



Small things. Big difference.

Sida 2 – Svenska
Sida 3 – Norska
Sida 4 – Danska
Sida 5 - Finska



Small things. Big difference.

Skötselråd för Aluminium

Svenska
HABO 2013-01-04

Skötselråd:

Rengör med mjuk trasa fuktad i vatten och ev. milt rengöringsmedel eller eller milt skurpulver, på ytan.

Gnid pulvret lätt mot ytan med en fuktad trasa eller svamp.

Avlägsna rengöringsmedlet noggrant med kallt vatten.

Torrorka ytan med en torr mjuk lapp eller trasa.

Aluminium räknas ofta som en icke korroderande metall men felaktigen så. Aluminium bildar mellan pH 4 och 9 en cirka 10 mm tjock passiv oxidfilm som skyddar materialet. Utanför detta intervall korroderar aluminium fort. Legeringar uppvisar olika korrosionsmotstånd. Om legeringen innehåller koppar minskar korrosionsmotståendet. Vid kontakt med andra metaller kan korrosion uppstå, om miljön är fuktig eller om den skyddande oxidytan nöts bort på grund av friktion. Detta gäller till exempel vid kontakt med koppar och järn.

Vedlikehold av Aluminium

Norska
HABO 2013-01-26

Normalt vedlikehold

1. Rengjør med myk klut fuktet i vann og ev. mildt rengjøringsmiddel eller eller mildt skurepulver, på overflaten.
2. Gni pulveret lett mot overflaten med en fuktet klut eller svamp.
3. Fjern rengjøringsmiddelet grundig med kaldt vann.
4. Tørk overflaten med en tørr myk klut eller fille.

Bra å vite

Aluminium regnes ofte feilaktig som et ikke [korroderende](#) metall. Aluminium korroderer men nivåer mellom pH 4 og 9 en cirka 10 NM tykk passiv [oksidfilm](#) som beskytter materialet. Utenfor disse nivåene korroderer aluminium fort. [Legeringer](#) med forskjellig korrosjonsmotstand. Om legeringen inneholder kobber minsker korrosjonsmotstanden. Mangan i legeringen høyner korrosjonsmotstanden i sure miljøer mens magnesium høyner korrosjonsmotstanden i moderate alkaliske miljøer. Aluminium er i stand til å være i svovelsyre, nitrat og eddiksyre takket være at det enten danner en passiv oksidfilm eller acetater som isolerer aluminiumet fra oksidasjonsmidlet.

Ved kontakt med andre metaller kan korrosjon oppstå, om miljøet er fuktig eller om den beskyttende oksidoverflaten slites bort på grunn av friksjon. Dette gjelder for eksempel ved kontakt med kobber og jern.



Small things. Big difference.

Vedligeholdelse af aluminium

Danska
HABO 2013-01-26

Vedligeholdelse:

1. Rengør med en blød opvredet klud og eventuelt lidt mild rengøringsmiddel eller mild skurepulver på overfladen.
2. Fjern rengøringsmidlet grundigt med koldt vand.
3. Tør overfladen af med en tør, blød klud.

Godt at vide:

Aluminium regnes ofte som et ikke korroderende metal. Aluminium korroderer mellem PH 4 og 9 en cirka 10 NH tyk passiv oksidfilm som beskytter materialet. Udenfor disse niveuer korroderer aluminium hurtigt.

Legeringer med forskellige korrosionsbestandighed

Om legeringen indeholder kobber mindskes korrosionsmodstanden. Mangan i legeringen øger korrosionsbestandighed i syre miljøer, mens magnesium øger korrosionsbestandighed i moderat alkaliske miljøer. Aluminium kan være i svovlsyre, salpetersyre og eddikesyre som følge af at der enten dannes en passiv oxidfilm eller acetater, som isolerer aluminium fra oxidationsmidlet.

Ved kontakt med andre metaller kan korrosion opstå, hvis miljøet er fugtigt, eller hvis den beskyttende oxid slides på grund af friktion. Dette gælder for eksempel ved kontakt med kobber og jern.



Small things. Big difference.

Hoito-ohje Alumiinille
Suomi
HABO 2013-04-15

Hoito-ohje

1. Puhdista pehmeällä kostealla liinalla. Voit halutessasi käyttää mietoa puhdistusainetta.
2. Hankaa pinnalle pesuainetta kostutetulla liinalla tai sienellä.
3. Poista pesuaine huolellisesti kylmällä vedellä.
4. Kuivaa pinta pehmeällä liinalla tai rievulla.

Alumiini luetaan metalliin, jotka eivät ruostu. Tämä olettamus on kuitenkin väärä. Alumiini ruostuu, mutta muodostaa pH 4 - 9 välillä noin 10 nm paksun passiivisen oksidikelman suojakseen. Tämän pH-alueen ulkopuolella alumiini ruostuu nopeasti. Eri pintakäsittelyt antavat erilaiset suojet alumiinille. Jos pintakäsittely sisältää kuparia, korroosiosuoja pienenee.

Alumiinin ollessa kosketuksissa muun metalliin, kuten kupariin ja rautaan, korroosiota voi esiintyä, samaten jos ympäristö on kostea tai suojaava oksidikelmu kuluu pois.