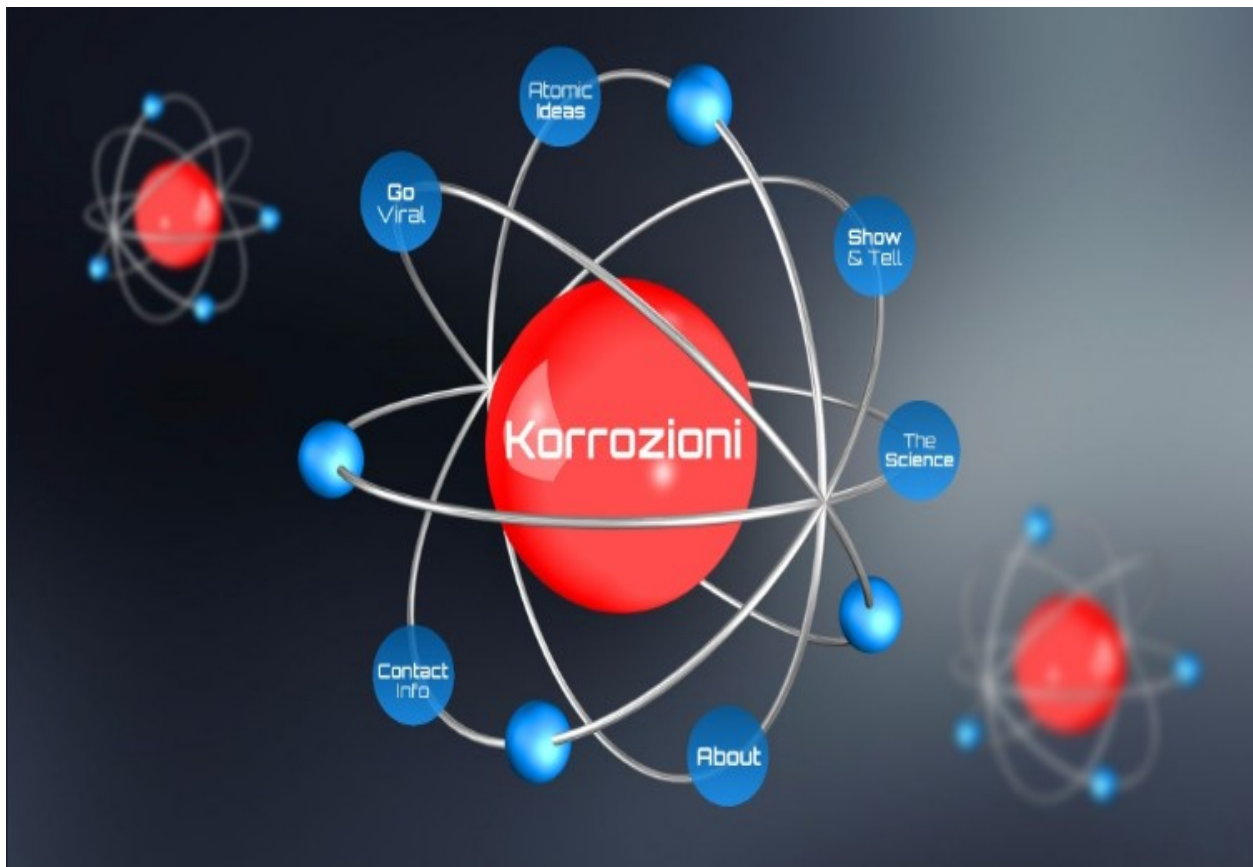


## KOROZIONI I METALEVE



# HYRJE

- C'eshte korrozioni?
- Si krijohet ai?
- Ku paraqitet?
- Si te pengohet ky proces?

## ***C'eshte korrozioni?***

Korrozioni eshte proces i cili ne menyre spontane i oksidon metalet ne jone te tyre, me c'rast fomohen komponime te ndryshme kimike sic jane oksidet, karbonatet, sulfatet etj.





# Elektronet

Elektronet e liruarra prej metalit gjatë korrodimit të tij i marr ndonjë jo metal, si p.sh oksigjeni i ajrit, i cili reduktohet sipas reaksionit:  $O_2 + 4e + 2H_2O \rightarrow 4OH^-$



## ***Si krijohet korrozioni?***

Korrozioni karakterizohet si proces i demshem, sepse humb nje sasi te madhe te metalit ne gjendje te pastere dhe shpeshehere definohet si veprim i demshem i ajrit dhe ujit ne sip. te metalit.



## ***Ku paraqitet korrozioni?***

Korrozioni paraqitet ne te gjitha metalet, kur ato kane kontakt me oksigjenin dhe lageshtine.



## ***Si te mbrohemi nga korrozioni?***

Qe te mbrohemi nga korrozioni duhet te perdorim nje menyre efikase qe eshte galvanizmi. Ky eshte proces i cili e mbeshtjell metalin me nje metal tjeter per te formuar nje shtrese qe e mbron ate nga oksidimi.



