

L'altération des verres de vitraux en milieu atmosphérique

Aurélie VERNEY-CARRON

(Maître de Conférences - HDR)







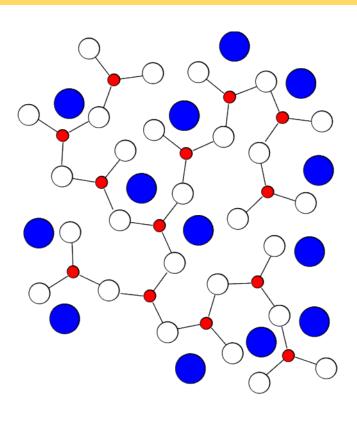








Le verre de vitrail : structure



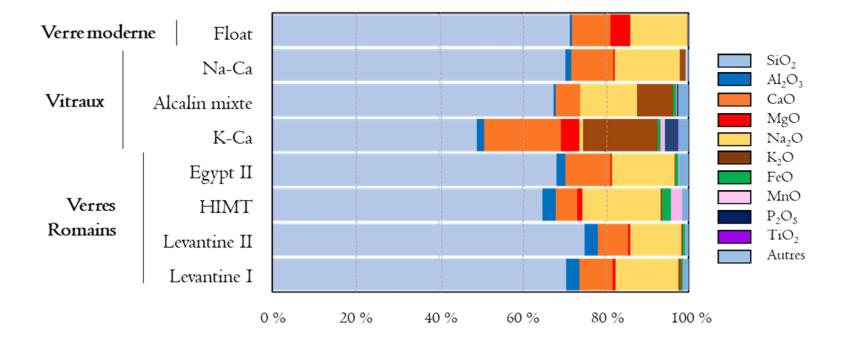
- ✓ Formateurs de réseau (Si)
- ✓ Modificateurs (K, Na, Ca, Mg)

- potassium, calcium
- oxygène
- silicium



Le verre de vitrail : composition chimique

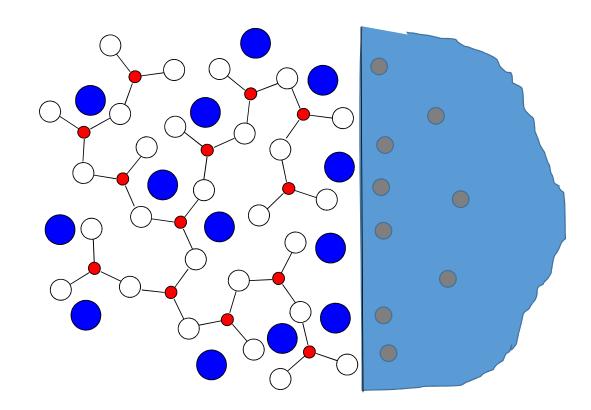
- Verres antiques : natron
- A partir du IXème s. : cendres de végétation (hêtre, fougère / salicorne)





• Interdiffusion ou échange d'ion (H⁺ solution / K⁺, Ca²⁺ verre)

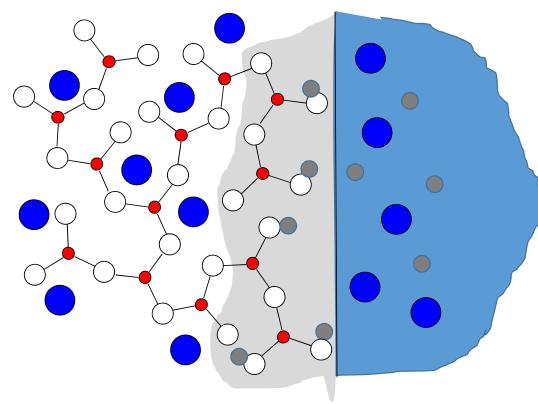
- potassium, calcium
- oxygène
- silicium
- H⁺





• Interdiffusion ou échange d'ion (H⁺ solution / K⁺, Ca²⁺ verre)

