

X₁ 7 の 考 え 方

まず 第 1 に 母 材 を 考 え る

T = T₁ し、い くら 延 び 系 統 がある。

母 材 と し て 使 わ れ る の は 最 も 入 手 が かん た ん な 鉄。

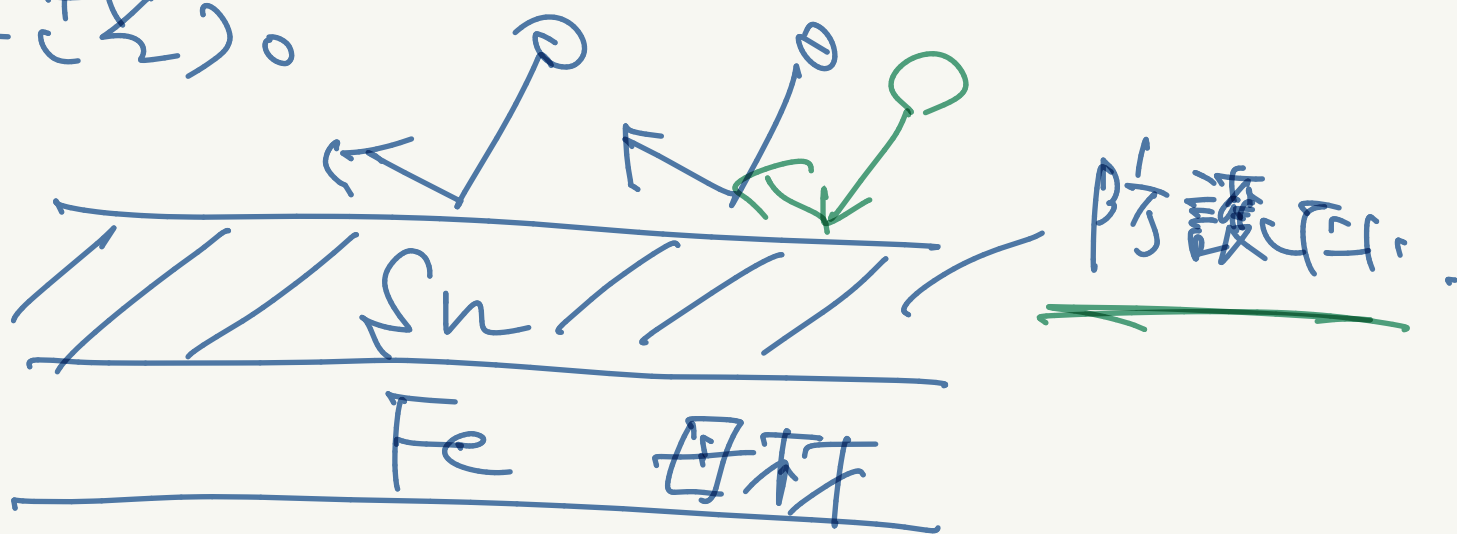
鉄 を 腐 食 から 考 え る に は どう し て ら れ ば い い か ?

