

[Domaine d'immunité corrosion passivation definition](#)

[Read This document](#)

[Get more details](#)

• **C'est quoi la corrosion humide ?**

Une définition de la corrosion humide pourrait être la suivante : La corrosion humide d'un métal est l'oxydation de ce dernier en présence d'eau, le faisant ainsi revenir à l'état d'ion métallique plus stable dans son milieu environnant.^{29 nov.}

2017

• **Comment évaluer le phénomène de corrosion ?**

On peut la mesurer de la manière suivante :

En mesurant la perte d'épaisseur du matériau en un an.

Par exemple, un acier au carbone non protégé peut se dégrader à raison d'un millimètre par an dans un environnement marin.

• **Quel est l'agent oxydant responsable de l'oxydation humide du fer ?**

Dans le cas qui nous intéresse, celui de la corrosion humide du fer, c'est l'oxyde $\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s})$ qui apparaît à la place de l'hydroxyde $\text{Fe}(\text{OH})_3(\text{s})$.

- Les charges électriques des ions et des électrons font en sorte que le métal acquiert un potentiel électrique.
Pour un métal qui se corrode, alors que deux réactions ou plus se produisent simultanément, ce potentiel est appelé « potentiel mixte » ou « potentiel de corrosion ».

[Domaine d'immunité corrosion passivation definition](#)

[Read This document](#)

[Get more details](#)