- potassium, calcium
- oxygène
- silicium
- H⁺

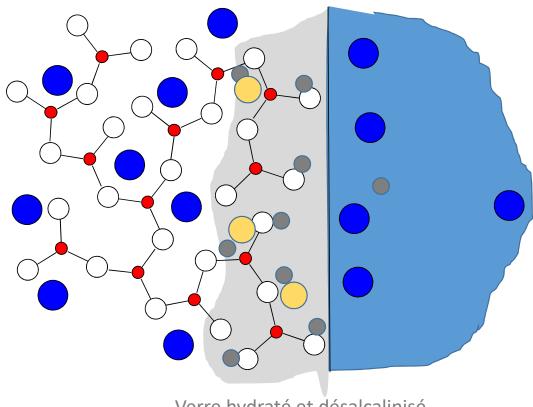


Verre hydraté et désalcalinisé



• Dissolution du réseau vitreux

- potassium, calcium
- oxygène
- silicium
- H^{+}
- OH^{-}

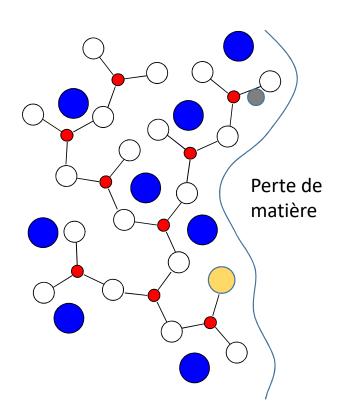


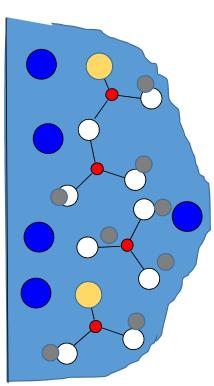
Verre hydraté et désalcalinisé



• Dissolution du réseau vitreux

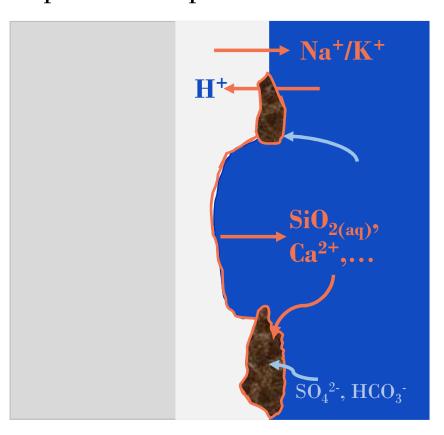
- potassium, calcium
- oxygène
- silicium
- H⁺
- OH-







• Précipitation des phases secondaires



Interdiffusion

→ Couche altérée (+ réactions locales)

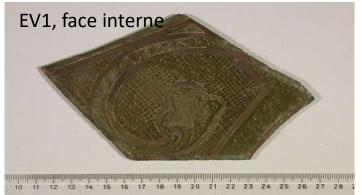
Dissolution

→ Perte de matière

Précipitation de phases secondaires



Les vitraux anciens : phénoménologie de l'altération







Notre Dame d'Evreux, XIVè s.

Sainte-Chapelle - baie 102



Verres XII-XIVè s. (Si-K-Ca ou Si-Ca-K)

Couche d'altération sous forme de piqûres ou continue, Cratères

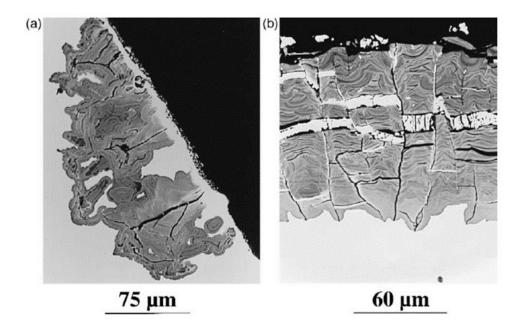
Phases secondaires (sulfates (gypse), carbonates, oxalates de Ca) Dépôts biologiques

Sterpenich & Libourel (2001)
Pallot-Frossard (2007)
Lombardo et al. (2010)
Lombardo et al. (2013)

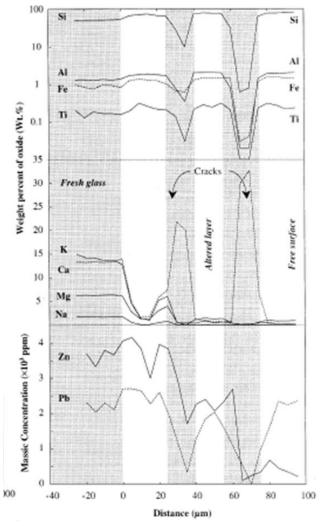


Sterpenich & Libourel (2001)

