



HAL
open science

Construction d'outils opérationnels pour l'évaluation du comportement des matériaux cimentaires en réseau d'assainissement

Anaïs Grandclerc, Marielle Gueguen Minerbe, Issam Nour, Nadia Dominique, Patrick Dangla, Thierry Chaussadent

► To cite this version:

Anaïs Grandclerc, Marielle Gueguen Minerbe, Issam Nour, Nadia Dominique, Patrick Dangla, et al.. Construction d'outils opérationnels pour l'évaluation du comportement des matériaux cimentaires en réseau d'assainissement. TSM. Techniques Sciences Méthodes – Génie urbain, génie rural, 2018, 10, pp. 75-87. 10.1051/tsm/201810075 . hal-01950107

HAL Id: hal-01950107

<https://hal.science/hal-01950107>

Submitted on 22 Jan 2019

HAL is a multi-disciplinary open access archive for the deposit and dissemination of scientific research documents, whether they are published or not. The documents may come from teaching and research institutions in France or abroad, or from public or private research centers.

L'archive ouverte pluridisciplinaire **HAL**, est destinée au dépôt et à la diffusion de documents scientifiques de niveau recherche, publiés ou non, émanant des établissements d'enseignement et de recherche français ou étrangers, des laboratoires publics ou privés.

1 **CONSTRUCTION D'OUTILS OPERATIONNELS POUR L'EVALUATION DU COMPORTEMENT**
2 **DES MATERIAUX CIMENTAIRES EN RESEAU D'ASSAINISSEMENT**

3 **OPERATIONAL TOOLS CONSTRUCTION FOR THE EVALUATION OF CEMENTITIOUS**
4 **MATERIALS BEHAVIOUR IN SEWER NETWORKS**

5 **GRANDCLERC Anaïs^{1*}, GUEGUEN-MINERBE Marielle¹, NOUR Issam¹, DOMINIQUE Nadia¹,**
6 **DANGLA Patrick², CHAUSSADENT Thierry¹**

7 ¹ Université Paris-Est, MAST, CPDM, IFSTTAR, F- 77447 Marne-la-Vallée, France

8 ²Université Paris-Est, Laboratoire Navier (UMR 8205), CNRS, École des Ponts ParisTech, F-77455
9 Marne-La-Vallée, France

10
11 *anais.grandclerc@ifsttar.fr- 0181668402

12
13 **CATEGORIE DE L'ARTICLE :** *Recherche appliquée*

14 **FORMAT DE L'ARTICLE :** *Article scientifique/technique*

15 **Résumé**

16 Différentes dégradations des matériaux cimentaires sont observées dans les réseaux
17 d'assainissement. Certaines de ces dégradations sont par exemple provoquées par la présence de
18 l'hydrogène sulfuré dans la partie aérienne des canalisations. En effet, des microorganismes sulfo-
19 oxydants, constituant en partie le biofilm déposé sur la paroi cimentaire de cette partie aérienne de la
20 canalisation, consomment l'hydrogène sulfuré et provoquent l'oxydation de ce gaz en acide sulfurique.
21 Cette production d'acide sulfurique entraîne la dissolution de la matrice cimentaire et la formation de
22 produits expansifs tels que le gypse et l'ettringite. Ces mécanismes de biodétérioration conduisent à
23 des travaux de réhabilitation onéreux et des solutions efficaces notamment dans le choix des
24 matériaux sont donc essentielles pour une meilleure gestion des réseaux d'assainissement. Le but de
25 cette étude est de déterminer le comportement dans le temps de différents types de matériaux
26 cimentaires exposés aux conditions d'un réseau d'assainissement. Un test en laboratoire ainsi qu'un
27 modèle sont proposés afin de répondre à cette problématique. Le test en laboratoire reproduit et
28 accélère les mécanismes de biodétérioration. Différents types de matériaux cimentaires (mortiers à
29 base de ciments CEM I, CEM III, CEM V et CAC) sont exposés au test de biodétérioration et leur
30 comportement est étudié à partir de trois principaux critères (l'aspect visuel, la mesure du pH de
31 surface et la mesure d'une perte de masse après un traitement aux ultrasons). Le modèle utilisé en
32 parallèle simule l'attaque par l'acide sulfurique de ces mêmes matériaux. Les résultats expérimentaux
33 obtenus ainsi que le modèle, soulignent fortement la meilleure résistance des ciments d'aluminate de
34 calcium par rapport aux ciments Portland. La principale raison justifiant cette meilleure résistance est
35 la composition minéralogique de ce type de ciment. Ces deux outils opérationnels permettent donc de
36 préconiser l'utilisation de certains de ces matériaux dans les conditions agressives d'un réseau
37 d'assainissement.

38
39 **Mots-clés:** Réseaux d'assainissement, Biodétérioration, Matériaux cimentaires, Modélisation, Essai
40 accéléré

45 **Abstract**

46 Several deteriorations of concrete were detected in sewer environment. Some of these deteriorations
47 are due to hydrogen sulphide presence in the aerial part of sewer pipe. Indeed, some microorganisms
48 (mainly sulfur-oxidizing microorganisms) consume H₂S as nutrients and provoke oxidation of H₂S into
49 sulfuric acid. This sulfuric acid production leads to the cementitious matrix dissolution and expansive
50 products formation (gypsum and ettringite). These mechanisms conduct to expensive work of
51 rehabilitation and more efficient solutions are essential, in particular for the choice of materials, to a
52 better management of wastewater collection systems. The aim of this study is to determine the
53 behaviour of different cementitious materials exposed to sewer pipe conditions over time. A laboratory
54 test and a model were proposed to answer to this request. The laboratory test reproduces and
55 accelerates biodeterioration mechanisms. Different cementitious materials (mortars based on CEM I,
56 CEM III, CEM V, and CAC cements) were exposed to this test and their behavior was studied thanks
57 to three sustainability criteria (visual aspect, surface pH, and weight loss). The better resistance of
58 CAC mortars is strongly highlighted with these sustainability criteria. The model used simulates the
59 sulfuric acid attack of the same cements as in the experimental part. This model also highlights the
60 better resistance of CAC cement and the main reason is the mineralogical composition of this type of
61 cement. Consequently, these two technics lead to preconize a chemical composition adapted to these
62 aggressive conditions.

63 **Keywords:** Sewers, Biodeterioration, Cementitious materials, Modelling, Accelerated test

64

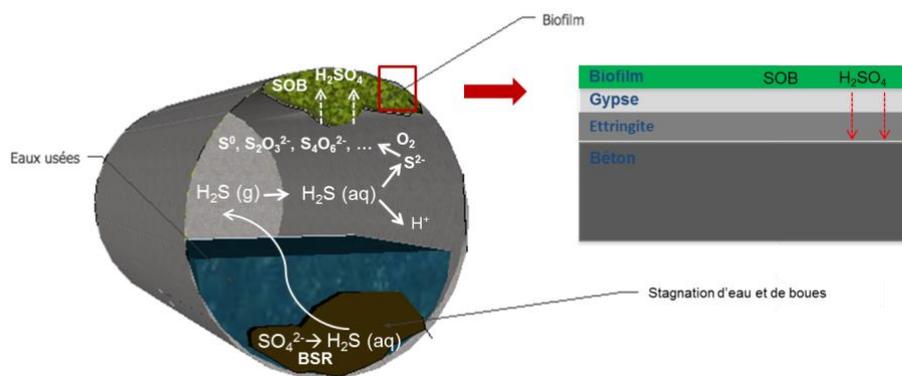
65 Introduction

66 De nos jours, de nombreuses détériorations des matériaux constitutifs des réseaux d'assainissement
67 sont détectées. En France, le budget alloué à la réhabilitation de ces réseaux entraîne une durabilité
68 acceptable de 100 ans. Mais compte tenu de la durée de vie des réseaux d'assainissement qui est de
69 55 ans, la nécessité de mettre en place des réseaux plus durables est actuellement un réel défi.

70 Selon une étude allemande, un réseau d'assainissement est dans 46% des cas réalisé en béton, dans
71 38% des cas en pierre, dans 6% des cas en brique, dans 5% des cas en fonte et dans 5% des cas en
72 polymère (KAEMPFER et BERNDT, 1999). Dans le cas des réseaux en pierre, ce sont des structures
73 anciennes qui sont actuellement réhabilitées par des mortiers. De plus, les réseaux en fonte sont pour
74 la plupart recouverts d'une couche sacrificielle en mortier. Ainsi, les matériaux cimentaires sont
75 largement répandus dans ce domaine et ces structures subissent d'importantes détériorations.

