



Petit Livre Blanc

CORROSION | ELECTROLYSE | CLOQUAGE

LA PROTECTION CATHODIQUE DES PETITS NAVIRES

Bateaux de plaisance et de travail < 24 m
Equipements portuaires associés



www.galvatest.fr



Les kits de contrôle **Galvatest** permettent de déterminer la sensibilité à la corrosion de votre bateau ou équipement immergé et de réduire ainsi les coûts de maintenance associés.

Galvatest c'est le moyen le plus simple, le plus efficace, le plus fiable et le plus économique pour contrôler l'efficacité de la protection cathodique et détecter la présence de courants de fuite nocifs du bord ou du quai.

www.galvatest.fr

LES QUESTIONS QUE VOUS VOUS POSEZ :

- Ai-je suffisamment d'anodes ?
- Sont-elles efficaces ?
- Suis-je victime de courants de fuite nocifs du bord ou du quai ?
- Mes voisins consomment-ils mes anodes ou mon embase (sail ou Z-drive) ?
- Mon système de mise à la masse est-il fonctionnel ?
- Mon isolateur galvanique ou mon transformateur d'isolement sont-ils fonctionnels ?
- Quel est le débit réel de mon contrôleur de courants imposés ?
- Quel est le niveau de protection des caissons, ducs d'Albe et palplanches du port de plaisance ?

Autant de questions auxquelles répond le contrôle élémentaire du potentiel de corrosion électrochimique de la coque ou des équipements métalliques immergés.

Les photos de couverture :

1. Cloquage des peintures (6 mois, en cause surprotection cathodique)
2. Corrosion de l'acier (6 mois, en cause sous-protection cathodique)
3. Corrosion de l'aluminium (6 mois, en cause sous-protection cathodique)

INTRODUCTION

Observez attentivement les coques, quilles, embases, arbres, hélices, etc. des nombreux bateaux de plaisance au sec lors d'un carénage ou d'un hivernage, à la recherche des quelques symptômes plus ou moins visibles illustrés sur la page de couverture.

Ils sont généralement les conséquences d'un excès ou d'un manque de protection cathodique, dans un contexte toujours particulier d'activité électrique soutenue.

C'est pourquoi un juste fonctionnement de votre système de protection par anodes sacrificielles est nécessaire à la bonne conservation de votre bateau, qu'il soit à coque métallique (acier ou aluminium), bois ou polyester. Le simple coup d'œil annuel, éventuellement assorti de leur remplacement, n'apporte quant à lui aucune garantie quant à l'efficacité de la protection procurée, les dégâts éventuels apparaissant toujours « a posteriori » !

En effet, la quantité de courant délivrée par vos anodes doit être régulée avec précision afin d'éviter l'apparition de désagréments imprévus, pouvant s'avérer aussi coûteux que dangereux.

Enfin, l'identification rapide d'éventuels phénomènes électrolytiques reste essentielle, particulièrement lors d'amarrages prolongés sans surveillance particulière (hivernage).

Il suffit d'un courant de 40 mAh pendant 30 jours pour détruire de manière irréversible 10 g. d'aluminium !

UN BREF ETAT DES LIEUX

Métaux et liquides (dont eau...) ne font généralement pas bon ménage. Afin de protéger les premiers contre la corrosion dévastatrice qui résultera d'une mise en présence avec les seconds, on met simultanément en œuvre deux techniques complémentaires destinées à limiter les conséquences toujours néfastes de cette cohabitation forcée :

- Les revêtements sous-marins, constitués de peintures techniques isolantes, elles-mêmes recouvertes d'anti-fouling.
- Les anodes de protection, parmi lesquelles :
 - **Les anodes sacrificielles**, qui présentent un potentiel électrique plus électronégatif que celui du métal à protéger. Elles équipent la plupart des bateaux de plaisance et sont constituées d'alliages de Zinc, Aluminium ou Magnésium.
 - **Les anodes à courant imposé (ICCP)** qui délivrent une quantité régulée de courant de protection aux navires et grands équipements et ne se rencontrent, sur les bateaux de plaisance, qu'à partir d'une certaine taille.