• Mécanismes



- (a) : Vitrail à l'intérieur de la cathédrale de Tours
- (b) : Vitrail à l'extérieur de la cathédrale de Tours



- Couche d'altération appauvrie en alcalins et alcalino-terreux
- > Phases riches en sulfates de Ca dans les fissures et en surface

• Laminations et variations chimiques

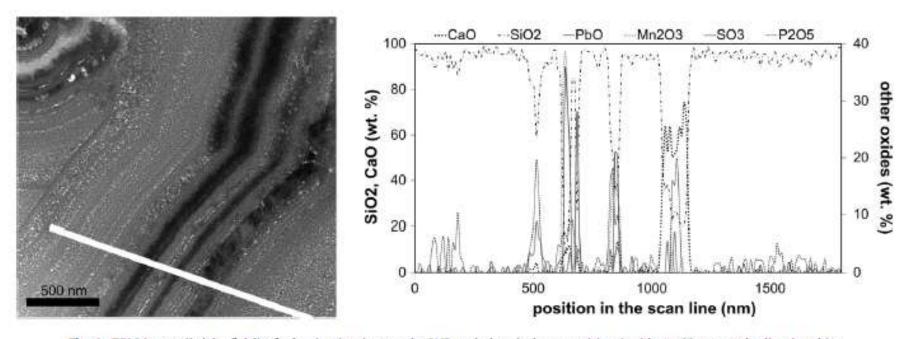
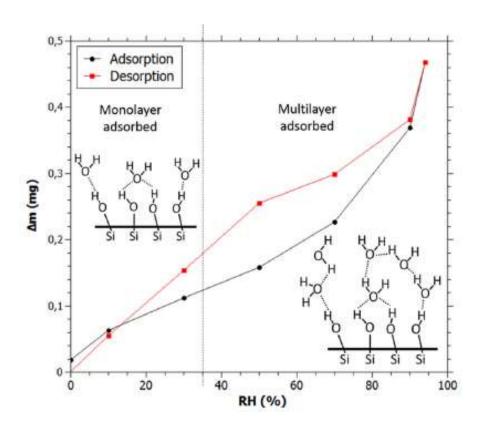


Fig. 4. TEM image (bright field) of a lamination in sample OU2 and chemical composition (oxide wt.%) across the line in white.



• Propriétés de la couche d'altération



Théorie B.E.T.

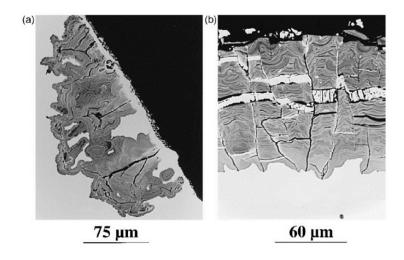
→ Porosité = 21 %

ightarrow r_{pore} = 2.0 ± 0.2 nm Loi de Kelvin : condensation > 60 %HR

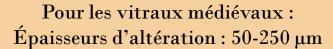
Sessegolo et al. (2018) Npj Mat. Degr. $\,$ Collaboration LRMH

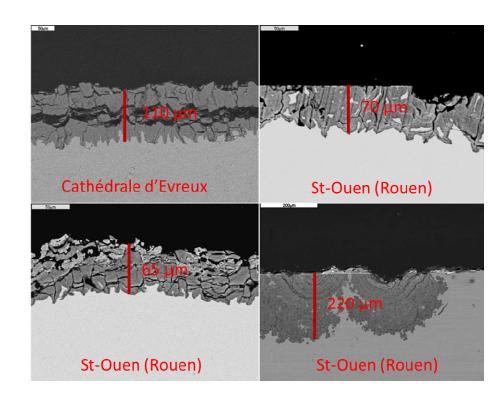


• Vitesses apparentes d'altération



- (a) : Vitrail à l'intérieur de la cathédrale de Tours
- (b): Vitrail à l'extérieur de la cathédrale de Tours





Lombardo et al. (2010)