76 Cet article se focalise sur les mécanismes de biodétérioration des matériaux cimentaires en présence
77 d'hydrogène sulfuré gazeux (H_2S (g)), c'est-à-dire dans la partie aérienne des réseaux [BRONGERS
78 et al., 2001 ; ZHANG et al., 2008] (figure 1). Les eaux usées qui stagnent dans les canalisations
79 contiennent des ions sulfates et des bactéries sulfato-réductrices. Les ions sulfates sont réduits en
80 H_2S aqueux par l'intermédiaire de ces bactéries. L' H_2S aqueux va ensuite diffuser à travers les eaux
81 usées puis s'évaporer dans la partie aérienne du réseau [BOON, 1995].

82 La production d' H_2S dans la partie aérienne des réseaux d'assainissement, entraîne la sélection de
83 micro-organismes sulfo-oxydants, provoquant l'oxydation de diverses espèces soufrées (issues de
84 l'oxydation de l' H_2S due aux conditions aérobies de cette partie aérienne) en acide sulfurique
85 [ISLANDER et al., 1991 ; OKABE et al., 2007]. L'acide sulfurique attaque ensuite le matériau
86 cimentaire, ce qui entraîne la formation de produits expansifs tels que le gypse et l'ettringite [DAVIS et
87 al., 1999 ; ALEXANDER et FOURIE, 2010] (figure 1). L'acide sulfurique est continuellement produit
88 par l'intermédiaire des microorganismes sulfo-oxydants, et diffuse donc à travers la couche de
89 détérioration formée pour attaquer de manière continue le matériau sain sous-jacent [PAVLIK, 1994].



BSR signifie bactéries sulfato-réductrices et SOB signifie bactéries sulfo-oxydantes

Figure 1: Mécanismes de biodétérioration en présence d' H_2S dans une canalisation en béton

91 Une meilleure compréhension des mécanismes de biodétérioration des matériaux cimentaires dans
92 les réseaux d'assainissement doit permettre de prédire le comportement dans le temps de différents
93 matériaux cimentaires et plus particulièrement d'estimer leur durée de vie dans ces conditions, afin de
94 proposer des réseaux d'assainissement plus durables.

95 Une étude a été menée à l'Ifsttar (Institut Français des Sciences et Technologies des Transports,
96 Aménagement et Réseaux) et propose de répondre à l'objectif précédemment énoncé par la mise en
97 place de deux principaux outils. Le premier outil concerne l'établissement d'un essai représentatif et
98 accéléré des mécanismes de biodétérioration qui permet de mettre en évidence rapidement la bonne
99 résistance d'un type de matériau cimentaire par rapport à un autre dans ces conditions sévères. Le
100 deuxième outil porte sur le développement d'un modèle qui permet de simuler l'attaque par l'acide
101 sulfurique de différents matériaux cimentaires, couplant à la fois les réactions chimiques et le transport
102 des espèces (modèle de transport réactif).

103 Ainsi, l'objectif de cet article est de décrire l'essai accéléré qui a été mis en place afin de répondre à
104 ces problématiques et de définir un modèle d'attaque acide. Le comportement dans le temps de
105 différents matériaux cimentaires peut ainsi être déterminé afin de préconiser l'utilisation d'un type de
106 matériau cimentaire par rapport à un autre, dans les conditions sévères d'un réseau d'assainissement.

107

108 **1. Matériels et Méthodes**

109 **1.1. Choix des matériaux cimentaires**

110 Afin de discriminer la résistance d'un type de matériau cimentaire par rapport à un autre, différents
111 matériaux ont été sélectionnés pour cette étude. Ce choix est basé sur les recommandations d'une
112 norme française [norme FD P18-011]. Cette norme préconise l'utilisation de cinq ciments, dans le cas
113 d'une exposition à des conditions acides : le ciment CEM III, le ciment CEM IV, le ciment CEM V, le
114 ciment d'aluminate de calcium (CAC) et le ciment sursulfaté (CSS). Dans le cadre de cette étude, les
115 ciments choisis sont les ciments CEM I comme témoins de dégradation, CEM III, CEM V et CAC.

116 Le ciment CEM I est un ciment Portland composé de 95% de clinker, avec un ajout de 5% de gypse.
117 Les ciments CEM III et CEM V sont des ciments Portland composés, où le clinker est substitué par
118 différentes additions. Pour le ciment CEM III, le clinker est substitué par du laitier de haut-fourneau
119 (29% de clinker et 71% de laitier de haut-fourneau) et pour le ciment CEM V, le clinker est substitué
120 par un mélange de laitier de haut-fourneaux et de cendres volantes (56% de clinker, 22% de laitier de
121 haut-fourneaux et 22% de cendres volantes).

122 Les ciments CAC sont des ciments spéciaux, où le clinker n'est pas présent. C'est un liant hydraulique
123 issu de la fusion d'un mélange d'aluminium, de silice, d'oxydes de fer et de chaux. Le ciment CAC
124 choisi présente des composés alumineux avec un taux d'alumine de 50%.

125 Pour les essais de biodétérioration, des mortiers sont utilisés et leur composition est précisée dans le
126 *tableau I*.

127 Après la gâchée des différents mortiers, les échantillons sont placés en salle brouillard (20°C et 100%
128 d'humidité relative) pendant 24 heures. Cette cure à 100% d'humidité relative permet d'éviter que
129 l'eau perdue par l'échauffement provoqué par le processus d'hydratation, ne vienne perturber
130 l'hydratation de la couche supérieure des échantillons. Ils sont ensuite démoulés puis isolés de
131 l'extérieur (conservation dans des sacs plastiques étanches) pendant 28 jours, puis jusqu'à leur
132 utilisation. Ces mortiers sont ensuite sciés sous forme de cubes de dimension 2x2x2 cm pour être
133 utilisés dans les essais de biodétérioration.

134 **1.2. Protocole de l'essai de biodétérioration mis en place en laboratoire et définition d'un** 135 **critère de durabilité**

136 Dans la littérature, de nombreux essais de biodétérioration en laboratoire ont été proposés. Certains
137 consistent à immerger des matériaux cimentaires dans un milieu microbien [MORI *et al.*, 1991;
138 SCHMIDT *et al.*, 1997; VINCKE *et al.*, 1999; AVIAM *et al.*, 2004; DE BELIE *et al.*, 2004; DE MUYNCK
139 *et al.*, 2009; GUADALUPE *et al.*, 2009; WEI *et al.*, 2010 ; YOUSEFI *et al.*, 2014; JIANG *et al.*, 2014;
140 LORS *et al.*, 2017]. D'autres tests consistent à étaler à la surface des matériaux cimentaires choisis
141 des boues activées, directement prélevées dans un bassin d'épuration [PEYRE-LAVIGNE *et al.*, 2015]
142 ou à créer à la surface de ces matériaux un biofilm artificiel [WIKTOR *et al.*, 2009]. Enfin, des essais
143 consistent à pulvériser des microorganismes à la surface des mortiers et à générer une atmosphère
144 représentative des conditions réelles d'un réseau d'assainissement, c'est-à-dire avec un flux continu
145 d'hydrogène sulfuré gazeux dans l'environnement du matériau cimentaire [SAND *et al.*, 1997;
146 EHRICH *et al.*, 1999; HERISSON *et al.*, 2013]. Mais seulement un de ces essais propose à ce jour un
147 facteur d'accélération de 24 par rapport à des essais *in-situ* réalisés en Allemagne [EHRICH *et al.*,
148 1999]. D'autres essais *in-situ* [WELLS *et al.*, 2014] ont mis en évidence une forte dépendance des
149 détériorations des matériaux constitutifs des réseaux aux conditions environnementales, et plus
150 particulièrement à la concentration en H₂S, remettant en cause le facteur d'accélération obtenu par
151 EHRICH *et al.* [1999], qui est uniquement basé sur des réseaux d'assainissement précis (situés en
152 Allemagne).

153 A partir de ces différents essais de biodétérioration de la littérature, un protocole a été mis en place et
154 des expériences antérieures [GRANDCLERC, 2017] ont permis de montrer la robustesse de cet essai,
155 notamment par la mise en évidence d'une bonne représentativité et d'une accélération des
156 mécanismes de biodétérioration. Les différentes étapes du protocole sont présentées dans les
157 sections suivantes.