De fait, la corrosion des métaux obéit aux mécanismes d'oxydo-réduction qui régissent les mouvements de leurs électrons au sein d'un électrolyte (milieu conducteur), et, en conséquence, la perte de matière qui en résulte et doit faire l'objet d'une « veille attentive ».

SI CE N'EST TOI, C'EST DONC TON FRERE !

Un métal au contact d'un électrolyte a naturellement tendance à perdre ses électrons et sa matière en se corrodant : c'est le phénomène d'oxydation entraînant une corrosion (ou une dissolution) électrochimique.

Et c'est notamment le cas lorsqu'il y a destruction de ses revêtements de protection...

Par ailleurs, si deux métaux en contact sont immergés dans le même électrolyte, il se créera une pile électrique et le plus réactif d'entre eux (l'anode) perdra préférentiellement ses électrons au profit du moins réactif (la cathode). Ces réactions ne pouvant être évitées, il s'agira dès lors de s'assurer qu'aucun métal structurel immergé (coque, quille, embase, arbre, hélice, passe-coque...) ou en continuité électrique avec un autre métal du bord (échangeur, par exemple...) ne soit spontanément placé en position anodique.

Et qui dit circulation d'électrons, dit électricité...

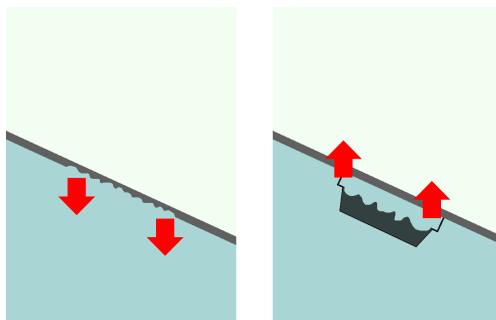
Ainsi, tous les métaux peuvent être classés selon leur potentiel de corrosion électrochimique naturel sur une échelle galvanique et il est aujourd'hui relativement aisé de prévoir leur comportement :

Ce potentiel est de (-) 650 mV dans l'eau de mer à 20° C pour l'acier et (-) 1000 mV pour le Zinc. Sur cette échelle, plus l'écart entre deux métaux est important, plus active sera l'oxydation ! Et le Zinc, au potentiel beaucoup plus bas que l'acier, donc beaucoup plus anodique, s'oxydera au profit de ce dernier.

Qu'en est-il dès lors d'une hélice en bronze [potentiel (-) 280 mV] située à l'extrémité d'un arbre en acier inoxydable [potentiel (-) 550 mV activé], lui-même asservi à un moteur avec échangeur (vraisemblablement en acier...) et équipant une coque en aluminium [potentiel (-) 650 mV] ? Le résultat risque d'être catastrophique si l'on n'y prend pas garde ! L'aluminium de la coque est en effet placé en position anodique et se détruira donc irrémédiablement, en se sacrifiant plus ou moins rapidement au profit des autres équipements, tous plus cathodiques que lui.

Installer une protection anodique en Zinc (rappel (-) 1000 mV) permet d'inverser la situation en repositionnant l'aluminium en tant que cathode, le Zinc devenant alors l'anode et se sacrifiant à sa place.

La protection cathodique est le corollaire de la corrosion galvanique.



Les anodes inversent le sens du courant électrique et de la perte de matière résultante en faveur du matériau à protéger...

L'ECHELLE GALVANIQUE DES METAUX

L'échelle galvanique des métaux est aujourd'hui bien connue :

	-1000	-500	-250	0	+250
	← sur-protection			sous-protection →	
Anode Magnésium					-1600 mV
Acier galvanisé					-1100 mV
Anode Aluminium					-1050 mV
Anode Zinc					-1030 mV
Embase Aluminium					-700 mV
Aluminium 5000+					-650 mV
Acier doux					-650 mV
Acier inox actif*					-550 mV
Laiton					-350 mV
Cuivre					-330 mV
Etain					-320 mV
Soudure					-320 mV
Bronze					-280 mV
Plomb					-220 mV
Nickel					-150 mV
Acier inox passif*					-50 mV

Tableau A (valeurs à partir de - eau de mer 10 à 25° C - Réf. Ag/AgCl)

* L'acier inox s'active lorsqu'il est immergé dans l'eau de mer !