有 名 な め っき に Zn と Sn が あり ます。

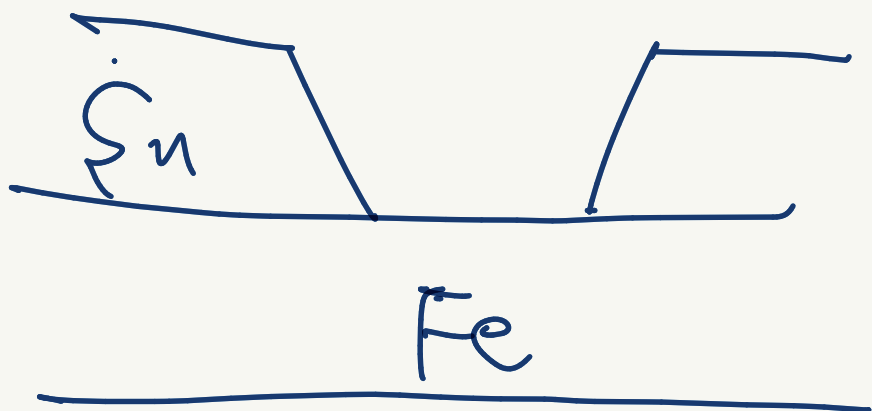
イ オ ン 化 化 学 的 向 向 性 考 え

$Zn > Fe > Sn$ の 順

Sn を め っき し て あ り た ら Sn (イ オ ン) に 変 化 し て い くの 2 点 を 考 え る。



$T=T_0$, Sn ぬきには問題があらず。



例1 = Sn ぬきには T_0 が入って Fe がぬけて
しまつたら、 T_0 に水が T_0 なる T_0



イオン化傾向 $\boxed{Fe > Sn}$ より

Fe^{2+} となる鉄イオンと Sn^{2+} とけ出し(2) (7)。



よって、傷がつかないような外側には使えない
とつた。

ただし、傷がつかないとつて Fe^{2+} がすく

↓ (↑ 出 ↓ も ↓ 入) ↑ ↓ 場合 所 ↓ (↑ ↓ 入 ↓ 出) ↓

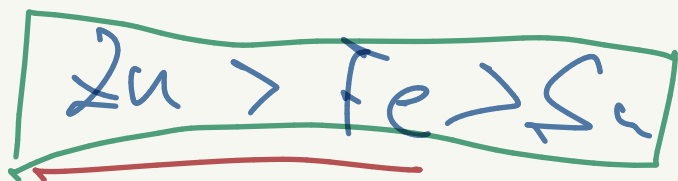
Fe のイオンは、人体に無害のため食品に添加する
ところではある



↓ ためは 鉄 や おちち (ためは) ↓
これに 鉄 という、

では、傷がつきそうなのではどうですか？

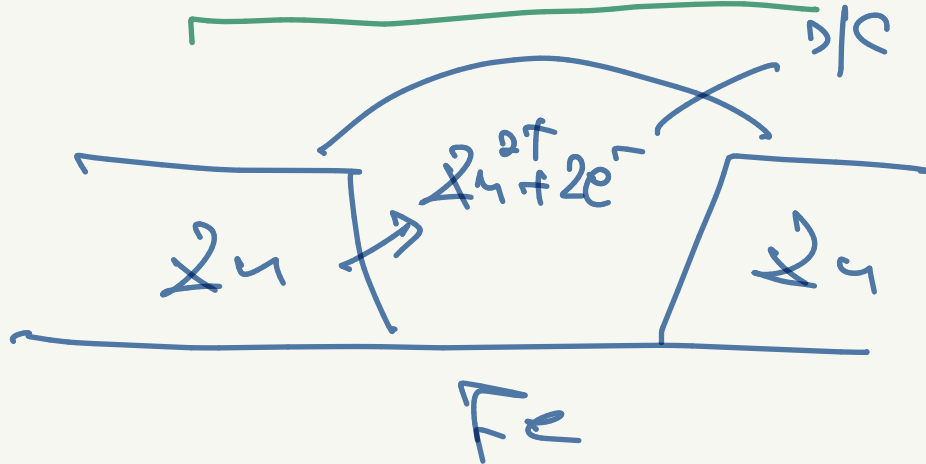
傷がついても Fe がイオンにならない イオン化 の
大まかもの 便 はある



Zn は Fe より
イオンになりやすい

Zn 3 つが Zn は Fe より

Zn が溶け出しやす
92% Fe は溶けなくて
はい

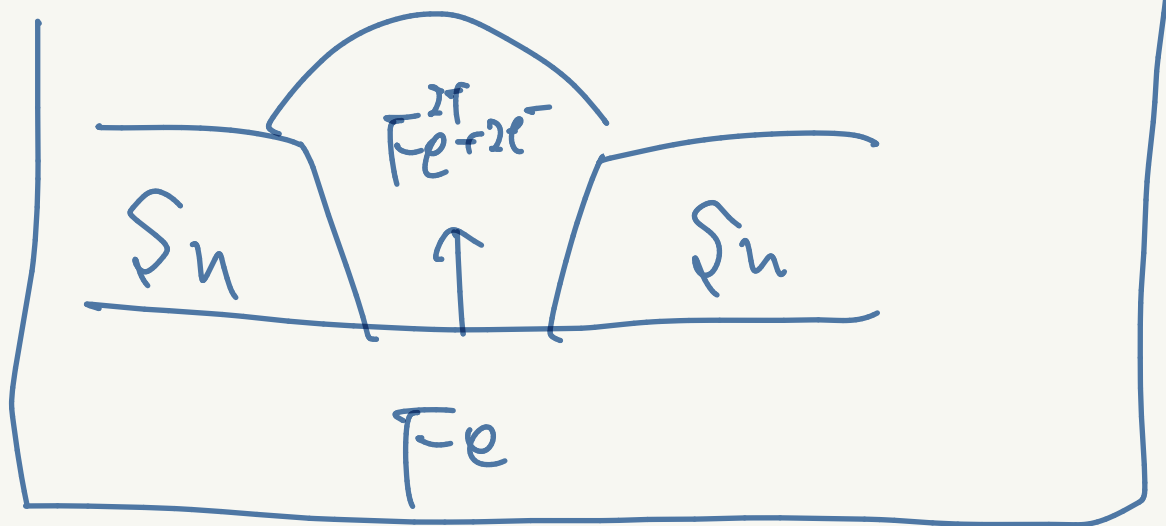


Fe は溶け

Znを溶かすものをトタンという。

トタン = 屋根板 (鉄の板)

ガルバリウム



トタン

