

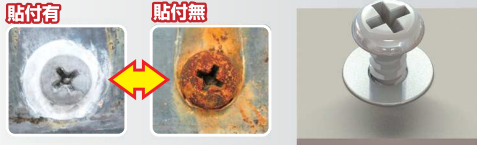


貼るだけ簡単。亜鉛のシールとテープで錆びの発生を強力に防ぐ



ねじ周り・穴周辺の錆びを防ぎたい!

シール貼るだけ超簡単! 錆び防止亜鉛シール

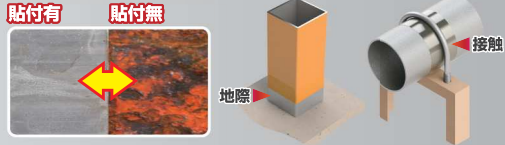


鉄板はネジや穴まわりから錆びる

塗装された鉄板でも、ネジや穴周辺は鉄がむき出しです。何もなければ、ここから錆びが発生して周囲に広がります。ビスを打つ時などに、ひと手間亜鉛シールを貼るだけで防食することができます。

パイプの接触部・地際の錆びを防ぎたい!

テープ貼るだけ超簡単! 錆び防止亜鉛テープ



鉄部は地際や接触部から錆びる

地面に立てられた看板やポールは地際から錆びが発生して膨れ錆びから倒壊につながります。また金属同士の接触部分も錆びの発生をまねきます。亜鉛テープを巻いておけば防食することができます。

◎高いライフコスト性 (長期間効果持続)

おどろきのロングライフ。一般環境下での期待耐用年数は【20年以上】

◎施工がすごく簡単で楽!

サビさせたくない場所にシールやテープと同じ要領で貼るだけ。

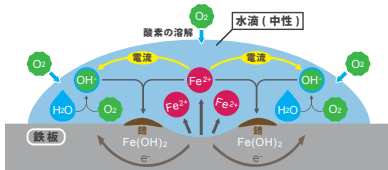
◎異種金属接触腐食や隙間腐食対策にも有効

ステンレスと鉄、アルミと鉄などの異種金属が接する場所にも有効。

■貼るだけで錆びから守る仕組み

錆び防止亜鉛シール・テープは、鉄よりもイオン化傾向の高い亜鉛を鉄部に接触させることで、亜鉛を犠牲(先に錆びさせる)にして鉄から錆びが発生するのを防ぎます。この仕組みを犠牲防食と言います。

・鉄が錆びる過程



■水滴(中性)における鉄部の腐食メカニズム

水滴内で鉄原子(Fe)は、鉄部に電子(e)を残し鉄イオン(Fe²⁺)の形で溶解し液中に拡散します。



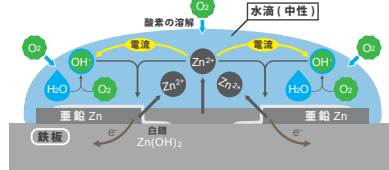
水滴内では、水(H₂O)、酸素(O₂)、および①の鉄溶解部から供給される電子(e)が反応し水酸化イオン(OH⁻)を生じます。



①と②で生じた鉄イオン(Fe²⁺)と水酸化イオン(OH⁻)の反応により水酸化鉄(Fe(OH)₂)が生成され徐々に錆層に成長します。

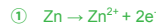


・錆びから守る仕組み



■水滴(中性)における鉄部に対する亜鉛の犠牲防食作用

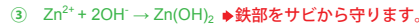
水滴内で亜鉛原子(Zn)は、亜鉛に電子(e)を残し亜鉛イオン(Zn²⁺)の形で溶解し液中に拡散します。



水滴内では、水(H₂O)、酸素(O₂)、および①の亜鉛溶解部から供給される電子(e)が反応し水酸化イオン(OH⁻)を生じます。



①と②で生じた亜鉛イオン(Zn²⁺)と水酸化イオン(OH⁻)の反応により水酸化亜鉛(Zn(OH)₂)が生成し堆積します。



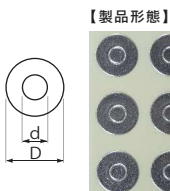
【イオン化傾向】

イオン化傾向が大きいほど錆びやすい

(+) ↑	K	カリウム
	Ca	カルシウム
	Na	ナトリウム
	Mg	マグネシウム
	Al	アルミニウム
	Mn	マンガン
	Zn	亜鉛
	Cr	クロム
	Fe	鉄
	Cd	カドミウム
	Ni	ニッケル
	Sn	スズ
	Pb	鉛
	H ₂	水素
	Cu	銅
	Hg	水銀
	Ag	銀
	Pt	白金
	Au	金
(-) ↓		

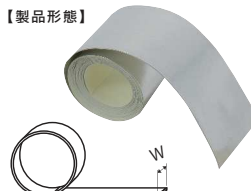
■製品ラインナップ

シール貼るだけ超簡単! 錆び防止亜鉛シール



規格	厚さ	d x D
4mm径ねじ用	0.1mm	4.2 x 12
5mm径ねじ用		5.4 x 14
6mm径ねじ用		6.5 x 15
8mm径ねじ用		8.5 x 20

テープ貼るだけ超簡単! 錆び防止亜鉛テープ



テープ幅(W)	厚さ
25mm	0.1mm
50mm	
100mm	

新しい商品ができましたので、ご案内申し上げます。

商品のお問合せ先 **株式会社大里** D I Y 営業課
営業担当 または下記まで
 〒336-0034 埼玉県さいたま市南区内谷7-4-1
 TEL:048-863-6411 FAX:048-863-8459

- 水中に常時浸漬する箇所、または干満帯には使用できません。
- 防食対象物が高温環境(60℃以上)にある場合は使用できません。
- 室内で火気のない風通しの良い冷暗所(5~40℃)で保管してください。
- 酸・アルカリ・強力な酸化剤など化学物質と接触、同一箇所への保管はしないでください。