158 **1.2.1. Production de l'H₂S gazeux**

159 L'essai de biodétérioration mis en place en laboratoire est réalisé dans une enceinte hermétique
160 (*figure 2*). De l' H_2S est produit en continu dans l'enceinte grâce à une injection contrôlée via une
161 pompe péristaltique d'une solution de Na_2S dans une solution de HCl , placée à l'intérieur de
162 l'enceinte. La réaction chimique entre ces deux solutions provoque la formation d' H_2S aqueux.
163 L'injection d'air en continu dans cette même solution, entraîne l'émanation de l' H_2S gazeux dans
164 l'intégralité de l'enceinte. Une solution d'acétate de zinc est placée à la sortie de l'enceinte, afin de
165 neutraliser l'excès d' H_2S formé par la précipitation du composé ZnS . L'utilisation de cette solution
166 d'acétate de zinc permet d'assurer une sécurité par rapport à la production d' H_2S en enceinte
167 hermétique. La température et l'humidité relative sont respectivement fixées à $30^\circ C$ et 100%. Un
168 capteur (ODALOG) est placé à l'intérieur de l'enceinte et mesure en continu la concentration en H_2S
169 et la température.

170 Les différents mortiers choisis sont tous prétraités à l' H_2S à une concentration de 100 ppm pendant 2
171 semaines (sans l'intervention de microorganisme), afin d'atteindre des pH de surface appropriés au
172 développement microbien. Après la phase de prétraitement abiotique, la concentration en H_2S est
173 fixée à 30 ppm jusqu'à la fin de l'essai.

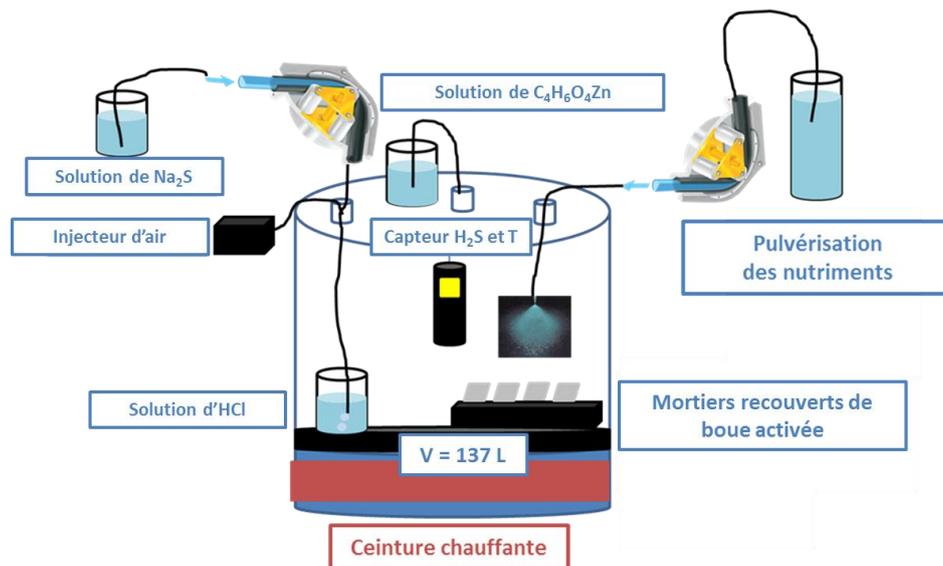


Figure 2: Schéma de l'enceinte de biodétérioration

174 1.2.2. Utilisation de la boue activée

175 Les différents matériaux cimentaires sont ensuite recouverts d'une boue activée (par étalement simple
176 à l'aide d'un pinceau après centrifugation) directement prélevée dans un bassin d'épuration. Cette
177 boue activée est constituée d'un amas de microorganismes non définis, mais représentatifs de la
178 population microbienne d'un réseau d'assainissement. Les microorganismes contenus dans cette
179 boue sont uniquement caractérisés par la quantité d'acide qu'ils produisent (test d'activité mis en
180 place dans une autre étude [GRANDCLERC, 2017]). Les différents mortiers recouverts de boues

181 activités sont ensuite disposés dans l'enceinte de biodétérioration pendant une durée maximale de 6
182 mois.

183

184 1.2.3. Analyses des mortiers

185 Au cours de l'exposition des mortiers, différentes analyses sont effectuées, afin de caractériser les
186 dégradations de chacun des mortiers et de discriminer un type de matériau cimentaire par rapport à
187 un autre. Dans cet article, les résultats présentés sont focalisés sur les dégradations visuelles
188 obtenues, les pH de surface mesurés, ainsi que sur la définition d'un critère de durabilité. Ce critère de
189 durabilité doit être facilement mesurable et doit permettre de préconiser un matériau cimentaire par
190 rapport à un autre, rapidement et avec précision.

191 Le critère choisi est la mesure de la perte de masse globale des échantillons exposés 6 mois à l'essai
192 de biodétérioration et ayant subi un traitement aux ultrasons. L'utilisation des ultrasons provoque
193 l'arrachement de la couche dégradée formée sur les échantillons de mortiers exposés. La perte de
194 masse globale proposée résulte de l'addition entre la perte de masse obtenue lors de l'exposition à
195 l'essai de biodétérioration pendant 6 mois et celle obtenue lors du traitement aux ultrasons (sonde à
196 ultrasons pendant 1 h avec une fréquence de 20 KHz) (figure 3). Les échantillons sont séchés à
197 chaque étape du protocole (1 semaine à 40°C), afin de s'affranchir de la quantité d'eau présente dans
198 les échantillons. Cette mesure est réalisée sur deux échantillons détériorés par formulation, afin
199 d'assurer la reproductibilité des résultats.

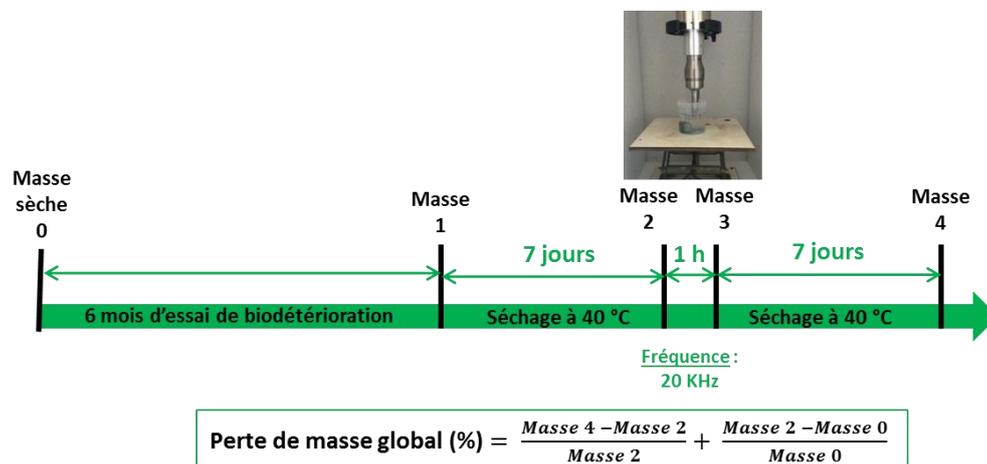


Figure 3: Protocole pour la sonification des échantillons de mortiers soumis à l'essai de biodétérioration

200 1.3. Choix du modèle de biodétérioration

201 Dans la littérature, différents modèles numériques simulant les mécanismes de biodétérioration ou
202 l'attaque acide de matériaux cimentaires ont été proposés. L'un de ces modèles, nommé

203 « Wastewater Aerobic/anaerobic Transformations in Sewer » (WATS), simule le procédé biochimique
204 et l'oxydation des sulfides [NIELSEN *et al.*, 2005 ; JENSEN *et al.*, 2009]. Une autre étude propose la
205 simulation de l'attaque par l'acide sulfurique grâce à un modèle basé sur la diffusion-réaction, dans le
206 but de prédire le taux de corrosion des matériaux cimentaires [CHALUPECKY *et al.*, 2012]. Un modèle
207 de transport réactif [HYTEC, VAN DER LEE *et al.*, 2003 ; DE WINDT *et DE VILLIERS*, 2010] a aussi
208 été mis en place pour simuler l'attaque par différents acides organiques d'un matériau cimentaire. Ce
209 modèle prend en compte les interactions chimiques entre ces différents acides organiques et les
210 hydrates du matériau cimentaire considéré (basé sur des ciments Portland). Un autre modèle a été
211 proposé [YUAN *et al.*, 2013 ; YUAN *et al.*, 2015] pour simuler l'attaque par l'acide sulfurique d'un
212 matériau cimentaire à base de ciment CEM I. Ce modèle se fonde sur le modèle HYTEC [DE WINDT
213 *et De VILLIERS*, 2010] et prend en compte la dissolution des principaux hydrates d'un ciment CEM I
214 (portlandite et C-S-H) et la précipitation des produits de détérioration (gypse) formés lors de l'attaque
215 par l'acide sulfurique. Il tient compte des équilibres chimiques associés à des constantes
216 thermodynamiques, ainsi qu'au transport des différentes espèces lors de l'attaque acide.