Elle permet d'ordonner l'agencement de métaux destinés à cohabiter en milieux hostiles et de rechercher l'abaissement souhaité du potentiel électro-négatif à atteindre en vue d'obtenir une protection efficace : en effet, le métal au potentiel le plus électro-négatif se dégrade toujours au profit du plus électro-positif.

Il s'agit là d'une connaissance essentiellement empirique, la multiplicité des alliages compliquant singulièrement la bonne appréhension des phénomènes de corrosion.

Bref, vous l'avez maintenant compris, tout est affaire de potentiel. De juste potentiel même, car le voltage nécessaire pour être à l'abri des problèmes doit généralement se situer entre (-) 500 et (-) 200 mV en deçà de celui du métal à protéger en priorité.

En dessous de la limite inférieure de cette fourchette (en allant vers le -), il y aura « **surprotection** » avec des dégradations pouvant être importantes pour les revêtements, voire, pour les matériaux eux-mêmes (dégagement d'hydrogène). De plus, la surprotection peut favoriser la prolifération des balanes...

Au dessus des valeurs indiquées dans le tableau A (en allant vers le +), il y aura « **sous-protection** », et donc apparition d'une corrosion galvanique plus ou moins sévère.

CORROSION GALVANIQUE VS ELECTROLYTIQUE

- La **corrosion galvanique** se produit toujours lorsque différents métaux, reliés entre eux, sont plongés dans un électrolyte. Il s'agit d'un phénomène naturel.
- La **corrosion électrolytique** implique l'action supplémentaire, et autrement plus nocive, de courants électriques non contrôlés, produits par une source extérieure (fuite d'un circuit électrique, par exemple...). Accidentelle et très agressive, cette dernière peut et doit donc être constamment évitée.

LES ANODES SACRIFICIELLES

Sacrificielles, car elles se sacrifient au profit des métaux protégés et sont, en contrepartie, à remplacer régulièrement.

En théorie, la quantité de courant qu'elles délivrent durant une période donnée est autorégulée selon :

- Leur nature (Zn, Al ou Mg)
- Leurs dimensions (taille, poids)
- Leur pureté (en particulier, éviter toute pollution par des particules d'acier)

Des calculs permettent ainsi de les dimensionner et de les dénombrer, pour un équipement donné, immergé dans un électrolyte donné. Toutefois, là encore, il s'agit d'une connaissance essentiellement empirique et ce qui marche pour l'un ne marche pas nécessairement pour l'autre.

ZINC, ALUMINIUM, MAGNESIUM

Usuellement, les anodes sacrificielles sont composées d'alliages. Par commodité, nous nous référerons uniquement à leur composant principal. Du tableau A nous pouvons déduire que, dans l'eau de mer, plus conductrice que l'eau douce, Zinc et Aluminium sont suffisamment efficaces et donc à préférer. En effet, plus sensibles, des anodes en Magnésium s'useraient plus rapidement et ne constitueraient pas une solution économique acceptable. Elles sont donc à réserver prioritairement pour l'eau douce.

Par ailleurs, à intensité égale, une anode en Aluminium pèse trois fois moins qu'une anode en Zinc et présente un potentiel électrochimique plus important.

Enfin, on considère qu'une anode conserve sa capacité de protection jusqu'à 20% de son poids.

La capacité théorique du Zinc pur est de 820 Ah/kg. Si l'on retient un coefficient de disponibilité de 95 %, une anode de 1 kg pourra débiter continuellement 1 A sur 779 h et 0.1 A sur 7 790 h, soit 46 semaines...

LEUR COMPOSITION

La composition des anodes est essentielle à leurs bonnes performances. En particulier, la moindre impureté est susceptible de les neutraliser : c'est la raison pour laquelle elles ne doivent jamais être nettoyées avec une brosse en acier.

Il s'agit toujours d'alliages de leur composant principal et leurs caractéristiques physico-chimiques sont généralement fixées par les standards militaires dont les plus courants sont les normes US Mil. (USA) et Marine Nationale (France).

