

RHEINZINK Faktablad

ZIÖ 09/13

Zink i överhäng/underbeklädnad

RHEINZINKs prePATINA ovansida bildar en bestående blågrå eller skiffergrå (beroende på legering) beskyddande beläggning, också kallad patina. Patinan skapas genom en kemisk process i tre steg. Först framställs genom oxygen i luften zinkoxid, vatten från regn, kondens och luftfuktighet gör att zinkoxiden omvandlas till zinkhydroxid som reagerar på luftens koldioxid och till sist bildar ett tät och fast skyddande skikt av zinkkarbonat (patina) Skiktet av zinkkarbonat eller patinan är beständig gentemot regnvatten och är grunden till RHEINZINKs höga korrosions beständighet.

Oxygen (O ₂)	→	zinkoxid
Vatten (H ₂ O)	→	zinkhydroxid
Koldioxid (CO ₂)	→	zinkkarbonat

När vi talar om underbeklädnad i RHEINZINK prePATINA kan ett fortlöpande bildande av patina inte ske, Anledningen till det är att underbeklädnaden är placerad i vad vi på RHEINZINK kallar ett område med ”regn skugga” och i dessa områden blir inte materialet utsatt för ett jämt flöde av regnvatten, Därav bildas inte patinan jämt på alla ytor.

Istället kan man se regndroppar rinna ned över beklädnaden och på de platser som regndroppen fastnar en längre tid eller droppar av, så kan det bildas zinkhydroxid. I miljöer med hög halt av salt kan även detta involveras i denna process och bilda saltavlagringar i dessa områden med ”regn skugga”. Dessa områden med zinkhydroxid/salt avlagringar är endast av visuell karaktär och har ingen effekt på zinkens livslängd.

Ovanstående gör sig också gällande, när zink används i andra områden med ”regn skugga”