

JONISERINGSTENDENS.

Metallens tendens att bilda positiva joner.

1. Pröva reaktionen i vatten hos följande metaller: Ca, Mg, Al, Zn, Fe, Cu och Au.

Vilka metaller reagerar med vatten?

Vilken gas bildas?

2. Icke reagerande metaller provas med utsp. saltsyra ev. uppvärmning.

Resultat:

Vilken gas bildas?

3. Kvarvarande metaller provas med konc. salpetersyra.

Resultat:

4. Hur skall man rangordna metallerna beträffande joniserings-tendens i de fall då fler än en metall har reagerat under punkt 1, 2 eller 3.

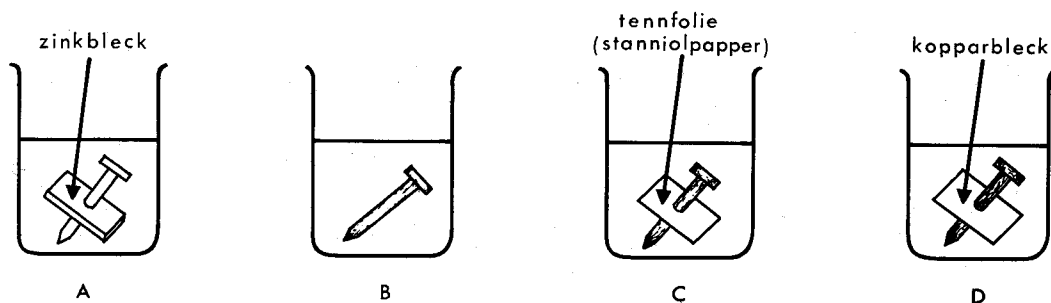
5. Spänningsserien.

Rangordna metallerna ovan (punkt 1) efter avtagande joniserings-tendens.



6. KORROSION.

Vad menas med korrosion?



7. Figuren visar ett experiment där fyra järnspikar legat i koksaltlösning (2 dygn).

I tre fall har spiken slagits igenom bleck av olika metaller.

Förklara:

8. Ange några metoder att förhindra (minska) korrosion.