Capacité approximative des alliages utilisés :

- Zinc 750 Ah/kg
- Aluminium 2 500 Ah/kg
- Magnésium 1 250 Ah/kg

Afin d'éviter les phénomènes d'inversion de potentiels, il est à noter que les anodes Aluminium sont activées par adjonction d'Indium, un matériau critique assez coûteux.

LES CONDITIONS DE MOUILLAGE

Les conditions de mouillage influent fortement sur l'activité électrique résultante, donc sur les besoins en courant de protection et la consommation des anodes. Les propriétés à prendre en compte concernant la consommation des anodes sont (valeurs indicatives) :

- La vitesse de l'eau sous la coque
(x 2 de 0 à 1000 l/h)
- Sa conductivité
- Sa salinité
- Sa température
(x 2 de 0 à 45°C)
- Son pH
(x 5 de 2 à 10)

UN PEU DE BON SENS (MARIN...)

De tout ce qui précède vous pouvez maintenant déduire que la durée de vie de vos anodes n'est probablement pas, et sauf coïncidence, indexée sur vos seuls carénages annuels. Et que leur sous consommation¹ n'est pas nécessairement signe d'un problème particulier (contrairement à une croyance très répandue...), à l'inverse de leur surconsommation, qui doit, quant à elle, obligatoirement vous alerter afin d'en rechercher les causes...

¹ Leur non consommation restant toutefois anormale

LE POTENTIEL DU BATEAU

La mesure du potentiel de la coque² s'effectue à l'aide d'une électrode de mesure correctement calibrée.

A noter que certains bateaux non-métalliques disposent d'une interconnexion reliant à un système de protection commun (masse) tous les métaux immergés. Toutefois, la plupart du temps, ces derniers restent indépendants et bénéficient parfois de leurs propres anodes.

Ainsi, pour un matériau de coque donné, les mesures de potentiel recommandées des métaux immergés doivent se situer dans les plages :

	-1000	-500	-250	0	+250
Bois	(-)	600	à	(-)	550 mV
Polyester avec moteur IB	(-)	1000	à	(-)	750 mV
Polyester avec HB ou S-Z Drive	(-)	1050	à	(-)	900 mV
Aluminium	(-)	1100	à	(-)	900 mV
Acier	(-)	1050	à	(-)	800 mV

Tableau B (eau de mer 10° à 25° C – Réf. Ag/AgCl)

Une fois encore, il y aura « sous-protection » au-delà de ces limites (vers le plus) et « surprotection » en deçà (vers le moins)³.

La nature et la quantité d'anodes utilisées (incluant les pendants...) ainsi que leur éventuel remplacement à échéance programmée permettra, dans la plupart des cas, de réguler correctement la protection cathodique de votre bateau.

² Ou des équipements métalliques immergés (coques bois/polyester)

³ Attention aux signes négatifs

LES CONSEQUENCES DE LA SUR-PROTECTION

La surprotection crée les conditions d'une dégradation accélérée des revêtements de protection sous-marins, ainsi que des coques en bois et des pièces en alliages d'aluminium.

Coques Bois

Il y a destruction des fibres du bois aux abords des pièces métalliques protégées (délignification alcaline).

Coques Polyester

Il y a altération des revêtements de protection des pièces métalliques (peintures et/ou antifoulings).

Coques Acier et Aluminium

Il y a dégradation et risque de décollement des revêtements de protection (peintures et/ou antifoulings) par apparition de cloques régulières liées à la production d'hydrogène à la surface du métal, et ce, plus particulièrement dans le cas de l'Aluminium.

Par ailleurs, la surprotection favorise la colonisation et la prolifération des balanes (organismes vivants).

