

recobrir o metal com algum material que não sofra oxidação

Ex.: plástico, graxa, esmalte, tinta, etc

@STUDIES.RE

magnésio e zinco podem ser usados como metais de sacrifício para proteger o ferro da oxidação

Semirreação	E^0 oxidação
$Mg(s) \rightarrow Mg^{2+} + 2e^-$	+ 2,36 V
$Zn(s) \rightarrow Zn^{2+} + 2e^-$	+ 0,76 V
$Fe(s) \rightarrow Fe^{2+} + 2e^-$	+ 0,44 V

Película Inerte

Metal

a camada protetora de metal sofre oxidação e não o metal

Ex: Galvanização de pregos de ferro com zinco ou estanho

Recobrimento

 **Estratégia**
Vestibulares

eletroquímica

PROTEÇÃO CONTRA CORROSÃO



Ex.: Conectar à placas de magnésio

conectar o material metálico a um metal que apresenta maior tendência à oxidação

Metal de sacrifício