217 Le modèle de biodétérioration mis en place dans le cadre de cette étude se base principalement sur le
218 modèle précédemment décrit [YUAN *et al.*, 2013 ; YUAN *et al.*, 2015]. Ce modèle de transport réactif
219 modélise l'attaque par l'acide sulfurique de matériaux cimentaires. La version de YUAN *et al.* [2013 ;
220 2015] était focalisée uniquement sur l'attaque par l'acide sulfurique d'un matériau cimentaire à base
221 de ciment CEM I. La nouvelle version mise en place lors de cette étude a permis l'inclusion de
222 matériaux cimentaires supplémentaires, basés sur les ciments CEM III, CEM V et CAC.

223 Le modèle de YUAN *et al.* [2013 ; 2015] repose sur la mise en place du couplage entre le transport et
224 les réactions chimiques des différentes espèces présentes dans le système, avec l'aide du code Bil
225 [DANGLA, 2017]. Ces auteurs ont considéré la diffusion des espèces aqueuses à travers le système
226 poreux saturé, en prenant en compte la dissolution/précipitation des différentes phases cimentaires.
227 Les équations mises en jeu dans ce modèle et gérant le couplage entre les réactions chimiques et la
228 diffusion des espèces aqueuses à travers la porosité du système, sont répertoriées dans des articles
229 antérieures [YUAN *et al.*, 2013 ; YUAN *et al.*, 2015 ; GRANDCLERC *et al.*, 2018].

230 Les matériaux cimentaires simulés sont des pâtes de ciment (la présence de sable n'est pas
231 considérée). Les paramètres retenus pour différencier les matériaux entre eux sont la quantité des
232 principaux hydrates, ainsi que la porosité. Les principaux hydrates pour les matériaux à base de
233 ciments CEM I, CEM III et CEM V sont la portlandite et les C-S-H et pour les matériaux à base de
234 ciment CAC, les composés retenus sont l'hydrogrenat (C_3AH_6) et la gibbsite (AH_3). Le ciment CAC
235 considéré est donc converti, c'est-à-dire qu'il a subi un traitement thermique durant sa cure, menant
236 au phénomène de conversion. Toutes les valeurs sont répertoriées dans le *tableau II* et sont
237 exprimées en moles par litre de pâte de ciment.

238 Les quantités de portlandite ont été mesurées expérimentalement par ATG (analyse
239 thermogravimétrique). La porosité des matériaux a également été mesurée expérimentalement par la

240 méthode de la porosité à l'eau [NF P18-459, 2010]. La teneur en portlandite diminue, par rapport au
241 ciment CEM I, pour les autres ciments Portland. Cela est dû à la substitution du clinker par du laitier
242 de haut-fourneau pour le ciment CEM III et par du laitier de haut-fourneau combiné avec des cendres
243 volantes pour le ciment CEM V. Mais, les phases anhydres (de laitier par exemple) ou les hydrates
244 issus de ces additions (C-A-S-H notamment) ne sont pas pris en compte dans ce modèle. Pour
245 calculer la quantité de C-S-H, dont le rapport calcium sur silicium est fixé à 1,7, la teneur en calcium,
246 relative à la portlandite et aux C-S-H, est considérée constante pour l'ensemble des matériaux étudiés
247 et est fixée à 6 mol.L⁻¹. La quantité totale de calcium est aussi considérée constante pour les
248 matériaux à base de ciment d'aluminate de calcium. Pour les ciments Portland, des ions aluminium
249 sont présents dans le système à l'état initial, issus des monosulfoaluminate (AFm) dissous, tandis que
250 pour les ciments d'aluminate de calcium l'aluminium est sous forme solide dans la phase cimentaire
251 constitutive de ce type de ciment (hydrogrenat – C₃AH₆).

252 La méthode implémentée pour la décalcification des C-S-H durant l'attaque acide dans la précédente
253 étude [YUAN *et al.*, 2013 ; YUAN *et al.*, 2015], est utilisée ici et cette méthode est basée sur la
254 thermodynamique [DANGLA *et al.*, 2015]. La dissolution des C-S-H est gouvernée par la diminution
255 du rapport calcium sur silicium. Les C-S-H initiaux considérés dans ce modèle sont sous la forme
256 C_xSH_z avec x égal à 1,7 et z égal à 2,1.

257 La gibbsite (AH₃) est un hydrate alumineux présent dans le cas des matériaux à base de ciment CAC.
258 Ce composé solide est stable pour un pH de surface du matériau compris entre 4 et 11, suivant la
259 concentration en aluminium [LAMBERET *et al.*, 2008]. Or, la surface du matériau cimentaire avant
260 l'attaque acide a un pH aux alentours de 12 dans cette étude. La quantité initiale de gibbsite est donc
261 considérée nulle pour le matériau cimentaire à base de ciment CAC.

262 Le modèle de transport réactif, défini lors de cette étude, prend en compte les systèmes suivants :
263 CaO-SiO₂-H₂O et CaO-Al₂O₃-SO₃-H₂O. Les ions alcalins sont aussi considérés dans cette nouvelle
264 version du modèle. Les différentes constantes thermodynamiques de dissolution-précipitation pour
265 toutes les phases mises en jeu dans ce système sont issues de la base de données CEMDATA
266 [CEMDATA14.01, 2014]. Ces équilibres chimiques ont été détaillés dans une étude antérieure
267 [GRANDCLERC *et al.*, 2018].

268 La stabilité de chaque phase solide est décrite par l'égalité entre la constante d'équilibre (K) et le
269 produit d'activité ionique (Q). Le rapport entre ces deux entités représente l'indice de saturation β. Si β
270 est inférieur à 1, les phases solides ne précipitent pas, tandis que si β est supérieur à 1, les phases
271 solides précipitent. Pour chaque phase solide mise en jeu dans ce système, un indice de saturation
272 est défini comme une fonction de β_{CH}, β_{AH₃} et a_{H₂SO₄}. Ces trois principaux paramètres du système sont
273 respectivement l'indice de saturation de la portlandite et de la gibbsite et l'activité de l'acide sulfurique
274 (considérée en première approximation égale à la concentration). Les zones de stabilité des
275 différentes phases solides sont donc définies et sont tracées dans le diagramme de phase présenté
276 dans la *figure 4*.

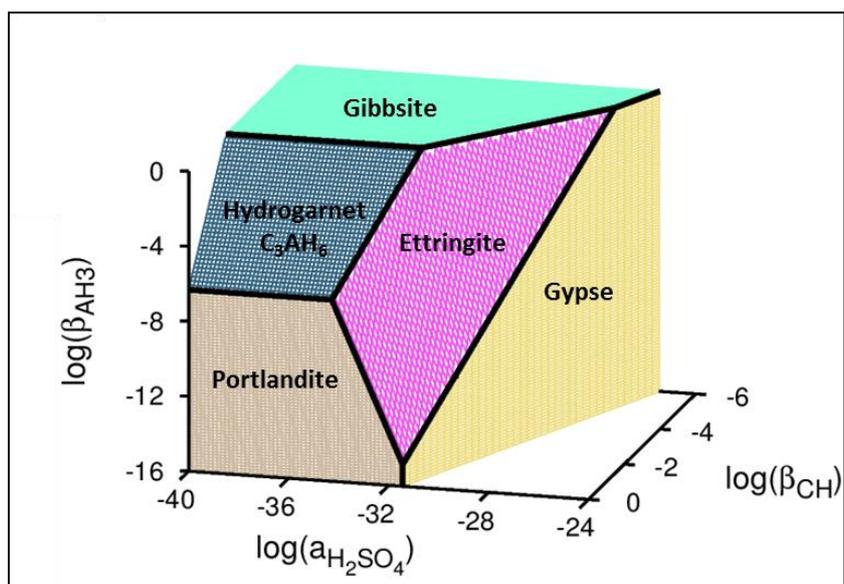


Figure 4: Diagramme de phase pour le système $\text{CaO-Al}_2\text{O}_3\text{-SO}_3\text{-H}_2\text{O}$

277

278 Dans ce modèle, une loi cinétique simple du premier ordre gouvernée par les réactions d'interface est
 279 implémentée pour les dissolutions-précipitations des différentes phases cimentaires. Cette loi
 280 cinétique est détaillée dans une étude antérieure [GRANDCLERC *et al.*, 2018]. D'autres équations
 281 sont aussi implémentées, afin de contrôler l'évolution de la porosité, elle-même générée par l'évolution
 282 des volumes des phases solides [GRANDCLERC *et al.*, 2018].

