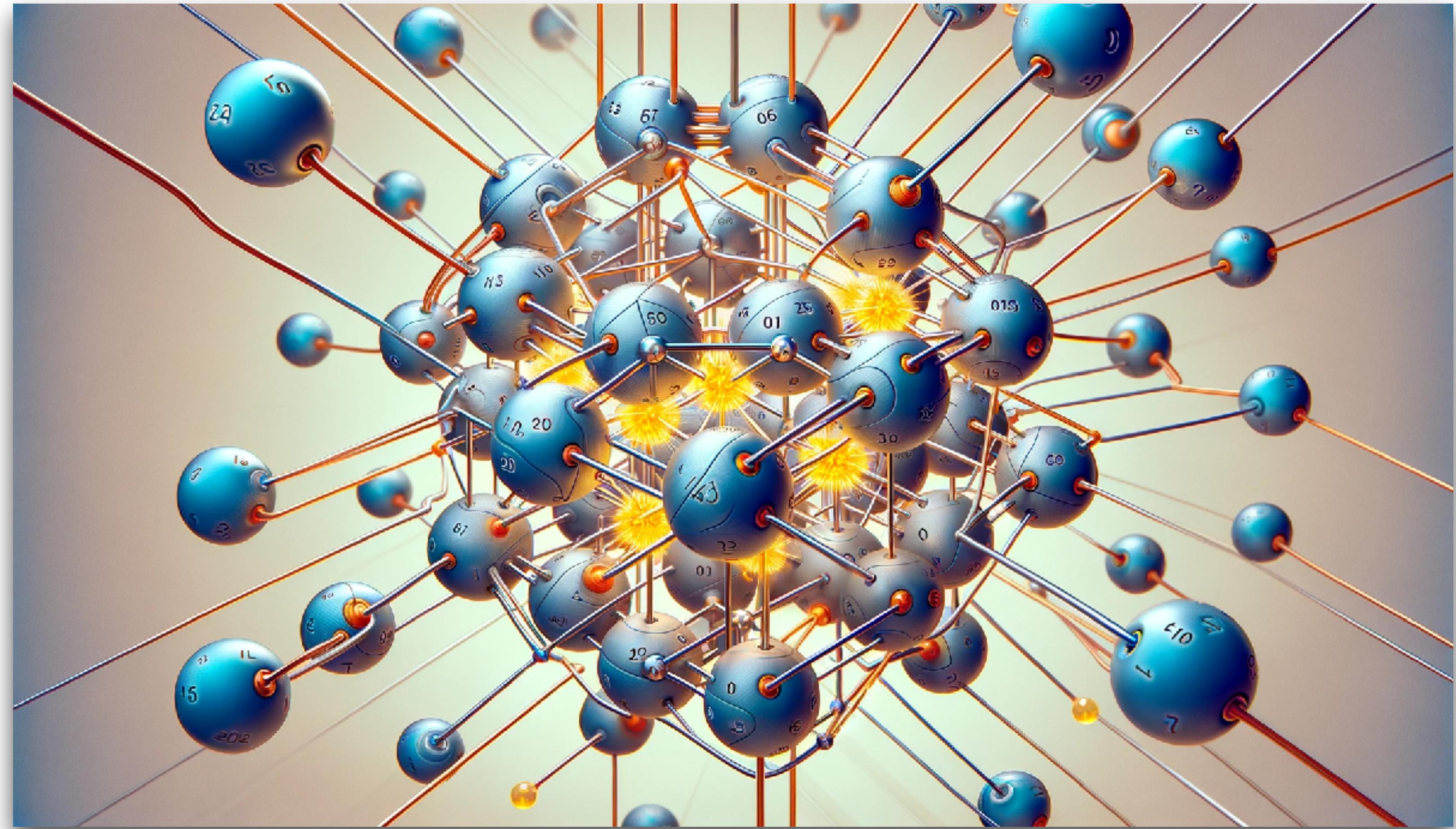


Ligações Químicas

alexquimica.com



accesse o canal

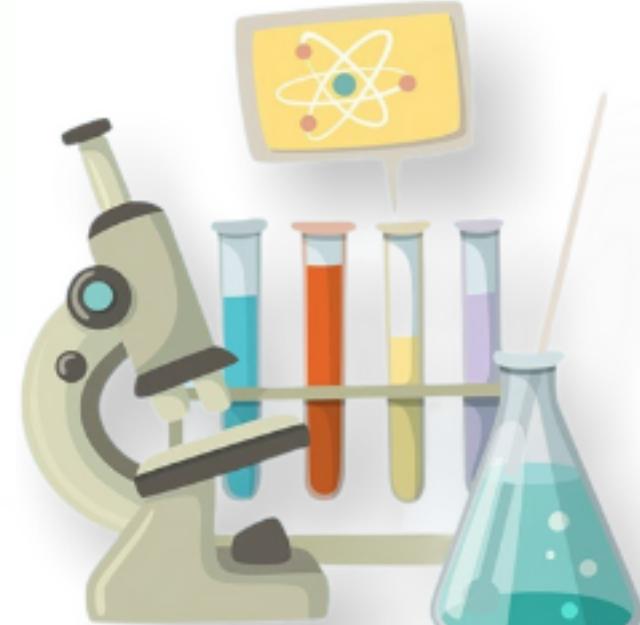
