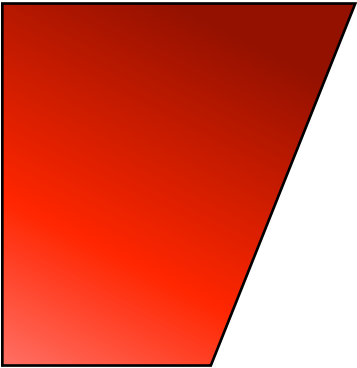
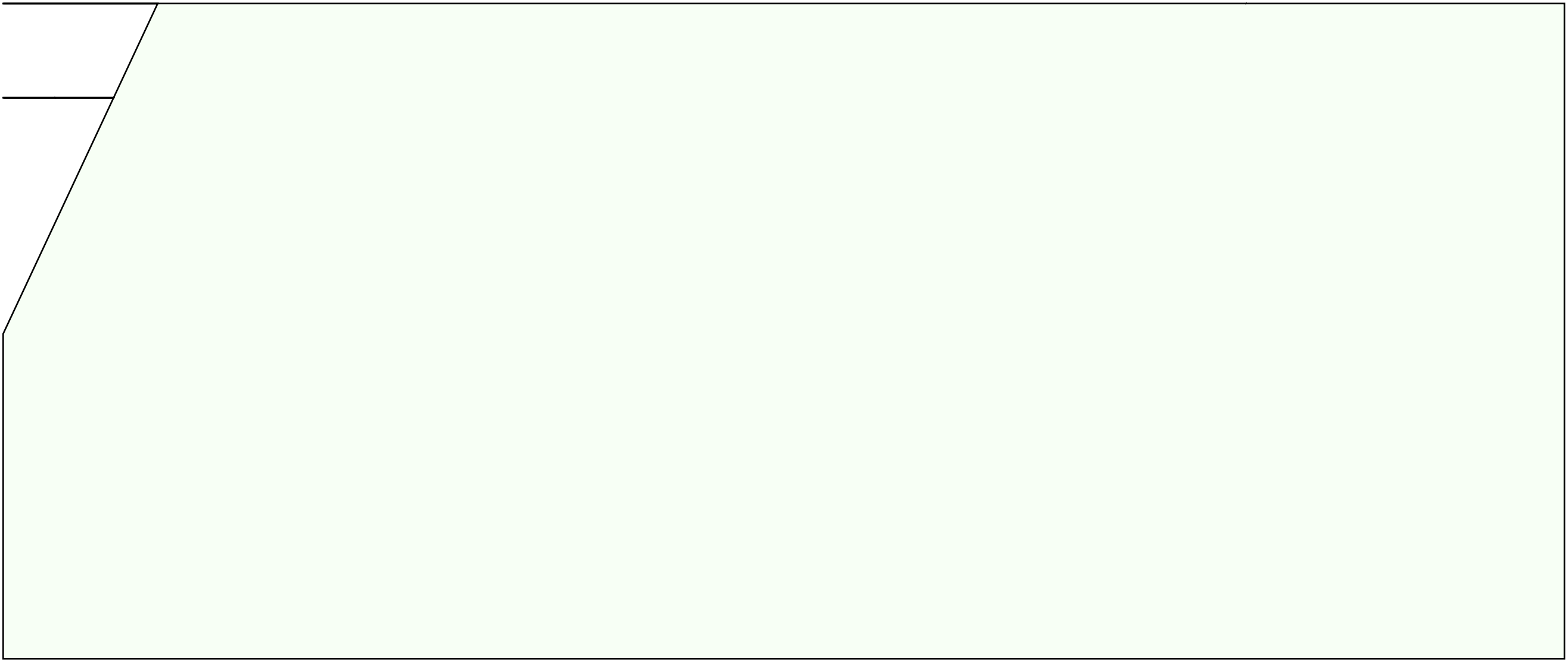


CHIMICO-STURTURRALI





Le proprietà chimico strutturali dei metalli, riguardano :

- ☐ *La configurazione atomica*
- ☐ *La forma del reticolo cristallino*
- ☐ *Le dimensione e l'orientamento dei cristalli*

I metalli se osservati al microscopio, consentono di rilevare i propri atomi, organizzati secondo una precisa disposizione, detta reticolo cristallino.