LES CONSEQUENCES DE LA SOUS-PROTECTION

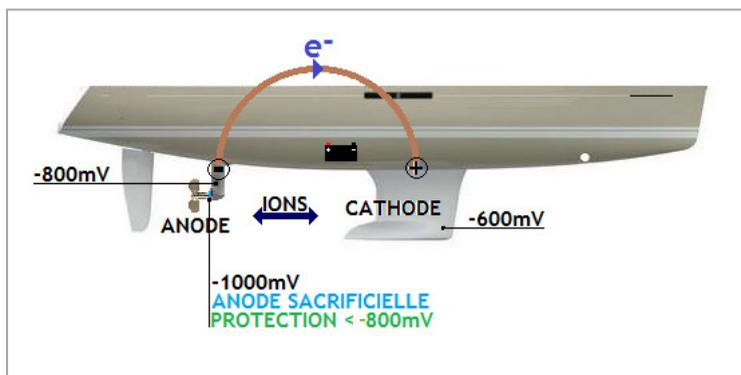
Plus craintes et mieux connues, elles consistent en une corrosion des métaux, se traduisant par une perte de matière parfois dramatique.

Ainsi, une pollution électrique accidentelle est-elle capable de couler un bateau au mouillage par corrosion électrolytique en seulement quelques mois !

LA BOUCLE CORROSIVE

La boucle corrosive est l'unique responsable de la corrosion des équipements métalliques immergés. Elle peut être de nature galvanique, électrolytique ou bien les deux à la fois.

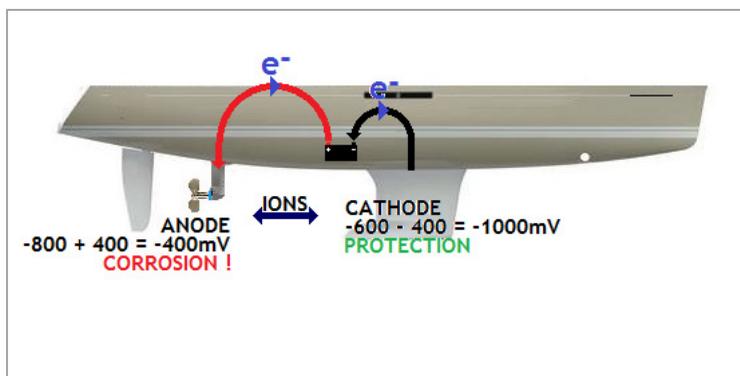
ASPECT GALVANIQUE



Lorsqu'il existe une liaison métallique, volontaire ou accidentelle entre deux métaux de nature différente (arc brun), il y a circulation d'un courant naturel de la cathode à l'anode et circulation d'électrons dans le sens inverse. L'anode est alors le métal présentant le potentiel le plus électronégatif. Dans l'électrolyte (l'eau), ce sont les ions, positifs ou négatifs, qui ferment la boucle et assurent le transfert de charge. Le métal qui assure la sortie du courant perd ses électrons, s'oxyde et se corrodé (le carter de sail-drive). Les électrons quittant toujours le métal le plus électronégatif, il suffit donc, pour le

protéger efficacement, de créer une nouvelle liaison métallique avec un métal plus électronégatif que lui-même. C'est le rôle de l'anode sacrificielle et le principe de la protection cathodique : le carter de sail-drive devient ainsi cathode au lieu d'anode et se trouve en conséquence protégé.

ASPECT ELECTROLYTIQUE

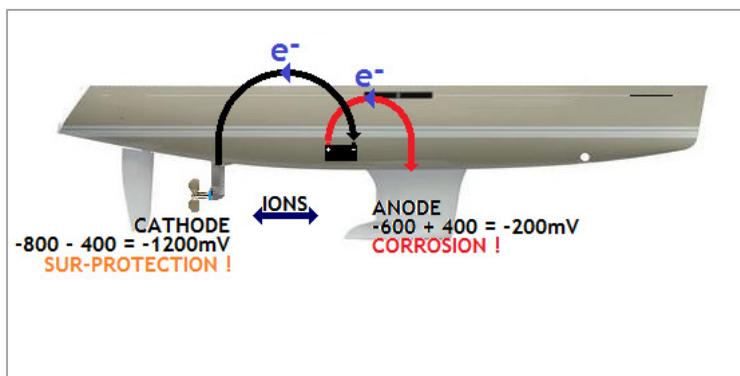


Dans un contexte similaire, lorsque s'ajoute au courant galvanique naturel un courant extérieur, volontaire ou accidentel (fuite), le métal connecté au (+) devient l'anode. Le courant circulant toujours de la cathode à l'anode et les électrons en sens inverse, il renforce ainsi le courant de corrosion de la boucle galvanique : Conformément à la loi d'Ohm, le sail-drive est d'autant plus en danger que le courant est durablement intense, la perte de matière résultante obéissant aux lois de Faraday⁴. Attention ! Dans une boucle électrolytique, les polarités sont à l'inverse de celles d'une boucle

⁴ Voir calculateur sur le site Galvatest

galvanique ! La logique d'ensemble est toutefois conservée.