Garcia-Vallès et al. (2003)

Carmona et al. (2006)

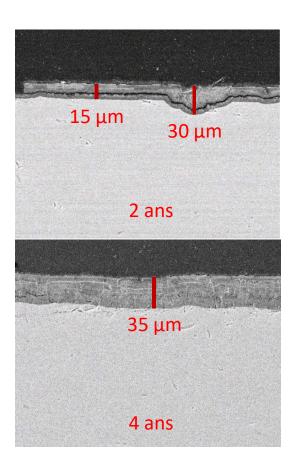
Marchesi et al. (2005)

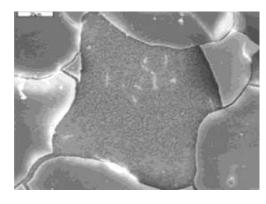
Sterpenich & Libourel (2001)

Perez y Jorba et al. (1993)

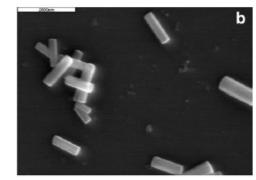


• Verres modèles exposés à l'atmosphère



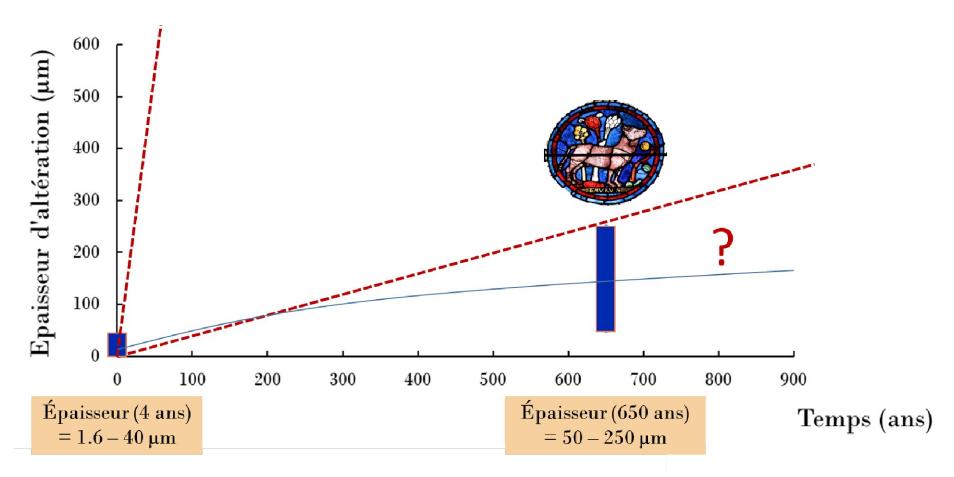


Verre Si-K-Ca 6 mois Gentaz (2011)



Verre Si-K-Ca exposé 6 mois → gypse Gentaz et al. (2012)

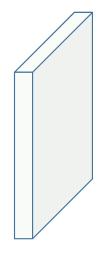




Gentaz (2011) Geotti-Bianchini et al. (2005) Melcher et Schreiner (2006)



Méthodologie d'étude

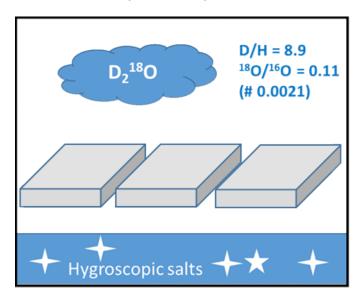


	Épisodes de pluie	Imbibition de la couche altérée	Phase vapeur	
Environnement Paris / Nord de la France	6 % du temps		HR = 76 %	
	T = 13°C			
<u>Mécanismes</u>	?	?	?	
<u>Cinétiques</u>				
Labo (court terme)	?	?	?	
Exposition (moyen terme)	Conditions non abritées (4 ans)			
			Conditions abritées (1-3ans) Gentaz (2011) Geotti-Bianchini et al. (2005) Melcher et Schreiner (2006)	
Rôle de la couche d'altération (long terme)	?		?	