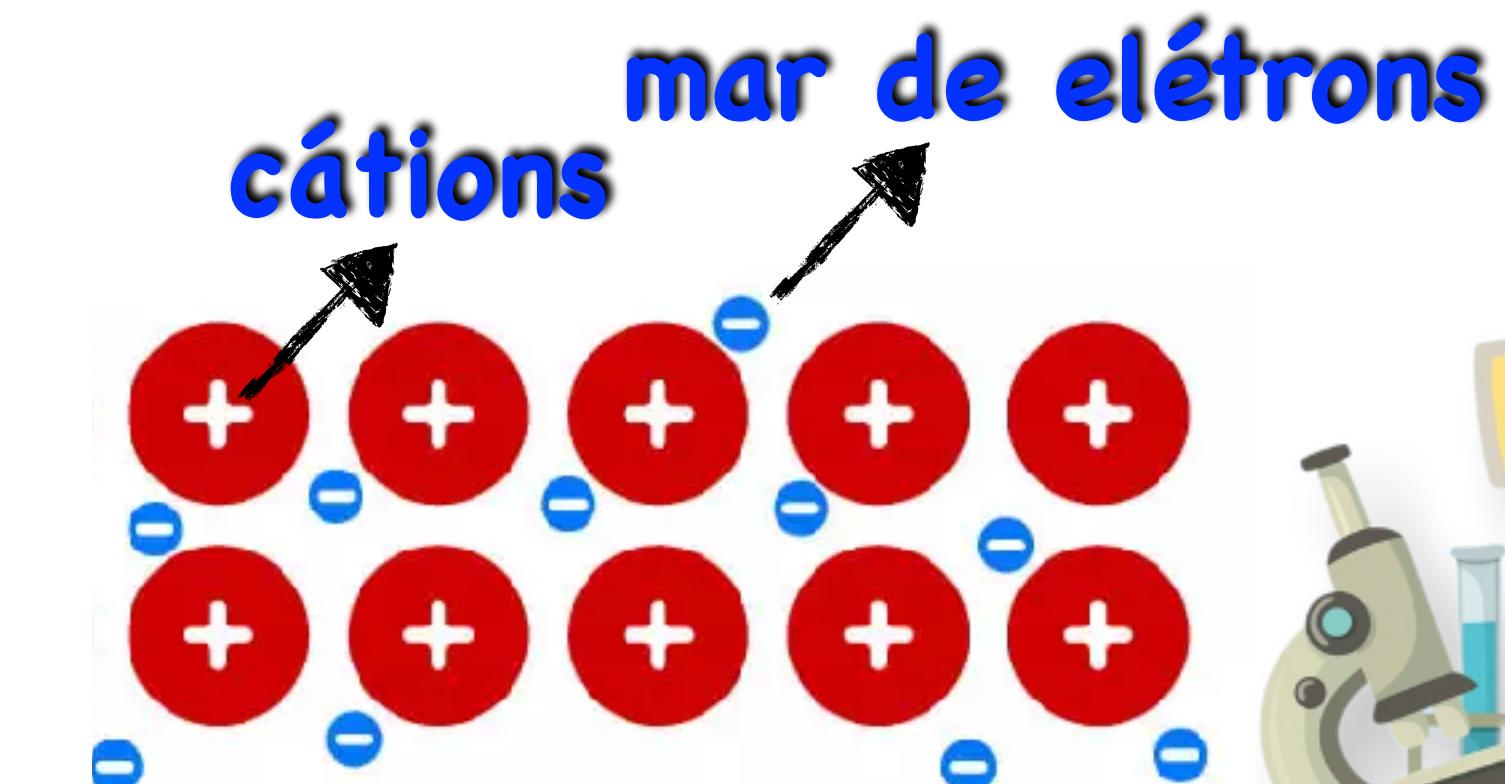
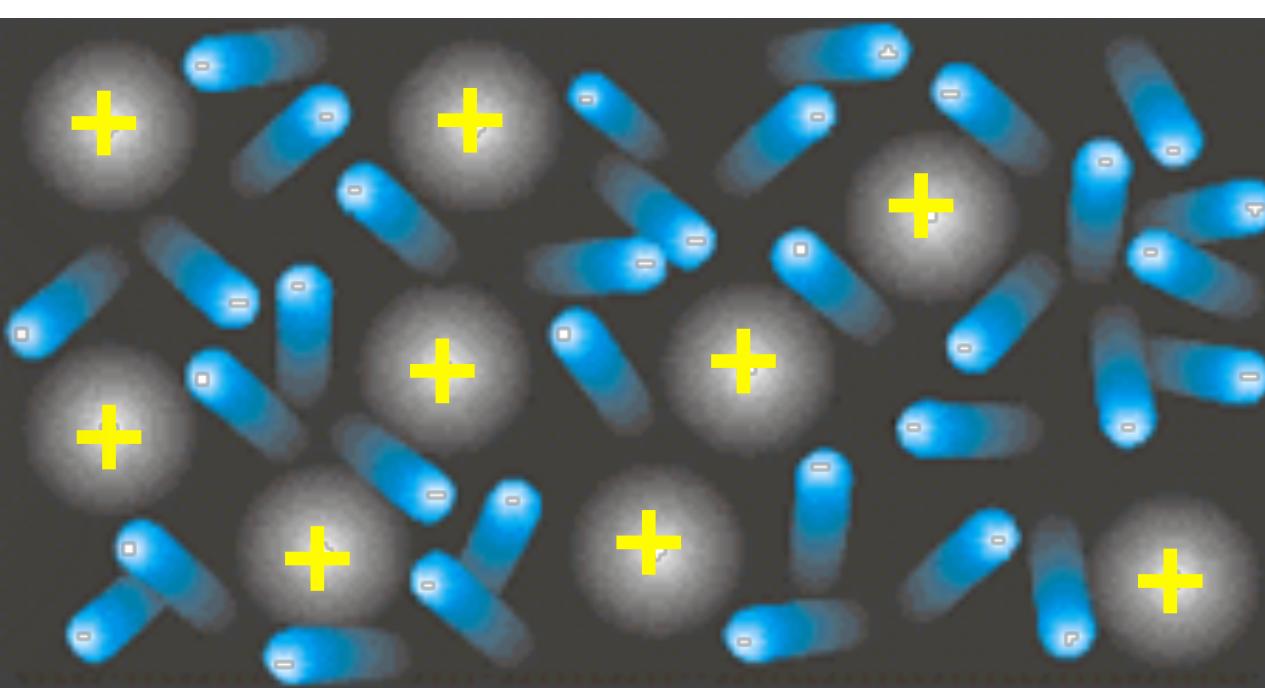
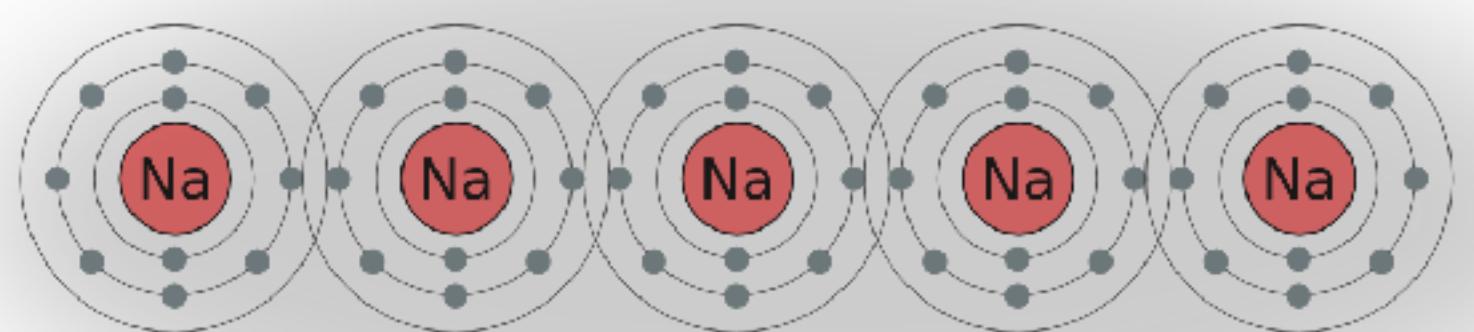