283 Les simulations réalisées sont unidirectionnelles et ont donc pour but de simuler les attaques
 284 chimiques des matériaux cimentaires par l'acide sulfurique. La longueur de 2 cm de l'échantillon
 285 considéré est discrétisée en 200 éléments (méthode des volumes finis). Pour des raisons de stabilité
 286 numérique, la concentration en acide sulfurique est fixée à 10^{-32} mol.L⁻¹ et non à 0, dans la solution
 287 contenue dans les pores de la pâte de ciment. Une valeur très faible a été choisie afin d'être cohérent
 288 avec le caractère basique du ciment.

289 Dans le modèle utilisé, le flux d'acide sulfurique résultant de l'activité bactérienne n'est pas
 290 implémenté, compte tenu essentiellement du manque de données liées à l'activité bactérienne en
 291 fonction des conditions environnementales et de la nature du matériau. Le paramètre d'entrée du
 292 modèle est donc une concentration en acide sulfurique. L'hypothèse émise à ce sujet est que les
 293 microorganismes producteurs d'acide entraînent un maintien de la concentration de la solution d'acide
 294 sulfurique en contact avec la pâte de ciment, à une valeur fixe. Ici, la concentration considérée est
 295 égale à 10^{-1} mol.L⁻¹.

296 Les données d'entrée du modèle sont donc les quantités initiales d'hydrates et la porosité pour
 297 chaque type de matériau cimentaire, ainsi que la concentration initiale en acide sulfurique
 298 (10^{-1} mol.L⁻¹). La durée de l'attaque acide simulée est fixée à 1 an. Les données de sortie accessibles
 299 à l'issue de cette simulation, sont les évolutions des quantités d'hydrates, de la porosité, du pH global

300 du système et des quantités de produits de détérioration formés (ettringite et gypse) lors de l'attaque
301 acide, en fonction de la profondeur de la pâte de ciment.

302 Pour toutes les simulations, la quantité de calcium dissous par rapport à une quantité de calcium
303 initiale commune entre les différents matériaux cimentaires, est proposée comme indicateur de
304 résistance à l'attaque acide. Dans cette version, aucun modèle d'endommagement provoqué par
305 l'expansion du gypse et de l'ettringite dans la porosité du système n'est implémenté.

306

307 **2. Résultats et Discussion**

308 **2.1. Comportement des différents matériaux cimentaires exposés à l'essai de biodétérioration**

309 Le premier indicateur utilisé pour discriminer un matériau cimentaire par rapport à un autre face aux
310 conditions agressives imposées est l'aspect visuel des échantillons (*figure 5*), ainsi que le pH de
311 surface mesuré grâce à du papier pH (*figure 6*).

312 Concernant l'aspect visuel des échantillons (*figure 5*), pour les mortiers à base de ciment Portland, les
313 dégradations sont détectables à partir de 4 mois pour ceux à base de ciment CEM III, et à partir de 5
314 mois pour ceux à base de ciments CEM I et CEM V. En revanche, bien qu'apparaissant plus tard que
315 pour les mortiers à base de ciment CEM III, les dégradations observées pour les mortiers à base de
316 ciment CEM V après 6 mois d'exposition, paraissent plus importantes que celles observées sur les
317 mortiers à base de ciments CEM I et CEM III. Globalement, quelques différences sont détectées
318 visuellement pour les mortiers à base de ciments CEM I, CEM III et CEM V mais ces mortiers sont
319 considérés dégradés après 6 mois d'exposition à l'essai de biodétérioration. Ce n'est par contre pas le
320 cas des mortiers à base de ciments d'aluminate de calcium, qui n'apparaissent que peu voire pas
321 dégradés après 6 mois d'exposition.

322 Les observations visuelles sont complétées par des mesures de pH de surface des différents
323 matériaux cimentaires (*figure 6*). Pour les trois mortiers à base de ciments Portland, aucune différence
324 n'est détectée, puisque le pH atteint une valeur identique et inférieure à 3. En revanche, cet indicateur
325 met en évidence un pH de surface égale ou légèrement supérieur à 4, pour les mortiers à base de
326 ciment CAC. Ce pH moins acide, peut justifier en partie les dégradations faibles détectées
327 visuellement pour les mortiers à base de ciment CAC. Des résultats issus de la littérature [LAMBERET
328 *et al.*, 2008 ; HERISSON *et al.*, 2013] ont précédemment montré un effet tampon provoqué par la
329 présence d'une couche de gel d'alumine (AH₃) en surface, formée lors de l'hydratation des ciments
330 d'aluminate de calcium. De plus, cette couche a potentiellement l'effet d'une barrière physique qui
331 pourrait provoquer un ralentissement de la pénétration de l'acide dans la matrice cimentaire.

332 L'aspect visuel et le pH de surface sont donc deux indicateurs grossiers qui ne permettent pas de
333 différencier avec précision les ciments Portland entre eux, mais qui permettent de mettre fortement en

334 évidence la meilleure résistance des ciments d'aluminat de calcium face aux mécanismes de
335 biodétérioration.

336 La mesure de la perte de masse (valeur moyenne sur deux essais) suite à un traitement aux ultrasons
337 pour tous les mortiers exposés 6 mois à l'essai de biodétérioration, permet de confirmer les
338 précédentes observations concernant les mortiers à base de ciment CAC, avec une perte de masse
339 faible atteignant 5,7 % (*figure 7*). Cet indicateur plus précis permet ensuite de différencier les ciments
340 Portland entre eux. Le mortier exposé à l'essai de biodétérioration, qui subit la perte de masse la plus
341 faible lors de son exposition aux ultrasons est celui à base de ciment CEM I, avec une perte de masse
342 atteignant 13,5% (*figure 7*). Les mortiers à base de ciment CEM III et CEM V subissent des pertes de
343 masses importantes et plus élevées que celle obtenue pour les mortiers à base de ciment CEM I,
344 respectivement égales à 21,8% et 42,4% (*figure 7*).

345 La meilleure résistance des mortiers à base de ciment CEM I par rapport aux mortiers à base de
346 ciments Portland composés (CEM III et CEM V) n'a pas été observée dans la littérature lors d'essais
347 *in-situ* ou en laboratoire [*DE BELIE et al., 2004 ; HERISSON et al., 2017*]. En effet, ces deux études
348 montraient une meilleure résistance des mortiers à base de ciment CEM III, par rapport à ceux à base
349 de ciment CEM I. Les résultats obtenus sont donc innovants mais méritent des essais
350 supplémentaires afin de confirmer la reproductibilité et d'affirmer ces conclusions. Concernant la
351 meilleure résistance des mortiers à base de ciment CAC par rapport aux mortiers à base de ciments
352 Portland, des études issues de la littérature l'ont précédemment démontrée (GOYNS, 2001 ;
353 ALEXANDER et al., 2008 ; ALEXANDER AND FOURIE, 2010 ; HERISSON ET AL., 2014 ; 2017).

354

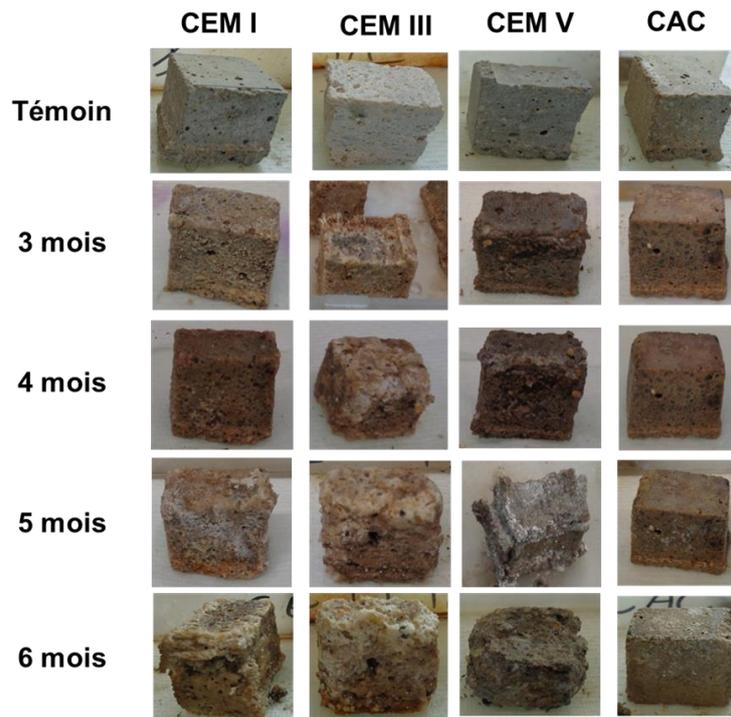


Figure 5: Aspects visuels des mortiers à base de ciments CEM I, CEM III, CEM V et CAC à chaque échéance, lors d'une exposition de 6 mois à l'essai de biodétérioration.