Gli Altri elementi che influiscono sulla conformazione atomica sono la dimensione e l'orientamento dei cristalli. In base alla loro dimensione i cristalli si dividono in :

- ☐ *A grano piccolo, che conferiscono plasticità al materiale rendendolo più lavorabile*
- ☐ *A grano grande, che rendono il materiale duro e fragile.*

La sua configurazione è molto importante perché dipendono anche le proprietà meccaniche e tecnologiche.

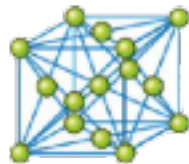
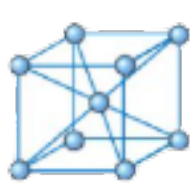
Esso ha una struttura tridimensionale ed ogni reticolo è costituito da celle elementari che si suddividono in :

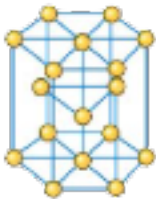
☐ ***Cella cubica a corpo centrato, costituita da 9 atomi;***

☐ ***Cella cubica a facce centrate, costituita da 14 atomi;***

☐ ***Cella esagonale, costituita da 17 atomi.***

La dimensione di questi cristalli dipende dal tempo di raffreddamento dei trattamenti dei metalli, infatti più lento sarà il raffreddamento, più grande sarà il cristallo.

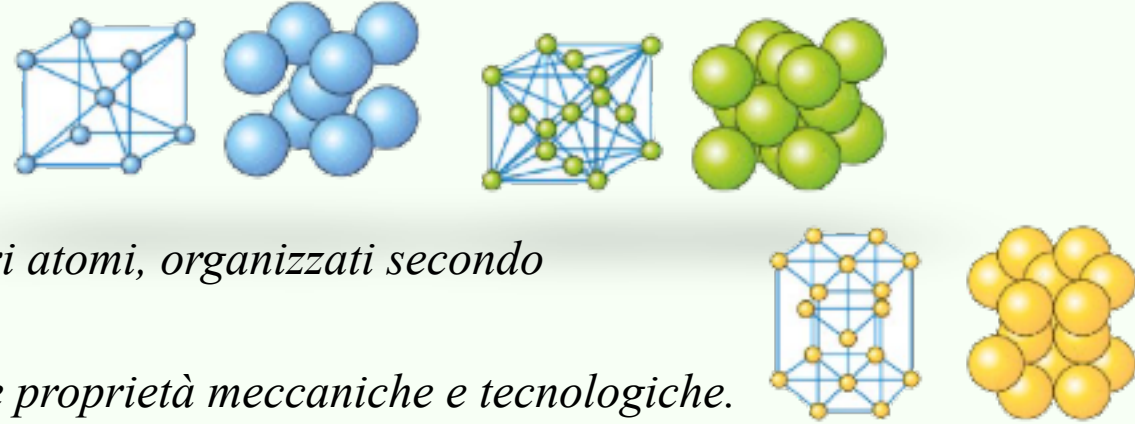




CHIMICO-STRUTTURALI

Le proprietà chimico strutturali dei metalli, riguardano :

- ☐ **La configurazione atomica**
- ☐ **La forma del reticolo cristallino**
- ☐ **Le dimensione e l'orientamento dei cristalli**



I metalli se osservati al microscopio, consentono di rilevare i propri atomi, organizzati secondo una precisa predisposizione, detta reticolo cristallino.

La sua configurazione è molto importante perché dipendono anche le proprietà meccaniche e tecnologiche.

Esso ha una struttura tridimensionale ed ogni reticolo è costituito da celle elementari che si suddividono in :

- ☐ **Cella cubica a corpo centrato**, costituita da 9 atomi;
- ☐ **Cella cubica a facce centrate**, costituita da 14 atomi;
- ☐ **Cella esagonale**, costituita da 17 atomi.

Gli Altri elementi che influiscono sulla conformazione atomica sono la dimensione e l'orientamento dei cristalli. In base alla loro dimensione i cristalli si dividono in :

- ☐ **A grano piccolo**, che conferiscono plasticità al materiale rendendolo più lavorabile
- ☐ **A grano grande**, che rendono il materiale duro e fragile.

La dimensione di questi cristalli dipende dal tempo di raffreddamento dei trattamenti dei metalli, infatti più lento sarà il raffreddamento, più grande sarà il cristallo.

καταγγελλόμενοι· ἡνὶ δὲ λαοῦς ὅλος ἡ σιζήτις·

[illegible]