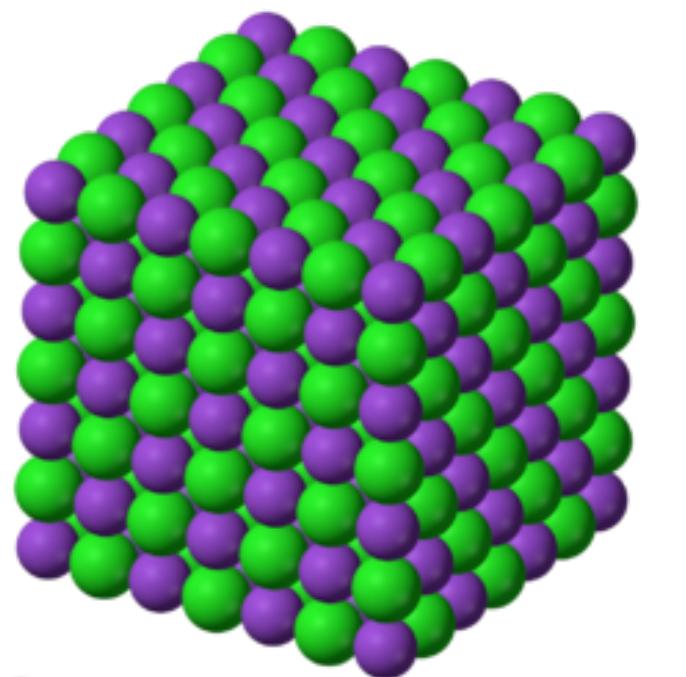
Prof: Alex



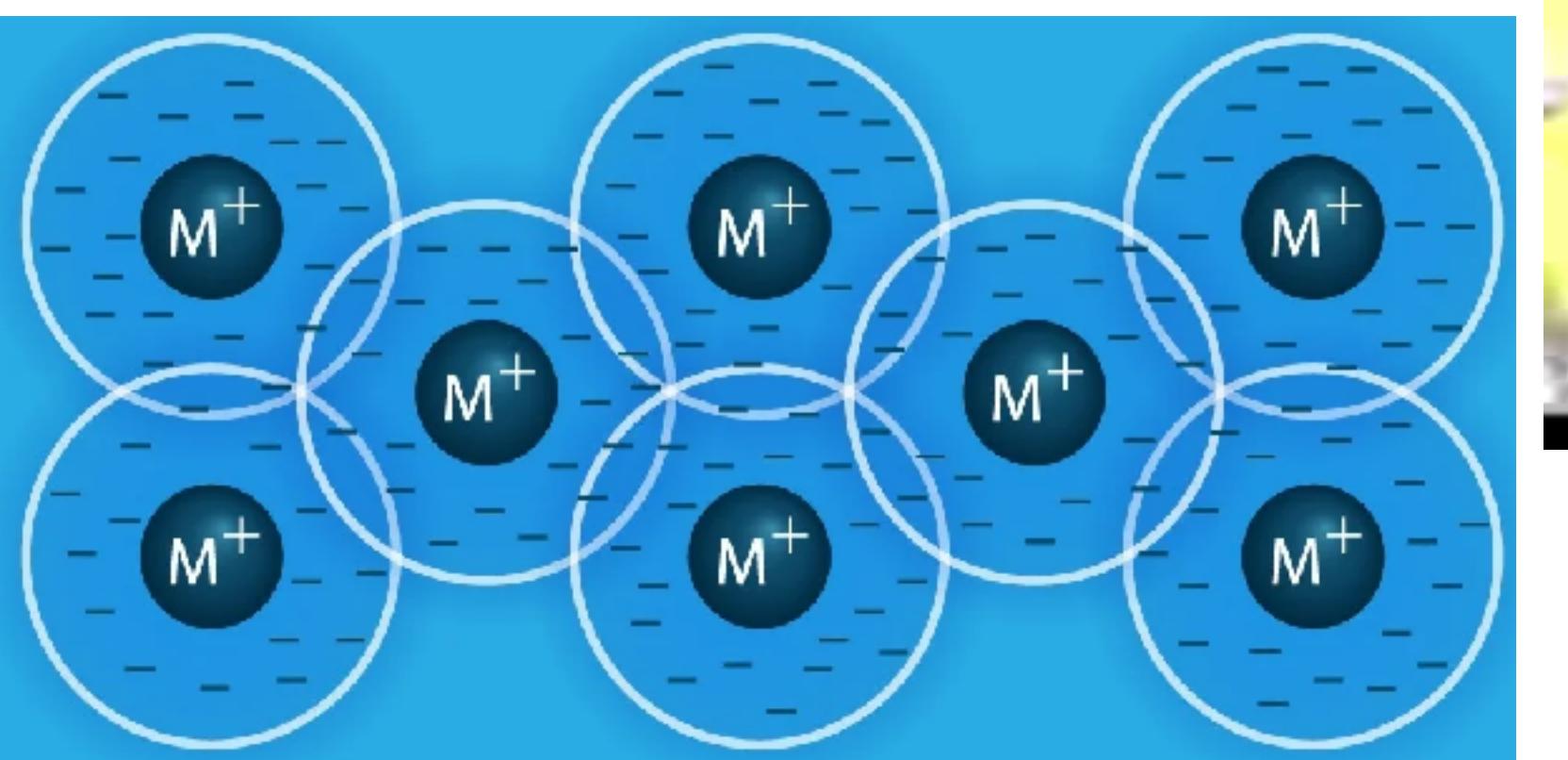
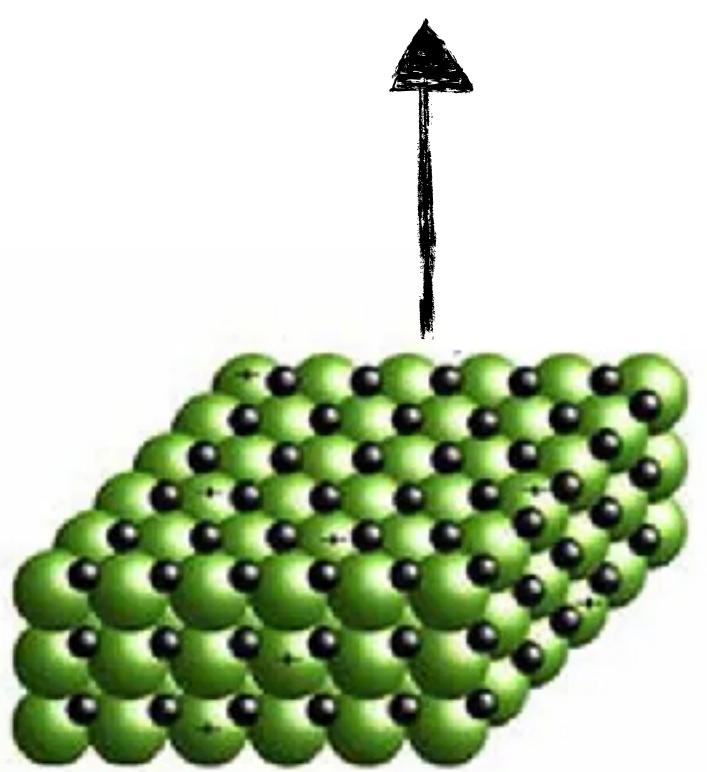
Ligaçāo Metálica

Ligação química que acontece entre metais, em um modelo de ligação não direcional e fora da Regra do Octeto. A ligação metálica ocorre entre espécies de baixa eletronegatividade (tendência a perder elétrons), com a consequente formação de pseudocátions e o "mar" de elétrons.

