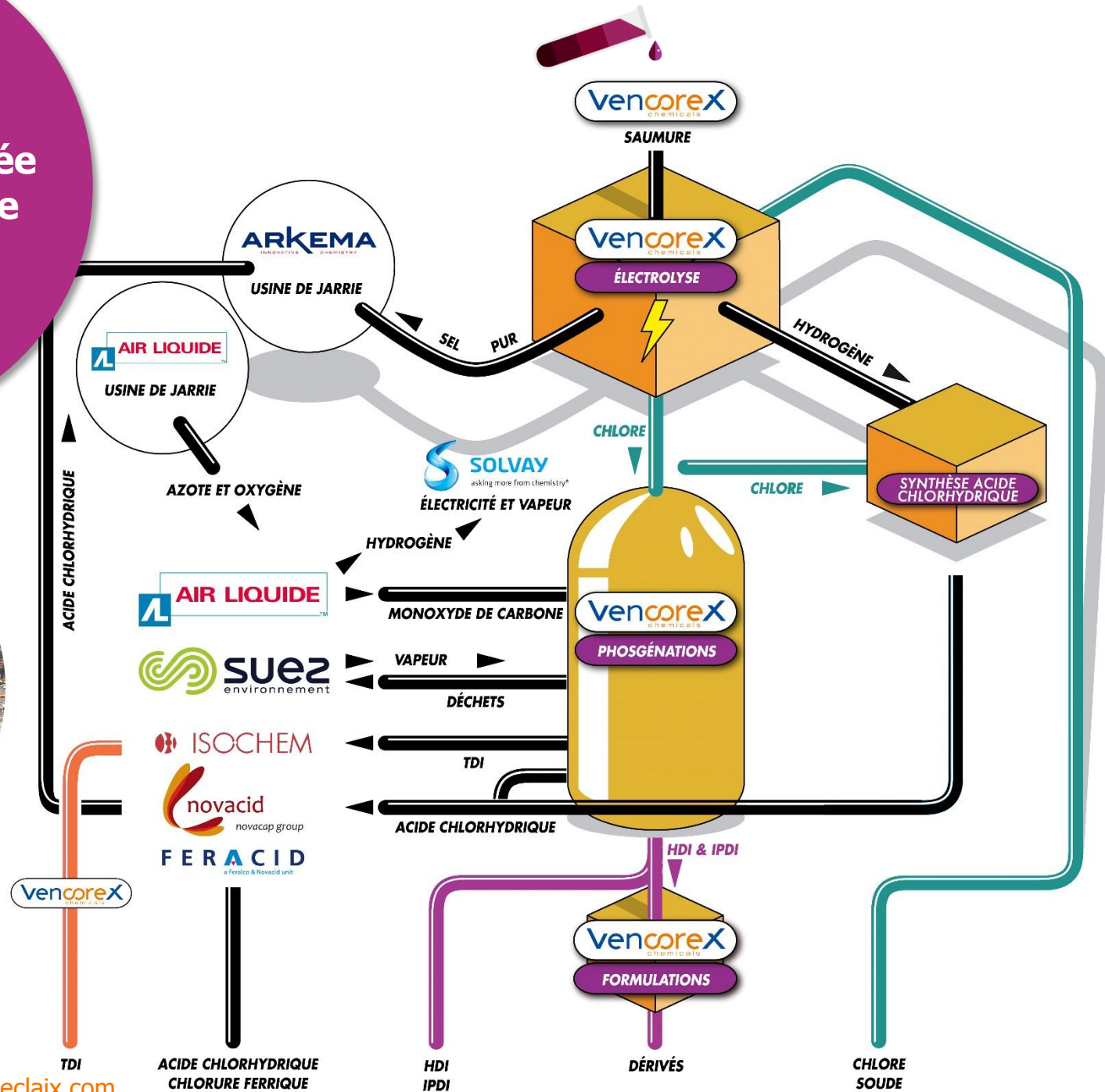


Création en 1916, avec les premières productions de chlore, soude et hydrogène (électrolyse de la saumure)

Maintien de la chimie du chlore au fil des années et développement de la chimie des isocyanates (polyuréthanes) depuis les années 1980



Une logique d'écologie industrielle, basée sur une très forte intégration des productions



# L'activité Grande Industrie dans le bassin Grenoblois

## Deux métiers à Jarrie et Pont de Claix



MONOXYDE  
DE CARBONE

### Pont de Claix



HYDROGENE

#### Hydrogène – Monoxyde de carbone (HyCO) à Pont de Claix

- Production d'hydrogène et de monoxyde de carbone par reformation du gaz naturel et de la vapeur d'eau (SMR) et oxydation du gaz naturel (POX).
- Une capacité totale de l'ordre de :
  - 5 100 Nm<sup>3</sup>/h de monoxyde de carbone
  - 5 500 Nm<sup>3</sup>/h d'hydrogène purifié
- Séparation de l'hydrogène et du monoxyde de carbone avec une boîte froide et une membrane ; purification de l'hydrogène avec un PSA.



# Les évolutions industrielles et le défi de l'hydrogène

Abandon progressif des procédés d'hydrogénation  
Nouvelle électrolyse  
Outil de cogénération à adapter

Comment valoriser l'hydrogène « fatal » ?

5000 Nm<sup>3</sup>/h disponibles





# Valorisation de l'hydrogène « fatal »

Valorisation énergétique :  
Substitut du gaz naturel pour la cogénération

Utilisation procédé :  
Synthèse de l'acide chlorhydrique

Demain :  
Energies nouvelles ?  
Hydrogène mobilité ?

Un modèle économique à inventer...

