

RHEINZINK Temablad

UDH 06/13

Zink i udhæng

RHEINZINKs prePATINA overflade danner en henholdsvis blågrå eller skifergrå (afhængig af legering) beskyttende belægning, også kaldet patina. Patinaen skabes gennem en tre-trins kemisk proces. Først frembringer oxygen fra luften zinkoxid. Vand fra regn, kondens og luftfugtighed gør, at zinkoxiden omdannes til zinkhydroxid, som igen reagerer med luftens kuldioxid og til sidst danner et tæt og fast overfladelag af zinkkarbonat (patina). Laget af zinkkarbonat eller patinaen, lader sig ikke opløse i vand og er grunden til RHEINZINKs høje korrosionsbestandighed.

Oxygen (O₂)	→	zinkoxid
Vand (H₂O)	→	zinkhydroxid
Kuldioxid (CO₂)	→	zinkkarbonat

Når der er tale om udhængsbeklædning i RHEINZINK prePATINA vil en fortløbende dannelse af patina ikke finde sted. Dette skyldes, at udhæng er placeret i det vi hos RHEINZINK kalder for et "regnskygge-område" og i sådanne områder vil der ikke være nok regnvand til stede jævnt fordelt på zinkoverfladen til dannelse af en ensartet patina-overflade.

Til gengæld vil man ofte se regndråber løbe ned af beklædningen, og på de steder, hvor regndråberne bliver siddende på zinkoverfladen i længere tid og drypper af, vil dannelse af zinkhydroxid forekomme. Denne dannelse af zinkhydroxid-"plamager" er udelukkende af visuel karakter og har ingen indflydelse på zinkens levetid.

Ovenstående gør sig også gældende, når zink anvendes i andre områder med "regnskygge".