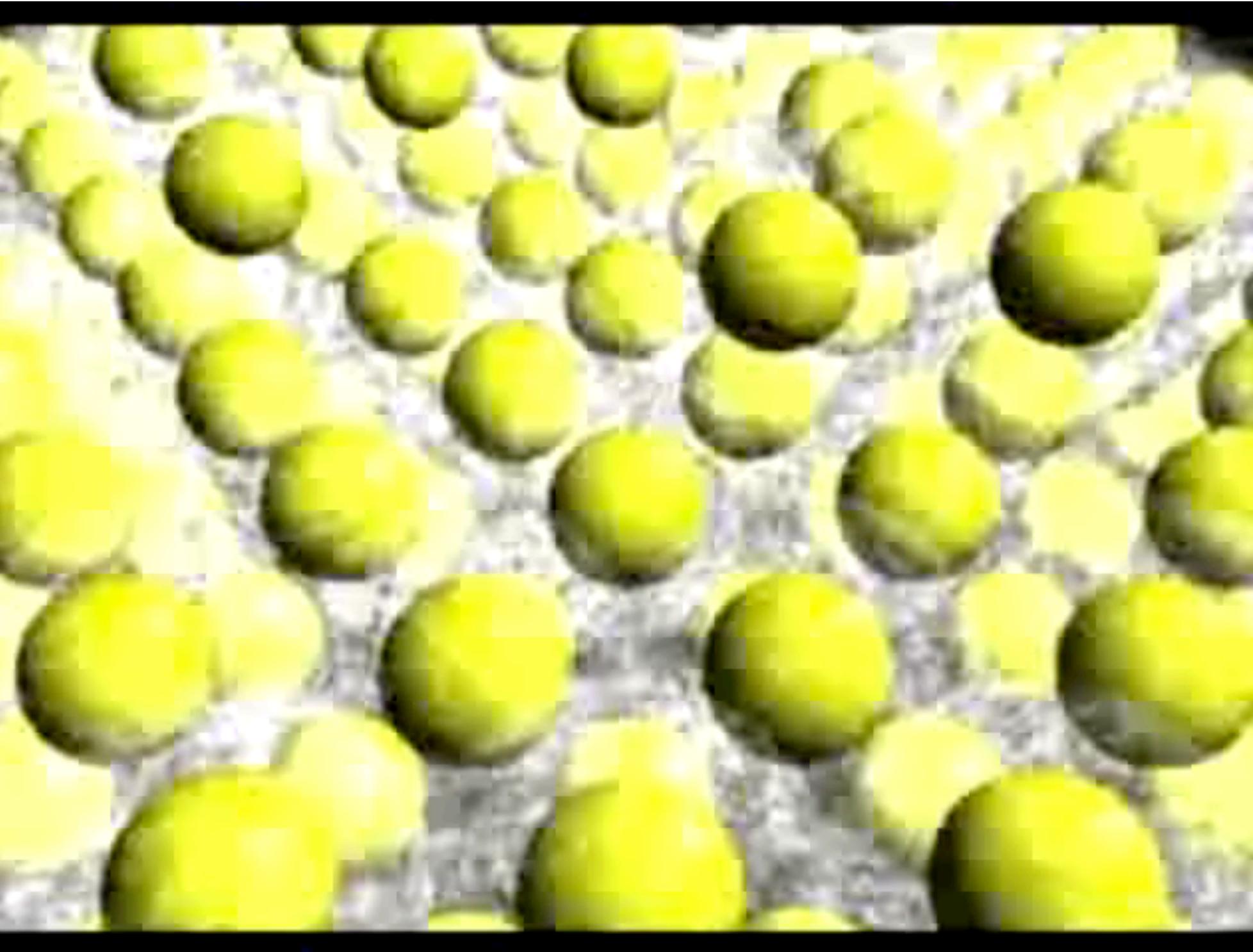




retículo cristalino

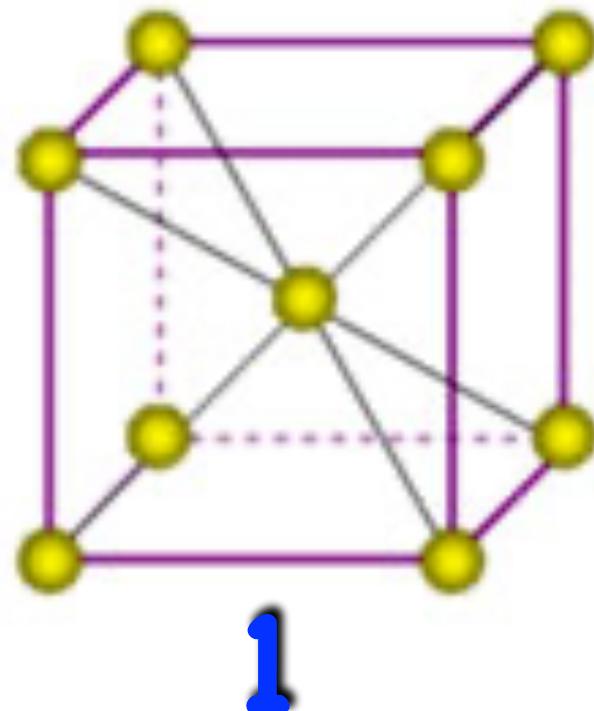


Ligação Metálica

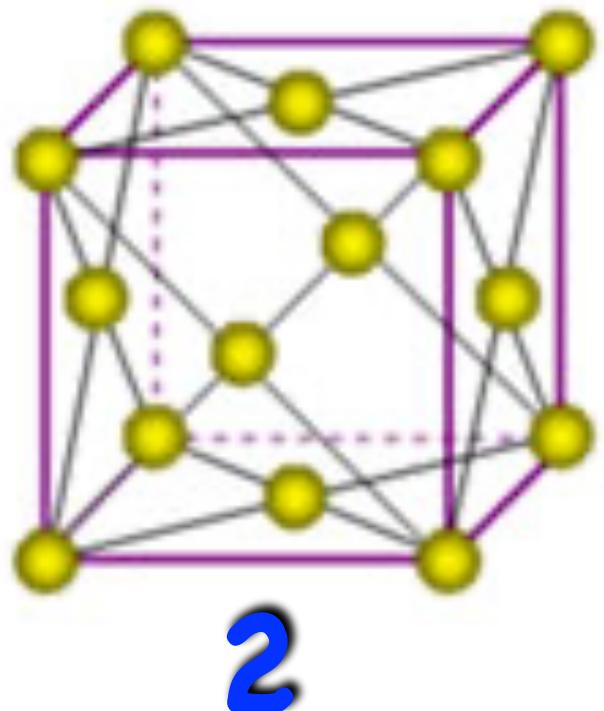


Prof: Alex

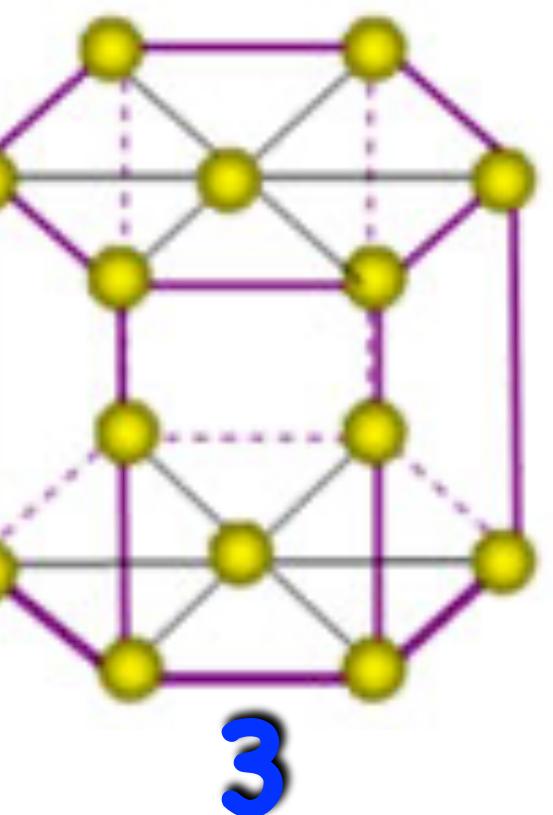
Tipos de retículos cristalinos



1

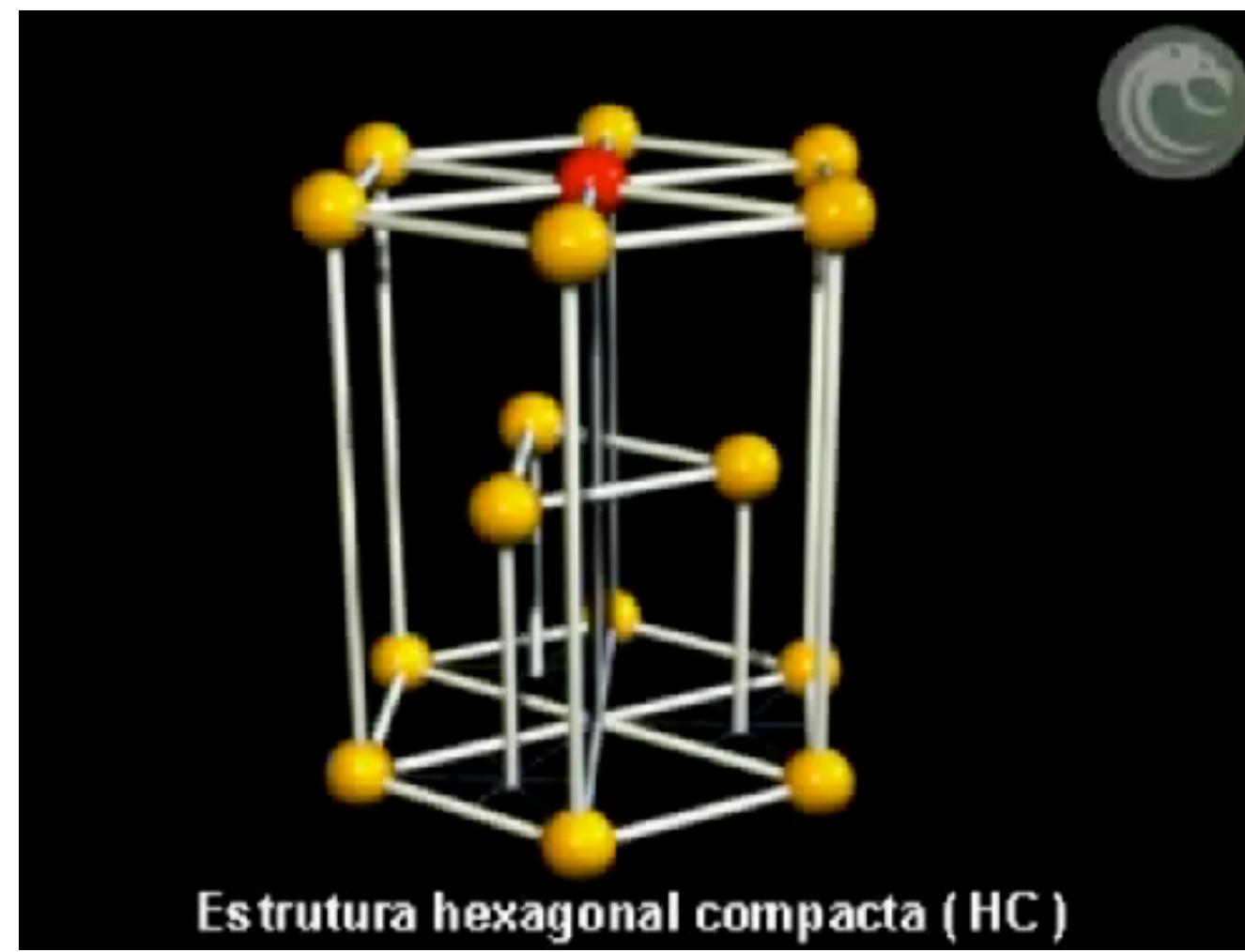


2



3