Ainsi, un sail-drive en aluminium dont le potentiel est de (-) 800 mV (sans anode sacrificielle) « gagnera » 400 mV (exemple) et passera ainsi à (-) 400 mV, valeur très supérieure à son potentiel de corrosion. Plus ce potentiel sera élevé, plus les dégâts seront rapides et importants.



Il est un cas, toutefois, où le courant extérieur, toujours accidentel ou non, peut s'avérer bénéfique. En effet, le métal connecté au (-) devient la cathode et reçoit des électrons, ce qui a pour résultat d'abaisser son potentiel et le protège de la corrosion. La boucle galvanique est inhibée : c'est le principe de la protection active. La quantité de courant doit toutefois être adaptée en conséquence, au risque de surprotéger le métal en question. Attention ! Lorsqu'un métal est fortement surprotégé, il perd ses revêtements de protection (peinture) et peut se fragiliser. Ainsi en est-il de l'aluminium, particulièrement sensible à la surprotection.

LA REGLE GENERALE

Tous les équipements métalliques immergés en continuité électrique doivent présenter le même potentiel (interconnexion).

S'il n'existe pas de système d'interconnexion⁵, ils doivent au besoin être individuellement protégés et se situer dans les limites de potentiel indiquées au tableau B.

LES COURANTS DE FUITE

Circulants dans l'eau, c'est une véritable calamité pour les coques et les équipements métalliques immergés car ils provoquent généralement une corrosion électrolytique⁶ très agressive, capable de consommer rapidement les anodes et de détruire irrémédiablement les équipements touchés (rappel : la corrosion se produit aux points de sortie du courant !).

Le circuit continu 12/24 V

Les causes les plus fréquentes concernent :

- **Les fuites électriques** du circuit de bord proviennent souvent d'un câblage défectueux en contact avec les eaux de cale. Ce point est particulièrement sensible et doit faire l'objet d'une surveillance attentive.
- **Les pertes en ligne du système d'interconnexion** lorsque ce dernier est improprement utilisé comme masse principale du circuit de bord, ou lorsqu'il

⁵ Usage controversé

⁶ Dénommée électrolyse en langage plaisance

comporte plus d'une connexion à cette masse, ce qui ne doit jamais être le cas.

- **Un câblage défectueux de la masse électrique** du moteur de propulsion. Ainsi, une résistance de 0.01 ohms provoquera une chute de tension de (+) 100 mV au niveau d'un alternateur couplé de 10 ampères, par application de la loi d'Ohm ($U = RI$). Cette chute de tension se traduira dès lors par un courant de fuite empruntant arbre d'hélice ou embase S-Z Drive⁷ avec les conséquences que l'on imagine...

Il est donc primordial, voire vital, d'identifier rapidement l'existence de tels courants de fuite et, le cas échéant, de remédier sans tarder aux problèmes constatés.

Ainsi, en cas de présence d'une fuite électrique, il conviendra de tester séparément les appareils de chaque circuit afin d'identifier le coupable :

Equipements de bord (liste non exhaustive) :

Producteurs

Chargeur(s) de batterie(s)
Alternateur(s)
Générateur(s)

Consommateurs

Pompes de cale
Pompes de distribution d'eau douce
Pompes de WC
Broyeurs
Essuie-glaces
Feux de navigation
Electronique de navigation

⁷ Sur certaines embases les anodes ne sont pas opérationnelles en position relevée

Le circuit alternatif 110/230 V

La prise de terre⁸ commune du quai vous protège de l'électrocution mais, en contrepartie, communique à chaque bateau connecté des fuites indésirables, créant un couple galvanique destructeur avec les équipements environnants (dont bateaux voisins...).

