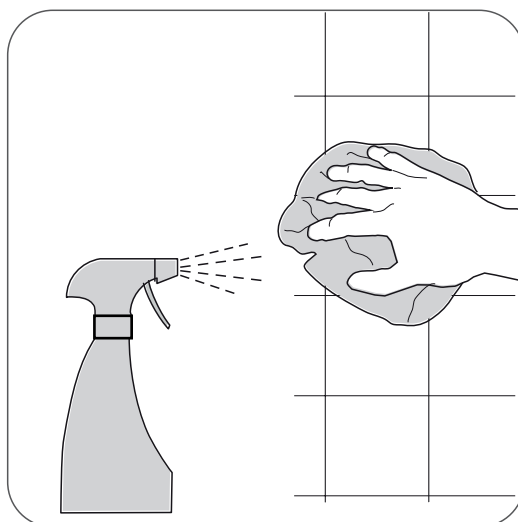




|                                   |   |
|-----------------------------------|---|
| Skötselråd för Aluminium.....     | 2 |
| Vedlikehold av Aluminium.....     | 3 |
| Vedligeholdelse af aluminium..... | 4 |
| Hoito-ohje Alumiinille.....       | 5 |

# Skötselråd för Aluminium Svenska

---

## Skötselråd

1. Rengör med mjuk trasa fuktad i vatten och eventuellt mildt rengöringsmedel eller mildt skurpulver,
2. Avlägsna rengöringsmedlet noggrant med kallt vatten.
3. Eftertorka med torr trasa

## Bra att veta

Aluminium räknas ofta som en icke korroderande metall, men detta är dock felaktigt. Aluminium korroderar men bildar mellan pH 4 och 9 en cirka 10 nm tjock passiv oxidfilm som skyddar materialet. Utanför detta intervall korroderar aluminium fort. Legeringar uppvisar olika korrosionsmotstånd.

Om legeringen innehåller koppar minskar korrosionsmotståndet. Mangan i legeringen höjer korrosionsmotståndet i sura miljöer medan magnesium höjer korrosionsmotståndet i måttligt alkaliska miljöer. Aluminium klarar av att vara i svavelsyra, nitrat och ättiksyra tack vare att det antingen bildas en passiv oxidfilm eller acetater som isolerar aluminiumet från oxidationsmedlet.

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

---

## Normalt vedlikehold

1. Rengjør med myk klut fuktet i vann og ev. mildt rengjøringsmiddel 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.

# Vedligeholdelse af aluminium Danska

---

## 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 niveauer 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.

# Hoito-ohje Alumiinille

## Finska

---

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

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