

INTERDEPENDENȚA

Legături chimice - Valență

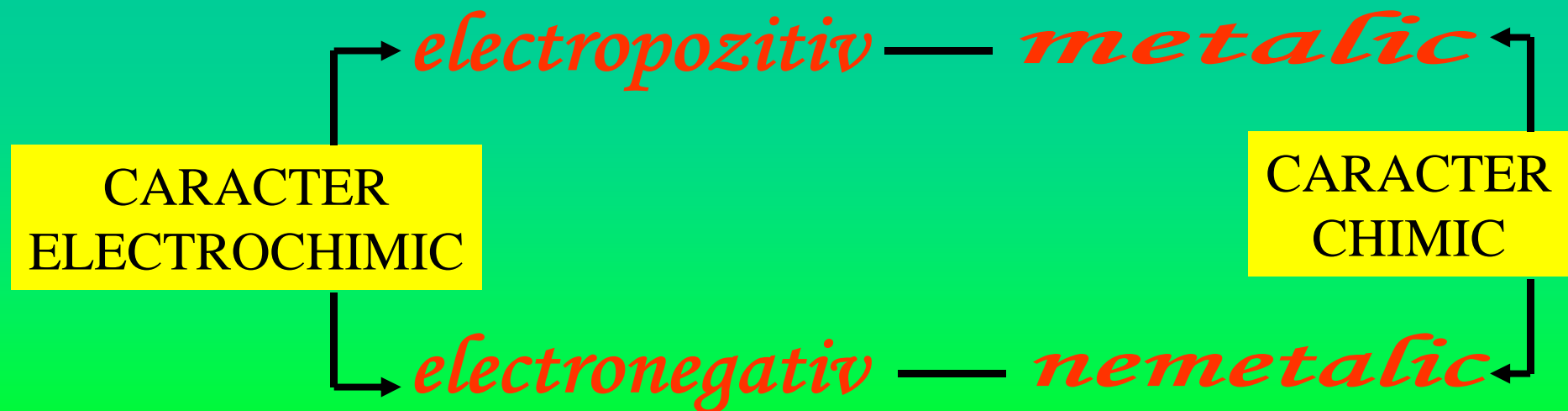
Pentru a ajunge la o configurație electronică stabilă pe ultimul strat, atomii elementelor se unesc între ei prin legături chimice.

Se formează astfel:
COMPUȘI IONICI SAU MOLECULE

**LEGĂTURI
CHIMICE**

**Legătura
ionică**

**Legătura
covalentă**



Legătura ionică se stabilește prin transfer de electroni, între elemente chimice cu caracter chimic și electrochimic diferit.

Dacă într-un compus legătura chimică stabilită este ionică, valența elementelor se exprimă prin **electrovalență**.

Ex: Clorura de Magneziu $\text{Mg}^{2+} 2\text{Cl}^-$
formula ionică

*se formează
un compus ionic*

Formula chimică este:
 $\text{Mg}^{\text{II}}\text{Cl}^{\text{I}} \longrightarrow \text{MgCl}_2$

Legătura covalentă se stabilește prin punere în comun de electroni, între elemente chimice cu caracter chimic identic și electrochimic identic sau apropiat.

**LEGĂTURA
CHIMICĂ
COVALENTĂ**

→ **polară**



se formează
un compus covalent
(molecule)

→ **nepolară**



Dacă într-un compus legătura chimică stabilă este covalentă, valența elementelor se exprimă prin **covalență**.

**față de
Hidrogen**

Acidul sulfhidric **H₂S**

**față de
Oxigen**

Formula chimică a oxizilor sulfurii:



În concluzie

ELECTROVALENȚA

**LEGĂTURA
IONICĂ**

VALENȚA

LEGĂTURI CHIMICE

COVALENȚA

**LEGĂTURA
COVALENTA**