Bien évidemment les bateaux en bois ou polyester ne sont pas épargnés dans la mesure où ils sont généralement équipés d'arbre(s), hélice(s), embase(s), inverseur(s), échangeur(s), passe-coque(s) et, pour les voiliers, d'une quille...métalliques.

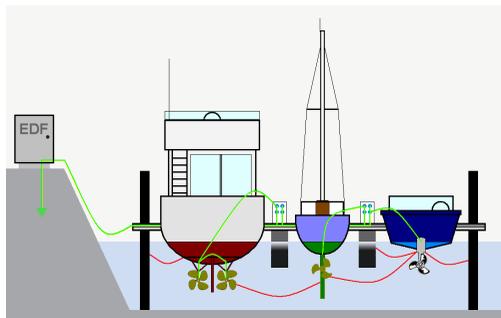
Cette situation est susceptible d'entraîner, outre une consommation excessive des anodes, les différents troubles précédemment évoqués. C'est notamment le cas lorsqu'un écart supérieur à +10 mV est constaté entre deux mesures, avec et sans prise de quai.

De même, la mise en évidence d'un écart supérieur à +100 mV doit impérativement être investiguée afin d'en déterminer la cause, le risque de corrosion électrolytique étant alors bien réel.

Il existe plusieurs dispositifs techniques pour remédier à ce danger : transformateurs d'isolement (très sûrs) et isolateurs à diodes notamment.

Il est donc primordial, notamment en cas d'amarrage prolongé sous tension alternative, de tester l'isolation galvanique de votre bateau.

⁸ Les règlements de sécurité imposent la présence d'une prise de terre, nécessaire au bon fonctionnement des disjoncteurs différentiels



Les fuites électriques propagées par la terre agressent votre bateau au mouillage et amplifient la corrosion des métaux immergés ou en contact...

LES DIFFERENCES

EAU DE MER / EAU DOUCE

Les besoins en courant de protection sont plus importants en eau de mer mais l'eau douce, moins conductrice, nécessite la création d'un potentiel électro-négatif plus élevé (anodes magnésium (-) 1600 mV vs anodes zinc (-) 1030 mV). Utilisez toujours des anodes formulées pour l'usage envisagé. Enfin, ne montez jamais d'anodes magnésium si vous envisagez un séjour en eau de mer sans avis autorisé.

COQUE ACIER / COQUE ALUMINIUM

Le besoin en courant de protection d'une coque acier en eau de mer côtière est d'environ 20 mA/m² de surface mouillée [cs x longueur flottaison x (largeur + tirant d'eau)] avec $0.6 < cs < 1$ selon la forme de la coque. Il est environ 10 fois inférieur avec une coque aluminium.

Si l'acier se corrode uniformément, l'aluminium a, quant à lui, tendance à se piquer. La nuance est d'importance car les piqûres concentrent la corrosion et se développent en profondeur. Elles sont alors susceptibles de transpercer rapidement le matériau.

La perte de matière subie obéit aux lois de Faraday⁹. Ainsi, une perte de matière de 10 g constatée sur une durée de 21 jours correspond à un courant de fuite de :

- 20 mA pour l'acier
- 60 mA pour l'aluminium

COQUE POLYESTER

Le contrôle régulier du potentiel des équipements immergés :

1. Renseigne sur le niveau d'usure et d'efficacité des anodes sans plonger ou sortir le bateau de l'eau
2. Identifie les éventuelles fuites électriques du bord ou du quai
3. Préserve de coûteuses réparations sur l'embase, l'arbre et/ou l'hélice

⁹ Voir calculateur sur le site Galvatest

LES EQUIPEMENTS PORTUAIRES

Les caissons, ducs d'Albe et palplanches ne sont pas épargnés par la corrosion. En général, leur design leur confère une durée de vie initiale d'environ 20 ans. A l'issue de cette première période, et, nonobstant une surveillance régulière, il est vraisemblable que des mesures de protection soient rendues nécessaires. Toutefois, en raison des atteintes existantes de l'équipement considéré, elles ne protégeront celui-ci que pour une période plus courte que la période initiale.