355

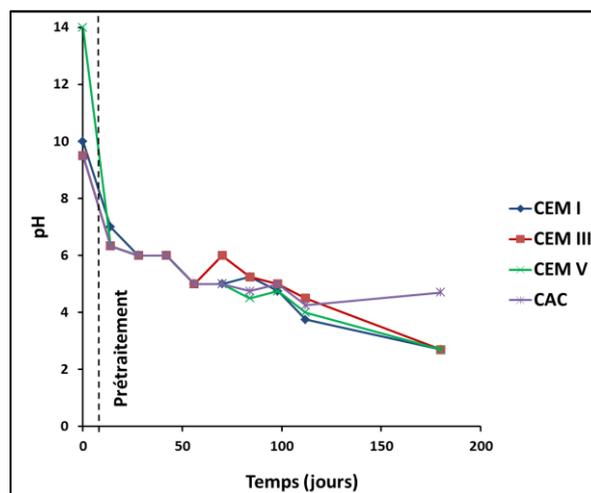


Figure 6: Evolution du pH de surface en fonction du temps d'exposition à l'essai de biodétérioration pour les mortiers de l'étude (à base de ciments CEM I, CEM III, CEM V et CAC).

356

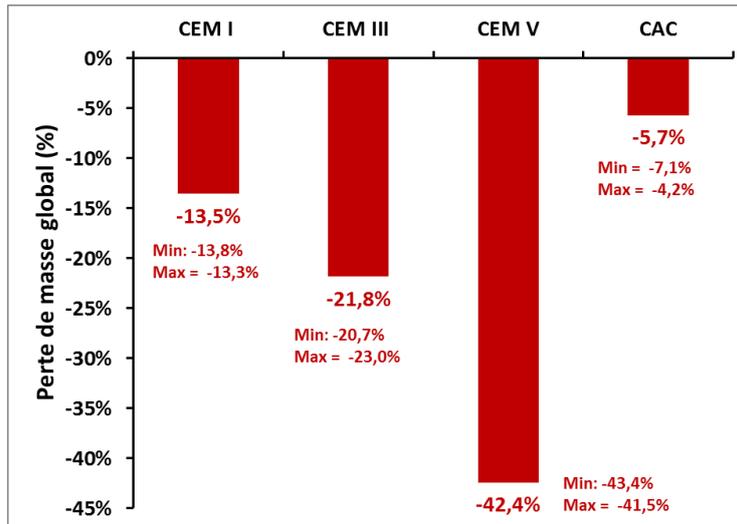


Figure 7: Pertes de masse globales moyennées sur deux essais, obtenues après l'exposition des échantillons à l'essai de biodétérioration pendant 6 mois et soumis au traitement aux ultrasons (perte en g% se rapportant à des échantillons cubiques 2x2x2 cm)

357 2.2. Simulations de l'attaque par l'acide sulfurique de différents matériaux cimentaires

358 2.2.1. Evolution des quantités des hydrates responsables de la bonne cohésion du matériau

359 Les évolutions de la quantité d'hydrogrenat (C_3AH_6) pour les ciments CAC et du rapport C/S des
 360 C-S-H pour les ciments CEM I, en fonction de la profondeur du matériau attaqué pendant un an par
 361 l'acide sulfurique, sont proposées dans la figure 8. Ces deux hydrates sont considérés comme
 362 responsables de la bonne cohésion de chaque pâte de ciment.

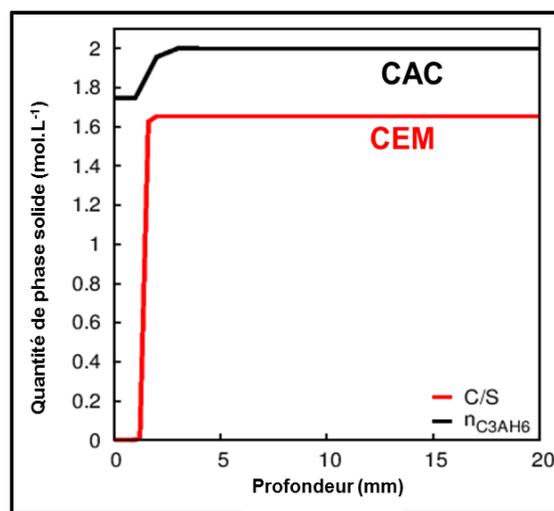


Figure 8: Evolution de la quantité d'hydrogrenat (C_3AH_6) pour le ciment CAC et du rapport C/S pour les C-S-H des ciments CEM I, en fonction de la profondeur du matériau, après 1 an d'attaque par l'acide sulfurique à 10^{-1} mol.L⁻¹.

363 Lors de l'attaque par l'acide sulfurique, l'hydrogrenat ne se dissout que partiellement, tandis que C-
 364 S-H sont complètement décalcifiés. Cela signifie que l'hydrate principal des ciments d'aluminat de

365 calcium (ici converti), est beaucoup plus stable en milieu acide que l'hydrate responsable de la bonne
366 cohésion d'un ciment Portland. La dissolution de l'hydrogrenat uniquement partielle, peut justifier en
367 partie la meilleure résistance des ciments CAC dans des milieux acides, et met en évidence
368 l'importance du rôle de la composition minéralogique de ce type de ciment face à ces conditions.

369 **2.2.2. Estimation de la perte de masse avec le modèle d'attaque acide**

370 Pour chaque ciment de l'étude, la quantité de calcium dissous est calculée puis tracée en fonction du
371 temps (*figure 9*). Ce paramètre permet d'estimer une perte de masse. Après 1 an d'attaque acide, la
372 quantité de calcium dissous est plus importante pour les ciments CEM I, CEM III et CEM V que pour
373 les ciments CAC. Ce résultat est cohérent avec le précédent, qui mettait en avant la dissolution
374 partielle de l'hydrogrenat par rapport à la décalcification totale des C-S-H et la dissolution totale de la
375 portlandite, lors de l'attaque par l'acide sulfurique. La meilleure résistance des CAC est donc mise en
376 évidence avec le calcul de la quantité de calcium dissous. Peu de différences sont détectées entre les
377 trois ciments Portland. La quantité de calcium dissous obtenue après 1 an d'attaque acide, est
378 légèrement plus importante pour le ciment CEM I que pour les deux autres ciments.

379 La comparaison avec les pertes de masse obtenues pour les échantillons de mortiers exposés 6 mois
380 à l'essai de biodétérioration et ayant subi un traitement aux ultrasons, mettent en évidence des
381 divergences entre les résultats du modèle et les résultats expérimentaux (*tableau III*). En effet, les
382 pertes de masse obtenues avec le modèle sont bien plus élevées que celles obtenues
383 expérimentalement. Une raison expliquant ces divergences est que la perte de masse du modèle est
384 calculée à partir de la quantité de calcium dissous, ce qui n'est pas identique à une perte de masse
385 mesurée macroscopiquement. Ce que confirme le modèle est la meilleure résistance des ciments
386 d'aluminate de calcium par rapport aux ciments Portland et elle est principalement justifiée ici, par la
387 dissolution uniquement partielle de l'hydrogrenat par rapport à la décalcification totale des C-S-H, ces
388 deux hydrates étant responsables de la bonne cohésion de chaque matériau cimentaire.

389 Les pertes de masses calculées avec le modèle sont plus élevées pour les ciments CEM I que pour
390 les ciments CEM III et CEM V (*tableau III*), contrairement à ce qui avait été mis en avant dans la partie
391 expérimentale (*figure 7*). Mais, l'inclusion de phases cimentaires supplémentaires pour les ciments
392 CEM III et CEM V (hydrates issus des additions (laitiers de haut-fourneaux et cendres volantes)),
393 permettrait de mieux représenter ce type de ciment, menant à la reconsidération des résultats obtenus
394 avec le modèle concernant les ciments Portland composés (CEM III et CEM V).