- 1) CCC: cúbica centrada no centro
(Fe, V, Nb, Cr)
- 2) CCF: cúbica centrada na face
(Al, Ni, Ag, Cu, Au)
- 3) HC: hexagonal compacta
(Ti, Zn, Mg, Cd)



Estrutura hexagonal compacta (HC)

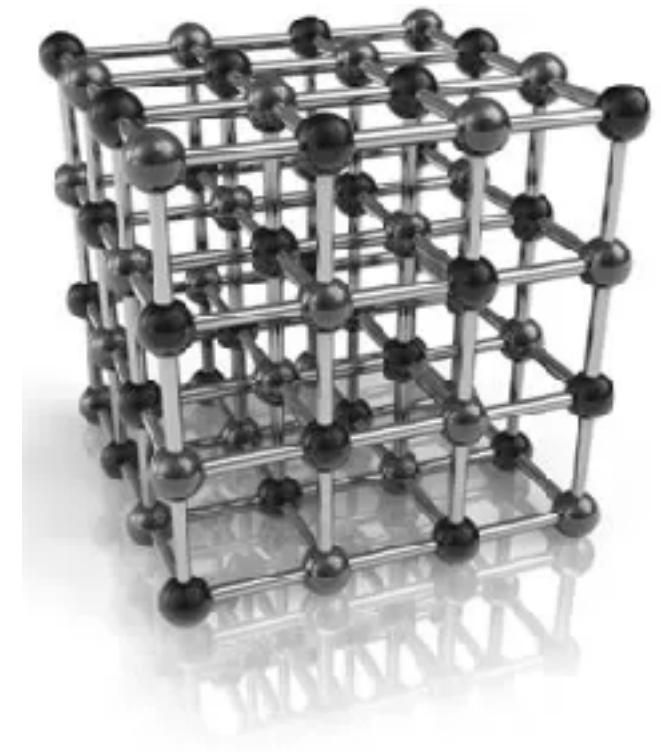


Estrutura cúbica centrada na face (CCF)



Estrutura cúbica centrada no centro (CCC)