• Dispositifs expérimentaux

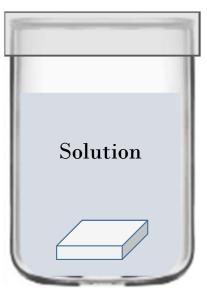
En phase vapeur



Paramètres: T°, HR, temps

+ caractérisation : MO, MEB-EDX, DRX, SIMS

En phase liquide



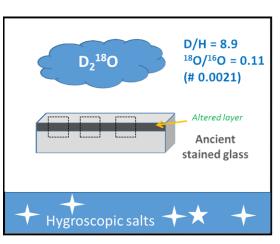
Paramètres : T°, pH et composition de la solution, débit de la pluie, temps

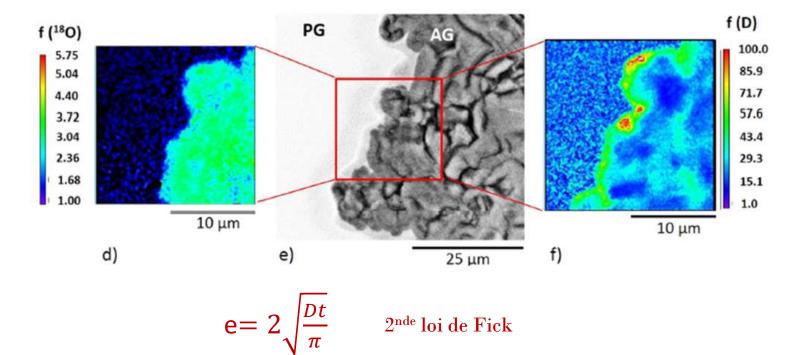


Rôle de la couche d'altération

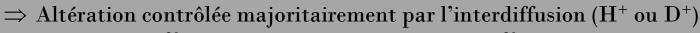
• En phase vapeur

Résultats nanoSIMS pour OU2 (14 mois – 90 % HR)





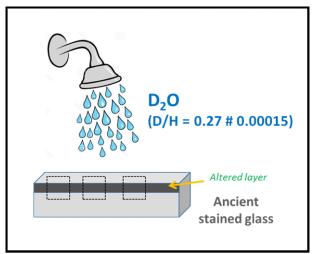
Sessegolo et al. (2018) Npj Mat. Degr.



 $\Rightarrow D_{\text{vap}} \approx 3.6 \cdot 10^{-20} \text{ m}^2/\text{s} \text{ à } 70 \% \text{ HR et } D_{\text{vap}} \approx 4.9 \cdot 10^{-20} \text{ m}^2/\text{s} \text{ à } 90 \% \text{ HR}.$

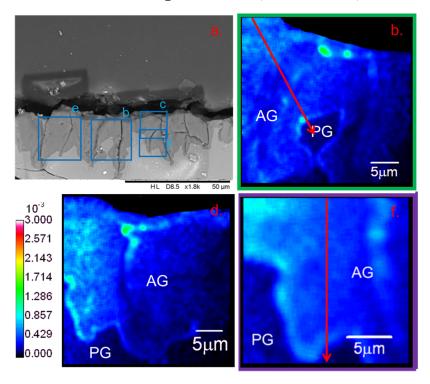


• Pluie

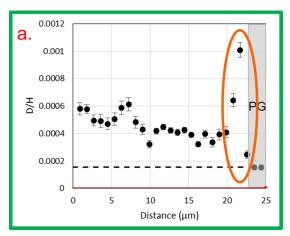


 ${
m TA_{moy}} = 25 {
m ^{\circ}C}$ 1 jour de pluie / 6 jours de séchage 13 cycles

Résultats pour EV1 (nanoSIMS)



AG = altered glass / PG = pristine glass



Verney-Carron et al. (2015)

- ⇒ Circulation solution dans fissures et porosité
- ⇒ Enrichissement en D à l'interface verre sain / verre altéré : poursuite altération
- $\Rightarrow D_{\text{pluie}} \approx 0.7 2.8 \cdot 10^{-18} \text{ m}^2/\text{s}$









