

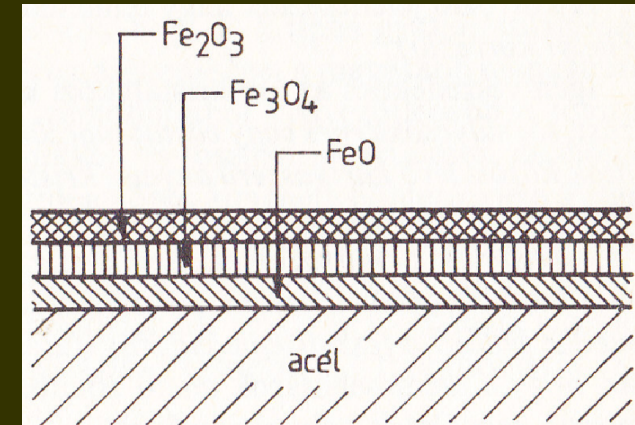
Acélszerkezetek konstruálása

Felületvédelem

Korrózió

Korrózió – oxidáció – rozsdásodás – roszda

kémiai korrózió: $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 = 2\text{Fe}_2\text{O}_3$



elektrokémiai korrózió: galvánelem jön létre két fém között, ahol a vas a katód
FeOOH, Fe(OH)₂, Fe(OH)₃

kristályközi korrózió: rossz ötvözés, fárasztó terhelés
magas feszültség (feszültségkorrózió)

Rozsdamentes acélok

Cr – 12-15%

kémiai korrózió: $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 = 2\text{Fe}_2\text{O}_3$

elektrokémiai korrózió: galvánelem jön létre két fém között, ahol a vas a katód
 FeOOH , $\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$

kristályközi korrózió: rossz ötvözés, fárasztó terhelés
magas feszültség (feszültségkorrózió)