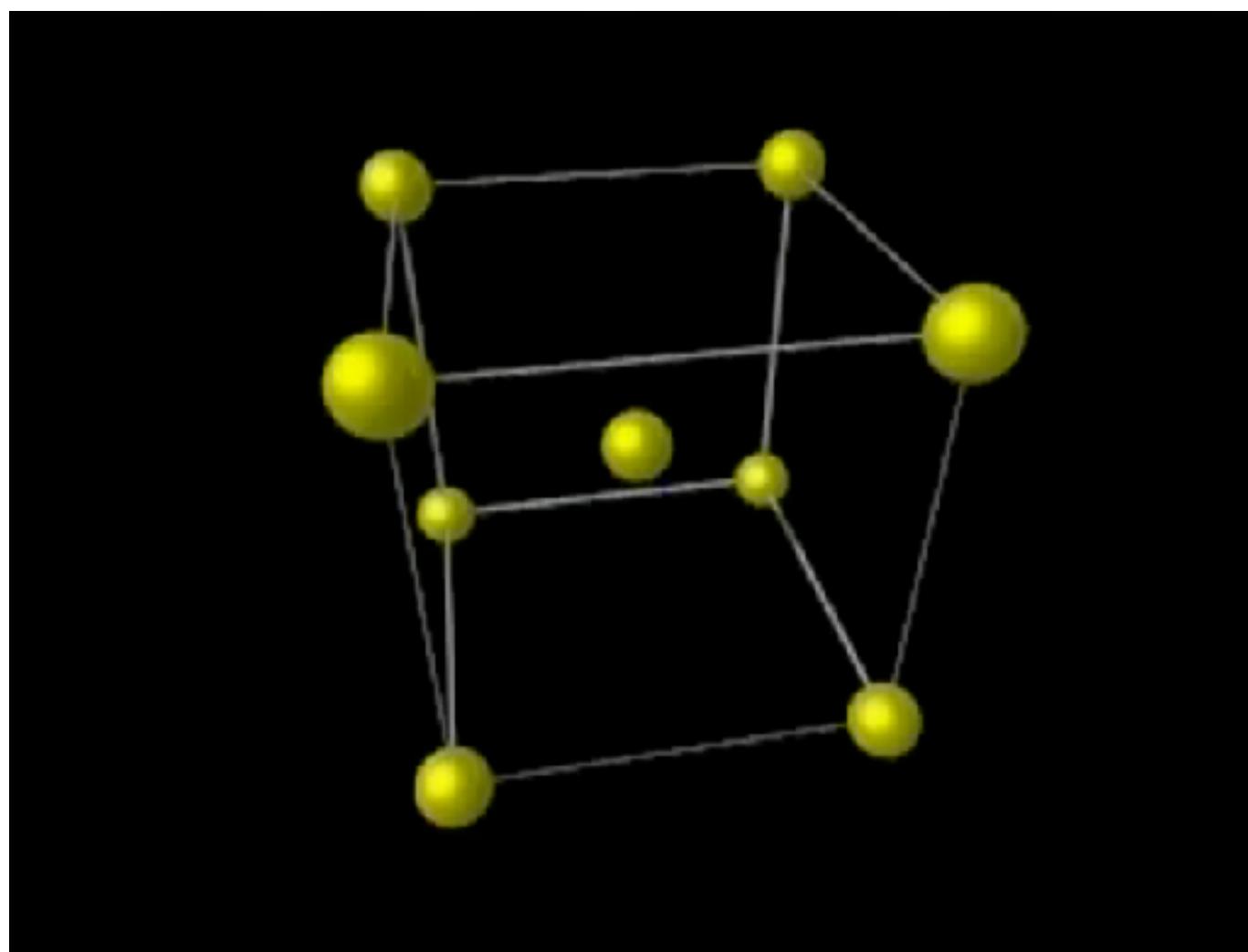
Propriedades dos Compostos Metálicos

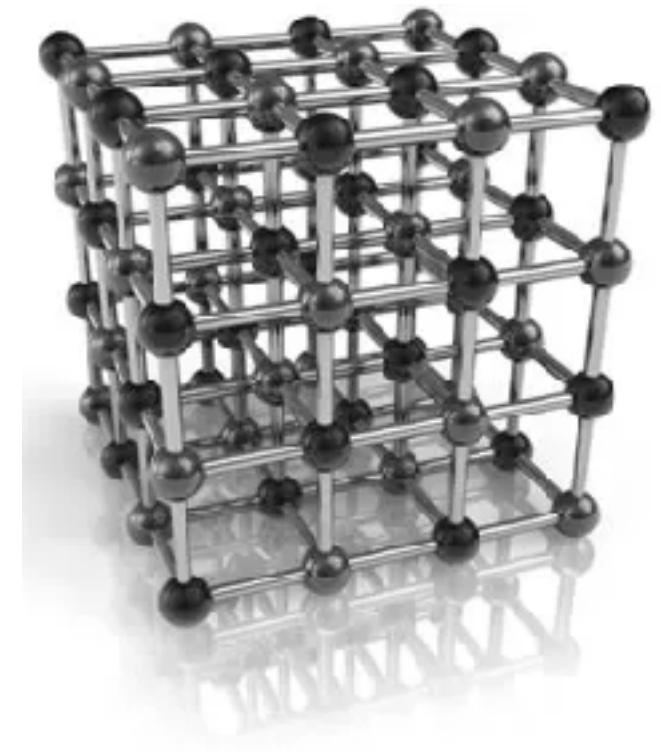


- São sólidos nas condições ambientais (CATP); exceto o mercúrio que é líquido.
- Altos pontos de fusão e ebulação, inclusive superiores aos compostos iônicos.

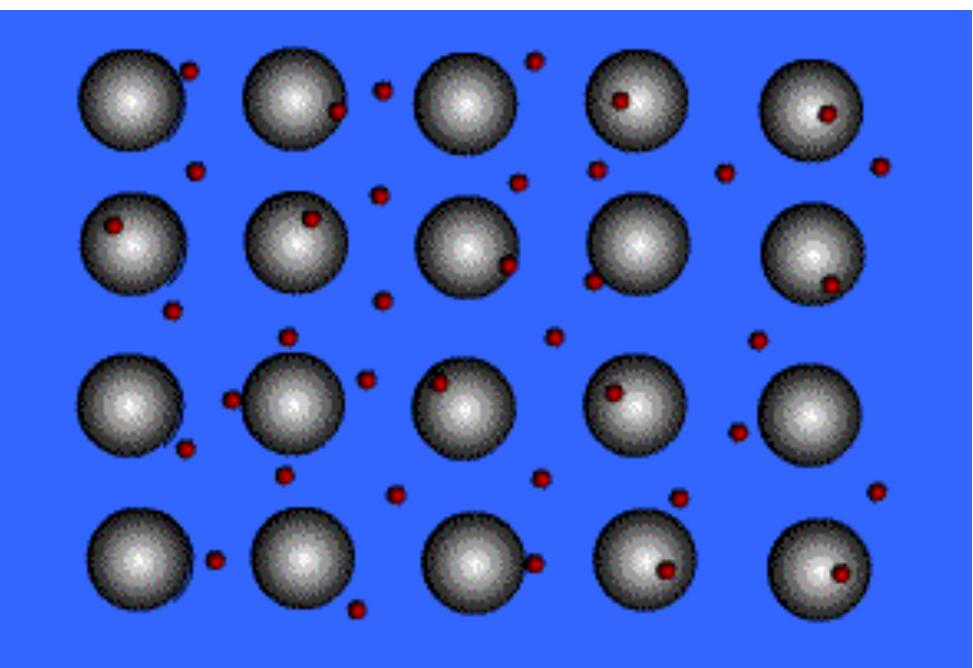


	PE	PF
Alumínio	2.450	660
Ferro	2.750	1.536
Chumbo	1.725	327
Zinco	906	419
Tungstênio	5.930	3.410