	X 11 CO X 12 C	V. 12. 12. 12. 12. 12. 12. 12. 12. 12. 12		
	Épisodes de pluie	Imbibition	Phase vapeur	
<u>Environnement</u> Paris / Nord de la France	6 % du temps	25 % du temps	79 % du temps HR = 76 %	
	T = 13°C			
<u>Mécanismes</u>	Interdiffusion + hydrolyse / condensation	Interdiffusion	Hydratation / interdiffusion	
<u>Cinétiques</u>				
Labo (court terme)	D (13°C, pH 7-9) = $0.7 - 2.2 \cdot 10^{-18}$ m ² /s V (13°C, pH 7-9)		D (20°C, 90 % HR) = $3.4 \cdot 10^{-20} \text{ m}^2/\text{s}$	
Exposition (moyen terme)	Perte de masse : 10 mg / cm²			
			D (13°C, 76 % HR) = $1.2 \cdot 10^{-20} \text{ m}^2/\text{s}$	
Rôle de la couche altérée (long terme)	$D (25^{\circ}C) = 0.7 - 2.8 \cdot 10^{-18} \text{ m}^2/\text{s}$		D (25°C, 70 – 90 % HR) = $3.6 - 4.9 \cdot 10^{-20} \text{ m}^2/\text{s}$	

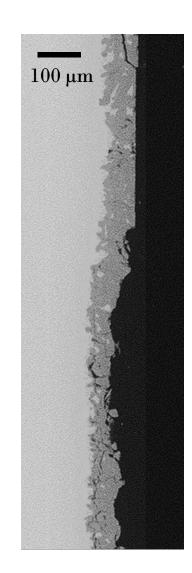






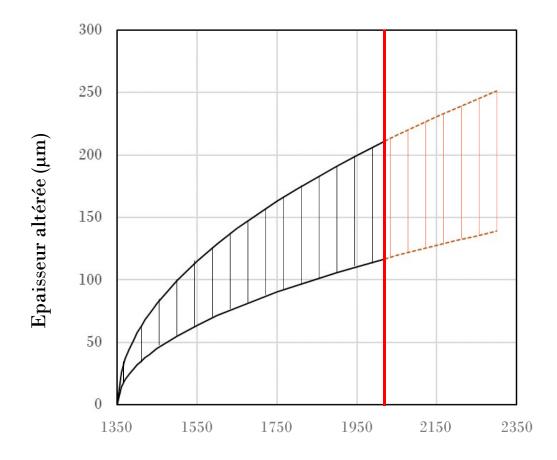


.M. H. N. T. &	•			
	Épisodes de pluie	Imbibition	Phase vapeur	
<u>Environnement</u> Paris / Nord de la	6 % du temps	25 % du temps	79 % du temps HR = 76 %	
France	T = 13°C			
<u>Mécanismes</u>	Interdiffusion + hydrolyse / condensation	Interdiffusion	Hydratation / interdiffusion	
<u>Cinétiques</u>				
Labo (court terme)	D $(13^{\circ}\text{C}, \text{pH 7-9}) = 0.7 - 2.2 \cdot 10^{-18} \text{ m}^2/\text{s}$ V $(13^{\circ}\text{C}, \text{pH 7-9})$		D (20°C, 90 % HR) = $3.4 \cdot 10^{-20} \text{ m}^2/\text{s}$	
Exposition (moyen	Perte de masse : 10 mg / cm²			
terme)			D (13°C, 76 % HR) = $1.2 \cdot 10^{-20} \text{ m}^2/\text{s}$	
Rôle de la couche altérée (long terme)	$D (25^{\circ}C) = 0.7 - 2.8 \cdot 10^{-18} \text{ m}^2/\text{s}$		D (25°C, 70 – 90 % HR) = $3.6 - 4.9 \cdot 10^{-20} \text{ m}^2/\text{s}$	
Épaisseur altérée après	35-63	65-115	15-30	
650 ans (en μm)	Épaisseur totale = $115-208 \mu m$			





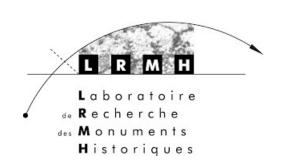
Extrapolation et pistes de recherche



- \Box Applications:
 - Ex. Madrid (15°C, 55 % HR)
 - Effet du changement climatique
- ☐ Comment expliquer la variabilité ?
 - Exposition
 - Rôle des microorganismes ? Suspecté mais jamais quantifié
 - Composition chimique













Merci de votre attention!