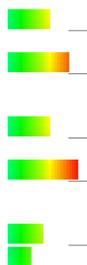
Duc d'Albe/Pile

Une solution de protection cathodique est nécessaire à l'issue de la durée de vie du revêtement initial.

Cathodic protection solution is necessary at end of service life of initial coating.

Marées / Tides : A+B+C+D+E+F
Autres / Others : A+D+E+F

virulence de la corrosion



A Zone aérienne

Aerial zone

B Zone "splash" haute

High attack splash zone

C Zone de marnage

Intertidal zone

D Zone "splash" basse

High attack splash zone

E Zone d'immersion permanente

Permanent immersion zone

F Zone d'enfouissement

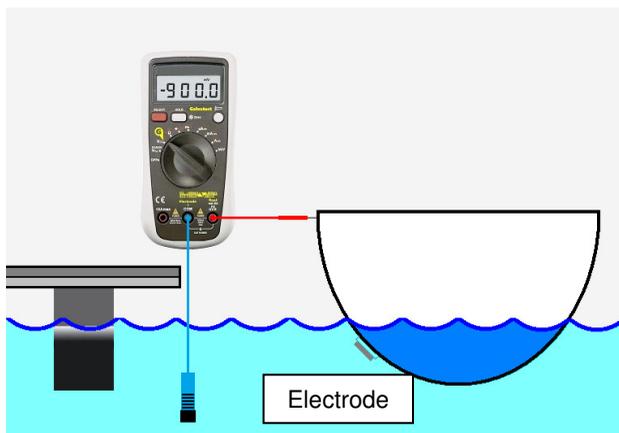
		Perte typique d'épaisseur / Typical thickness loss / Ans / Years / mm		
Eau / Water	Zone	5	25	50
Douce / Fresh	Splash	0.15	0.55	0.90
Polluée / Polluted	Splash	0.30	1.30	2.30
Salée / Salted	Splash	0.55	1.90	3.75
Salée / Salted	Marnage / Tidal	0.25	0.90	1.75

Informations non contractuelles délivrées sous réserves.
Non contractual informations delivered under reserves.

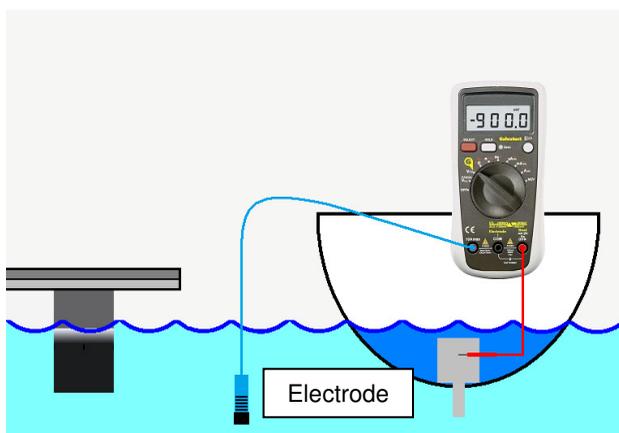
EN GUISE DE CONCLUSION

Surveiller régulièrement le potentiel de corrosion de vos coques ou équipements métalliques immergés à l'aide d'une électrode de contrôle vous évitera de nombreux problèmes en vous tenant informé de l'efficacité de votre protection cathodique, de l'intégrité électrique de votre bateau ainsi que de la sécurité de votre mouillage. En effet, ce contrôle vous indique le niveau de performance de vos anodes et permet de détecter les courants de fuite nocifs du bord ou du quai. Il s'applique également aux équipements portuaires métalliques immergés.

Mesure sur coque métallique (acier et aluminium)



Mesure sur équipement immergé (coque bois et GRP)



ATTENTION !

Assurez-vous d'être en possession de la dernière version de ce document !

Notes

Contrôlez régulièrement votre bateau !



Le réseau alternatif est particulièrement dangereux !



Le contrôleur Galvatest « Plaisance » détecte l'électrolyse avant qu'il ne soit trop tard !



www.galvatest.fr