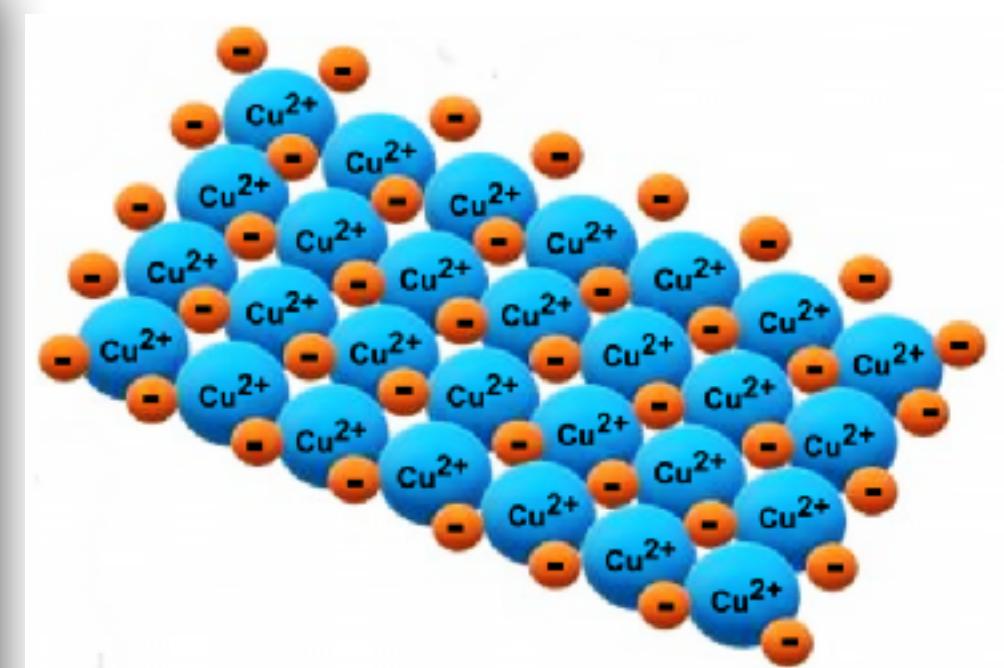




Propriedades dos Compostos Metálicos

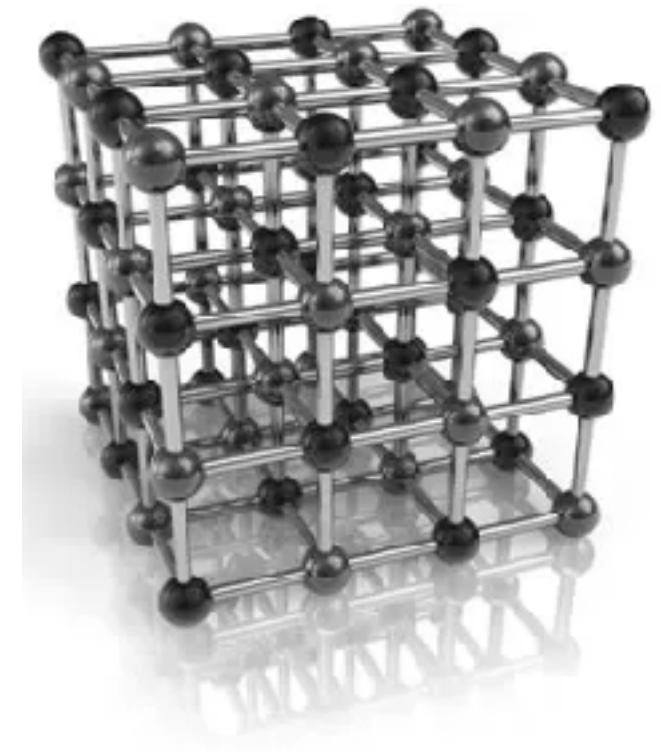


- São ótimos condutores de calor e eletricidade.



