

## LA CORROSION

La **CORROSION** est un phénomène naturel.

Le métal trouve son origine dans un minerai, sous forme oxydée. La métallurgie a pour but d'amener, par réduction, la forme oxydée à l'état de métal. Toutefois, les métaux sont instables ; au contact d'éléments naturels tels que l'oxygène (O<sub>2</sub>), l'eau (H<sub>2</sub>O), ils ont tendance à vouloir retourner à leur état d'origine d'oxyde. Les agents stimulateurs de corrosion tels que le dioxyde de soufre (SO<sub>2</sub>) et le dioxyde de carbone (CO<sub>2</sub>), etc., accentuent par réaction chimique ou électrochimique le phénomène naturel de corrosion.

### Phénomène chimique :

Sous l'action d'éléments naturels tels que l'oxygène, l'eau, et de polluants stimulateurs de corrosion tels que le dioxyde de soufre, le dioxyde de carbone, etc., les métaux peuvent se corroder.

### Phénomène électrochimique :

Une pile est constituée de deux électrodes, reliées électriquement dans une électrolyte.

- Anode (-) = → perte d'électrons = → oxydation ou corrosion
- Cathode (+) = → gain d'électrons = → réduction = protection

L'anode sera le métal ayant le potentiel de dissolution le plus électronégatif. La cathode sera le métal ayant le potentiel de dissolution le moins électronégatif.