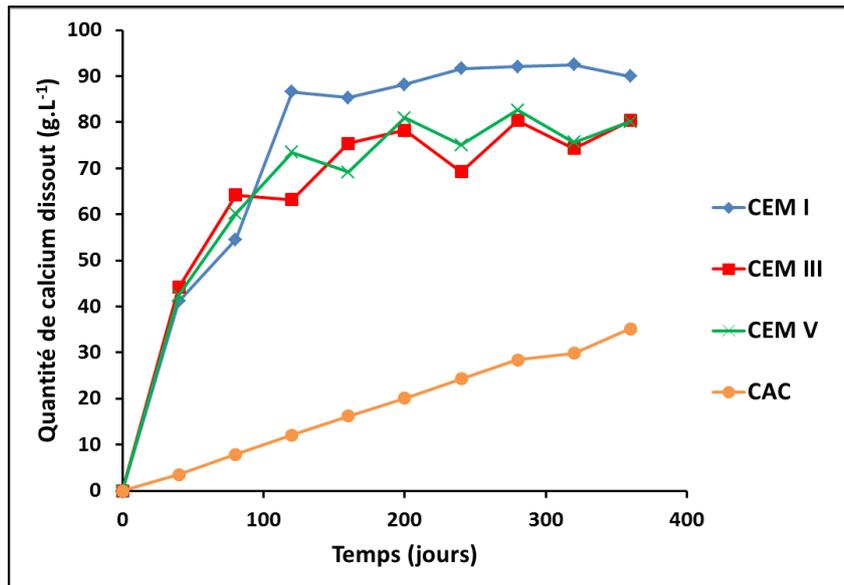


Figure 9: Evolution de la quantité de calcium dissout en fonction du temps pour les ciments CEM I, CEM III, CEM V et CAC attaqués pendant 1 an par l'acide sulfurique à 10^{-1} mol.L⁻¹.

395

396 Conclusions et perspectives

397 Cette étude a permis de mettre en place un essai représentatif et accéléré des mécanismes de
 398 biodétérioration, afin de prédire le comportement dans le temps de différents matériaux cimentaires et
 399 de préconiser l'emploi d'un type de ciment par rapport à un autre dans les conditions d'un réseau
 400 d'assainissement sur une durée relativement courte (6 mois). Le critère de durabilité choisi (perte de
 401 masse après un traitement aux ultrasons) nécessite des confirmations mais semble très prometteur et
 402 facile à mettre en place.

403 Les différents résultats expérimentaux ont permis de mettre en avant la meilleure résistance des
 404 ciments d'aluminat de calcium par rapport aux ciments Portland (CEM I, CEM III et CEM V). Cette
 405 meilleure résistance peut être expliquée expérimentalement par la présence d'une couche d' AH_3 , qui
 406 semble provoquer un effet tampon à la surface de ces ciments et qui a de plus potentiellement un
 407 effet de barrière physique face à la pénétration de l'acide sulfurique produits par les microorganismes.
 408 Cette meilleure résistance a aussi été soulignée avec les résultats obtenus grâce au modèle d'attaque
 409 acide. En effet, il montre que l'hydrate principal des ciments CAC convertis (hydrogrenat) subit une
 410 dissolution beaucoup moins importante en milieu acide, que les hydrates principaux des ciments
 411 Portlands (portlandite et C-S-H).

412 A l'issu de cette étude, différentes perspectives peuvent être envisagées. Pour l'essai de
 413 biodétérioration, la représentativité des essais doit encore être évaluée, afin de confirmer les résultats
 414 obtenus. De plus, une meilleure compréhension focalisée sur le comportement du biofilm vis-à-vis du
 415 matériau cimentaire et de l'environnement, est encore à préciser. Pour le modèle mis en place, des
 416 améliorations importantes sont encore à considérer. Le premier point à améliorer est l'inclusion d'un

417 modèle d'endommagement mécanique provoqué par l'expansion de l'ettringite et du gypse dans la
418 porosité des matériaux cimentaires. Le deuxième point est l'inclusion de phases cimentaires
419 supplémentaires (hydrates et anhydres issus des additions constituant les ciments CEM III et CEM
420 V), afin de mieux tenir compte des ciments Portland composés. Enfin, le troisième point concerne la
421 prise en compte de la croissance bactérienne et des relations entre cette croissance et les quantités
422 d'acide sulfurique dans le milieu.

423 **Remerciements**

424 Ce travail a été réalisé dans le cadre d'un projet FUI, nommé Duranet et a été financé par BpiFrance
425 (contrat F1409022M).

426 **Bibliographie**

427 ALEXANDER M. G., GOYNS A., FOURIE C.W (2008): « Experiences with a full-scale experimental
428 sewer made with CAC and other cementitious binders in Virginia, South Africa », In *Proceedings,*
429 *calcium aluminate cements, the centenary conference, IHS BRE Press, Bracknell, 279-292.*

430 ALEXANDER M. G., FOURIE C. (2010): « Performance of sewer pipe concrete mixtures with
431 Portland and calcium aluminate cements subject to mineral and biogenic acid attack », *Materials and*
432 *Structures* 44: 313-330.

433 AVIAM O., BAR-NES G., ZEIRO Y., SIVAN A (2004): « Accelerated Biodegradation of Cement by
434 Sulfur-Oxidizing Bacteria as a Bioassay for Evaluating Immobilization of Low-Level Radioactive Waste
435 », *Applied and Environmental Microbiology* 70 (10): 6031-6036.

436 BRONGERS M., KOCH G., THOMPSON N. (2001): « Corrosion costs and preventive strategies in
437 the United States », Report FHWA-RD-01-156, Federal Highway Administration, Washington, DC.

438
439 BOON A.G. (1995): « Specificity in sewers: causes, consequences and containments », *Water*
440 *Science Technology*; 31: 237-253.

441
442 CEMDATA 14.01, 2014, available in the GEM-Selektor,
443 (http://www.epma.ch/plugin/template/empa*/62204/---/1=1).

444
445 CHALUPECKY V., FATIMA T., KRUSCHWITZ J., MUNTEAN A. (2012): CASA-Report 12-01.

446
447 DAVIS J.L., NICA D., SHIELDS K., ROBERTS D.J. (1998): « Analysis of concrete from corroded
448 sewer pipe », *International Biodeterioration & Biodegradation* 42: 75-84.

449
450 DANGLA P (2017): Bil-2.4, « A modeling platform based on finite volume/element method », doi:
451 10.5281/zenodo.1039729.

452
453 NF P18-459 (2010): Béton – Essai pour béton durci – Essai de porosité et de masse volumique.

454 DANGLA P., THIERY M., MORANDEAU A. (2015): « Thermodynamic of incongruent solubility of C-S-
455 H », *Advances in Cement Research* 27 (10): 601-609. .

456 DE BELIE N., MONTENY J., BEELDENS A., VINCKE E., VAN GEMERT D., VERSTRAETE W.
457 (2004): « Experimental research and prediction of the effect of chemical and biogenic sulfuric acid on
458 different types of commercially produced concrete sewer pipes » *Cement and Concrete Research* 34
459 (12): 2223-2236.

- 460 DE MUYNCK W., DE BELIE N., VERSTRAETE W. (2009): « Effectiveness of Admixtures, Surface
461 Treatments and Antimicrobial Compounds against Biogenic Sulfuric Acid Corrosion of Concrete »,
462 *Cement and Concrete Composites* 31 (3): 163-170.
- 463 DE WINDT L., DEVILLIERS P. (2010): « Modeling the degradation of Portland cement pastes by
464 biogenic organic acids », *Cement and Concrete Research* 40: 1165-1174.
465
- 466 EHRICH S., HELARD L., LETOURNEUX R., WILLOCQ J., BOCK E. (1999): « Biogenic and chemical
467 sulfuric acid corrosion of mortars », *Journal of materials in civil engineering* 11 (4): 340-344.
468
- 469 FD P18 011, (2009): « Définition et classification des environnements chimiquement agressifs –
470 Recommandations pour la formulation des bétons ».
471
- 472 GOYNS, A. (2001): « Calcium aluminate cement linings for cost-effective sewers », In *International
473 conference on calcium aluminate cements*, IOM communications, London, 6317-6319.
474
- 475 GRANDCLERC A (2017): Compréhension des mécanismes de biodétérioration des matériaux
476 cimentaires dans les réseaux d'assainissement: Etude expérimentale et Modélisation [thèse],
477 Doctorat de l'Université Paris-Est, 383 p.
478
- 479 GRANDCLERC A., GUEGUEN-MINERBE M., DANGLA P., CHAUSSADENT T. (2018): « Modelling of
480 the sulfuric acid attack on different types of cementitious materials », *Cement and Concrete Research*,
481 <https://doi.org/10.1016/j.cemconres.2018.01.014>
- 482 GUADALUPE M., BIELEFELT A., HERNANDEZ M., SILVERSTEIN J. (2009): « Biogenic Sulfuric Acid
483 Attack on Different Types of Commercially Produced Concrete Sewer Pipes », *Cement and Concrete
484 Research* 40 (2): 293-301.
- 485 HERISSON J., VAN HULLEBUSCH E., MOLETTA-DENAT M., TAQUET P., CHAUSSADENT T.
486 (2013): « Toward an Accelerated Biodeterioration Test to Understand the Behavior of Portland and
487 Calcium Aluminate Cementitious Materials in Sewer Networks », *International Biodeterioration &
488 Biodegradation* 84: 236-243.
489
- 490 HERISSON J., GUEGUEN-MINERBE M., VAN HULLEBUSCH E., CHAUSSADENT T. (2014): «
491 Behaviour of Different Cementitious Material Formulations in Sewer Networks », *Water Science &
492 Technology* 69 (7): 1502-1508.
- 493 HERISSON J., GUEGUEN-MINERBE M., VAN HULLEBUSCH E., CHAUSSADENT T. (2017): «
494 Influence of the binders on the behavior of mortars exposed to H₂S in sewer networks: a long-term
495 durability study », *Materials and Structures* 50: 8.
- 496 ISLANDER R.L., DEVINNY J.S., MANSFELD F., POSTYN A., SHIH H. (1991): « Microbial ecology of
497 crown corrosion in sewers », *Journal of Environmental Engineering* 117: 761-770.
- 498 JAHANI F., DEVINNY J.S., MANSFELD F., ROSEN I.G., SUN Z., WANG C. (2001): « Investigations
499 of sulfuric acid corrosion of concrete. II: electrochemical and visual observations », *Journal of
500 environmental engineering* 127 (2001): 580–584.
501
- 502 JENSEN H.S., NIELSEN A.H., HVITVED-JACOBSEN T., VOLLERSTEN J. (2009): « Modeling of
503 hydrogen sulfide oxidation in concrete corrosion products from sewer pipes » *Water Environment
504 Research* 81: 365-373.
- 505 JIANG G., WIGHTMAN E., BOGDAN C. D., YUAN Z., BOND P.L., KELLER J. (2014): « The role of
506 iron in sulfide induced corrosion of sewer concrete » *Water Research* 49: 166 - 174.
- 507 KAEMPFER W., BERNDT M. (1999): « Estimation of service life of concrete pipes in sewer
508 networks », *Durability of Building Materials and Components* (8): 36-45.

- 509 LAMBERET S., GUINOT D., LEMPEREUR E., TALLEY J., ALT C. (2008): « Fields investigations of
510 high performance calcium aluminate mortar for wastewater applications », *Calcium aluminate*
511 *cements, proceeding of the centenary conference, Avignon, IHS BRE Press.*
- 512 LORS C., MIOKONO D.H.E, DAMIDOT D. (2017): « Interaction between *Halothiobacillus neopolitanus*
513 and mortars: Comparison of the biodeterioration between Portland cement and calcium aluminate
514 cement » *International Biodeterioration & Biodegradation* 121: 19-25.
- 515 MORI T., NONAKA M., TAZAKI K., KOGA M., HIKOSAKA Y., NODA S. (1991): « Interactions of
516 nutrients, moisture and pH on microbial corrosion of concrete sewer pipes », *Water Research* 26: 29-
517 37.
- 518 NIELSEN A.H., HVITVED-JACOBSEN T., VOLLERSTEN J. (2005): « Kinetics and stoichiometry of
519 sulfide oxidation by sewer biofilms » *Water Research* 39: 4119-4125.
- 520 OKABE S., ODAGIRI M., ITO T., SATOH H. (2007): « Succession of sulfur-oxidizing bacteria in the
521 microbial community on corroding concrete in sewer systems », *Applied and Environmental*
522 *Microbiology* 73: 971-980.
- 523 PAVLIK V. (1994): « Corrosion of hardened cement paste by acetic and nitric acids part I: Calculation
524 of corrosion depth », *Cement and Concrete Research* 24: 551-562.
- 525 PEYRE-LAVIGNE M., BERTRON A., AUER L., HERNANDEZ-RAQUET G., FOUSSARD J.N.,
526 ESCADEILLAS G., COCKX A., PAUL E. (2015): « An innovative approach to reproduce the
527 biodeterioration of industrial cementitious products in a sewer environment. Part I: Test design »
528 *Cement and Concrete Research* 73: 246-256.
- 529 SAND W. and BOCK E. (1997): « Biotest system for rapid evaluation of concrete resistance to sulfur-
530 oxidizing bacteria » *Materials Performance* 26 (3): 14–17.
- 531 SCHMIDT M., HORMANN K., HOFMANN F. (1997): « Stability of concrete against biogenic sulfuric
532 acid corrosion, a new method for determination », *In Proceedings of the 10th international congress*
533 *on the chemistry of cement, Gothenburg.*
- 534 VAN DER LEE G., DE WINDT L., LAGNEAU V., GOBLET P. (2003): « Module-oriented modeling of
535 reactive transport with HYTEC » *Computers & Geosciences* 29: 265-275.
- 536 VINCKE E., VERSTICHEL S., MONTENY J., VERSTRAETE W. (1999): « A new test procedure for
537 biogenic sulfuric acid corrosion of concrete » *Biodegradation* 10 (6): 421–428.
- 538 WEI S., SANCHEZ M., TREJO D., GILLIS C. (2010): « Microbial mediated deterioration of reinforced
539 concrete structures » *International Biodeterioration & Biodegradation* 64 (8): 748-754.
- 540 WELLS P.A.T., MELCHERS R.E. (2014): « Findings of a 4 year study of concrete sewer pipe
541 corrosion », *Corrosion&Prevention* 22: 1.
- 542 WIKTOR V., LEO F.D., URZI C., GUYONNET R., GROSSEAU P., GARCIA-DIAZ E. (2009):
543 « Accelerated laboratory test to study fungal biodeterioration of cementitious matrix », *International*
544 *biodeterioration and biodegradation* 63: 1061-1065.
- 545 YOUSEFI A., ALLAHVERDI A., HEJAZI P. (2014): « Accelerated Biodegradation of Cured Cement
546 Paste by *Thiobacillus* Species under Simulation Condition » *International Biodeterioration &*
547 *Biodegradation* 86: 317-326.
- 548 YUAN H., DANGLA P., CHATELLIER P., CHAUSSADENT T. (2013): « Degradation modelling of
549 concrete submitted to sulfuric acid attack » *Cement and Concrete Research* 53: 267-277.
550

- 551 YUAN H., DANGLA P., CHATELLIER P., CHAUSSADENT T. (2015): « Degradation modeling of
552 concrete submitted to biogenic acid attack » *Cement and Concrete Research* 70: 29-38.
553
- 554 ZHANG L., DE SCHRYVER P., DE GUSSEME B., DE MUYNCK W., BOON N., VERSTRAETE W.
555 (2008): « Chemical and biological technologies for hydrogen sulfide emission control in sewer
556 systems: a review », *Water Research* 42: 1-12.

557 **Tableaux**

Appellation	Type de ciment	Type de granulat	E/C	S/C	% Adjuvants/C
CEM I	CEM I	Sable normalisé AFNOR	0,4	2,35	-
CEM III	CEM III/B				
CEM V	CEM V/A				
CAC	CALCOAT® RG				0,11%

558 **Tableau I: Descriptif de la formulation des mortiers utilisés**

559

Ciments	N _{CH} (mol.L ⁻¹)	N _{CSH} (mol.L ⁻¹)	N _{C₃AH₆} (mol.L ⁻¹)	N _{AH₃} (mol.L ⁻¹)	Porosité (%)
CEM I	1,84	2,45	-	-	11
CEM III	1,18	2,83	-	-	14
CEM V	1,19	2,84			11
CAC	-	-	2,00	0,00	10

560 **Tableau II: Quantités d'hydrates et porosités pour les matériaux cimentaires à base de ciments**
561 **CEM I, CEM III, CEM V et CAC.**

562

Ciments	Pertes de masse calculées avec le modèle (%)	Pertes de masse mesurées expérimentalement (%)
CEM I	36,7	9,9
CEM III	32,6	19,9
CEM V	33,7	31,7
CAC	8,4	5,9

563 **Tableau III: Pertes de masse calculées avec le modèle à partir de la quantité de calcium**
564 **dissous pour les ciments CEM I, CEM III, CEM V et CAC après 6 mois d'attaque par l'acide**
565 **sulfurique à 10⁻¹ mol.L⁻¹, et comparaison avec les pertes de masse obtenues**
566 **expérimentalement après 6 mois d'exposition à l'essai de biodétérioration (traités aux**
567 **ultrasons).**