**“Quanto maior a TEMPERATURA,
menor é a CONDUTIVIDADE elétrica.”**

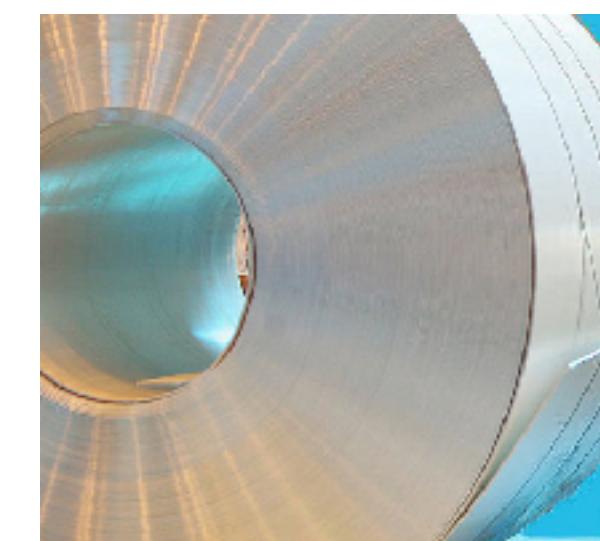
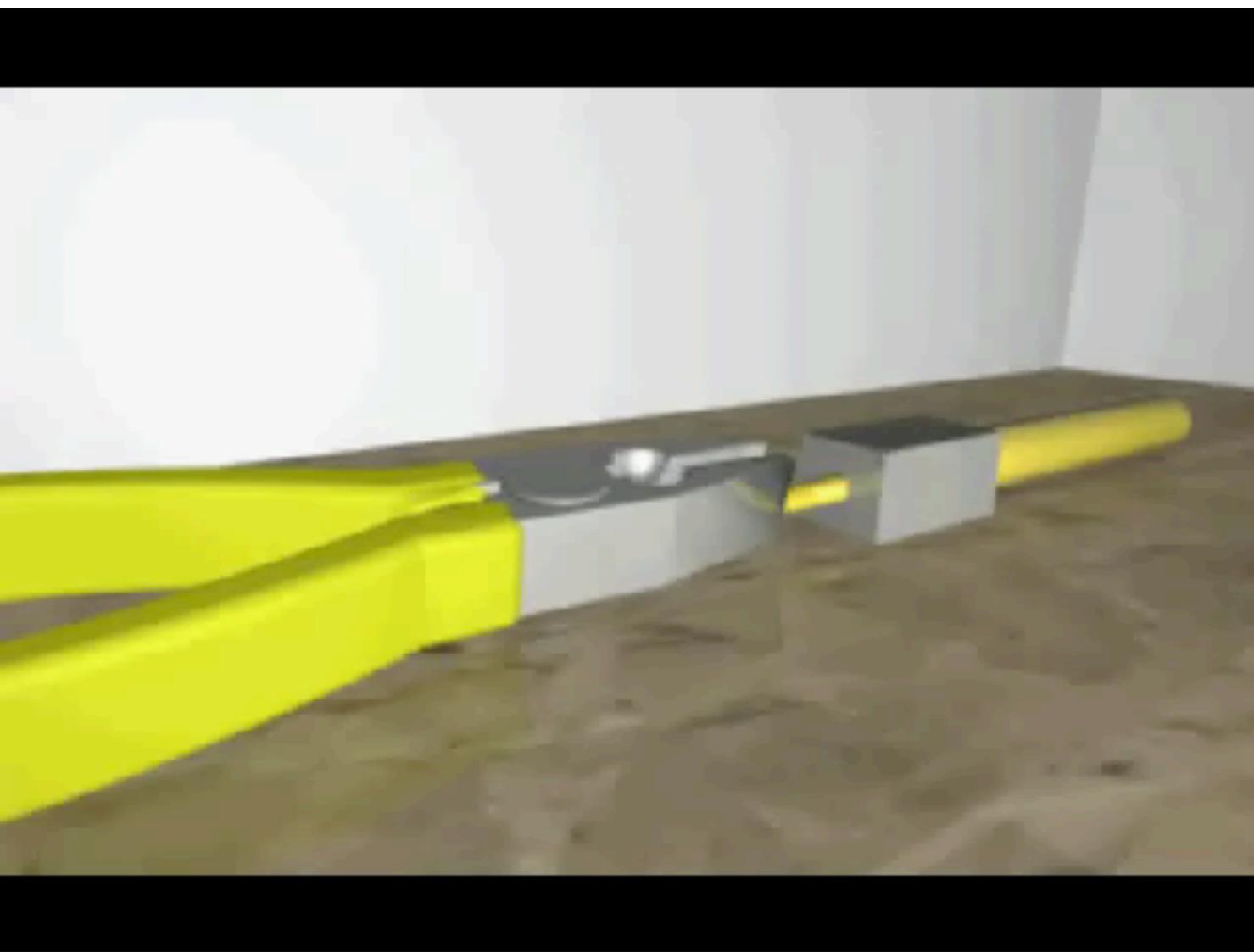
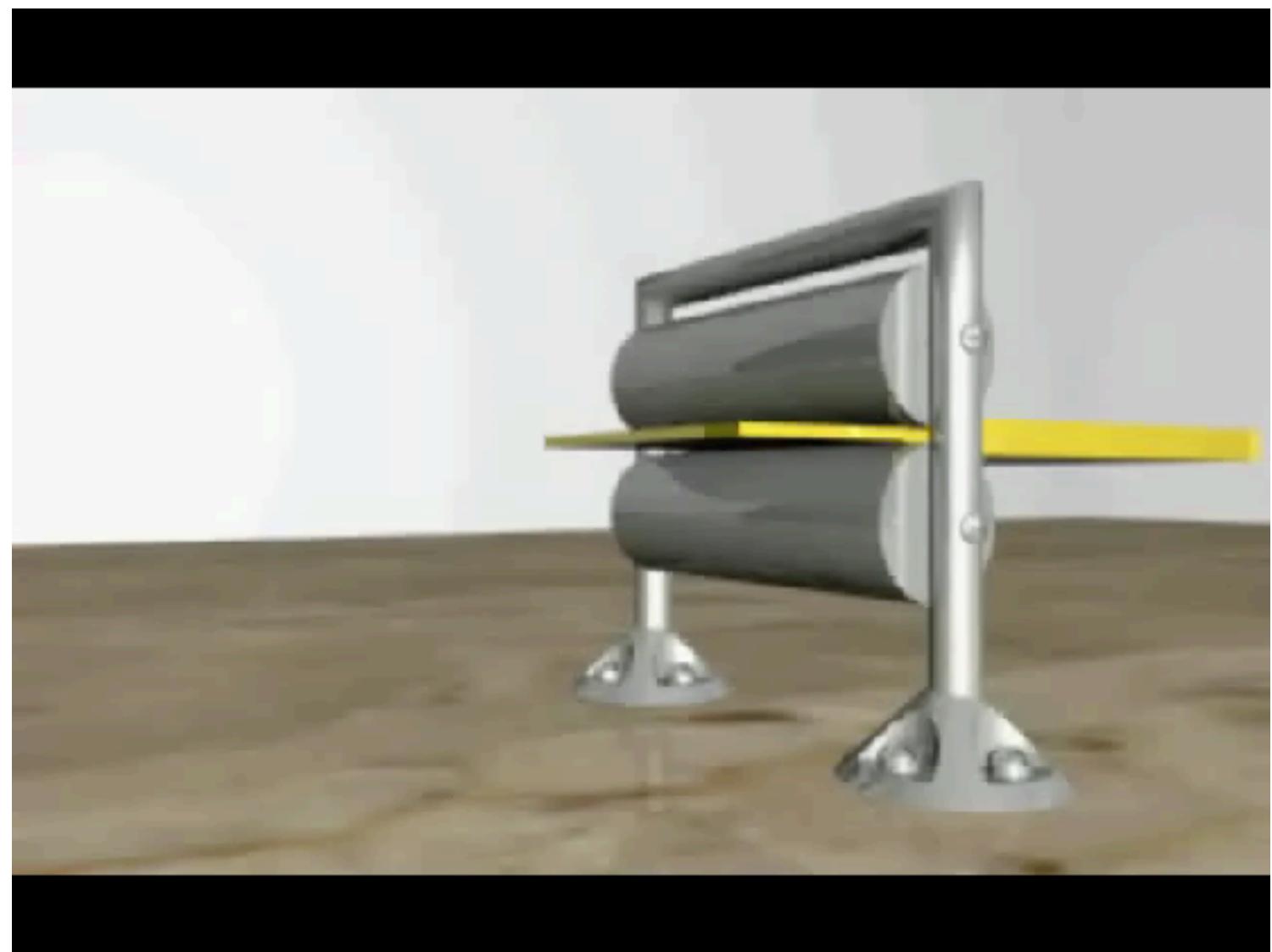




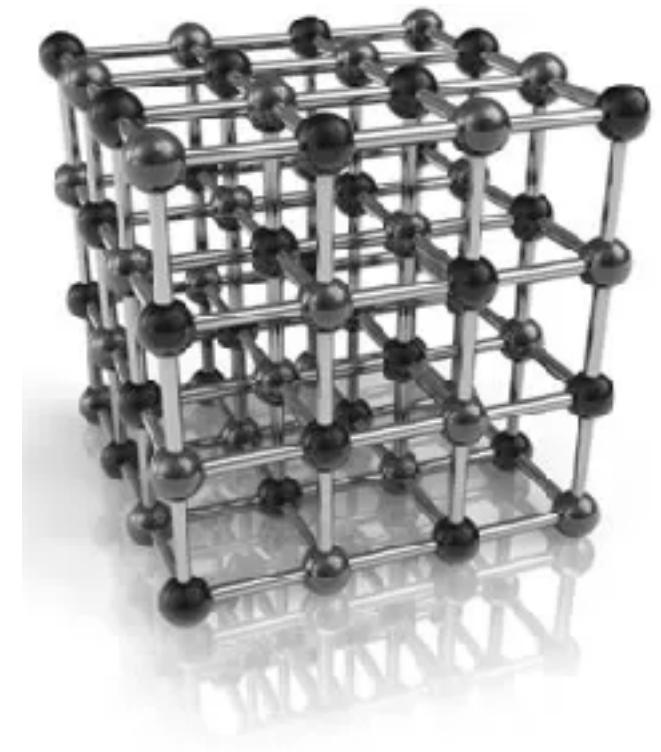
Propriedades dos Compostos Metálicos



São dúcteis e maleáveis.



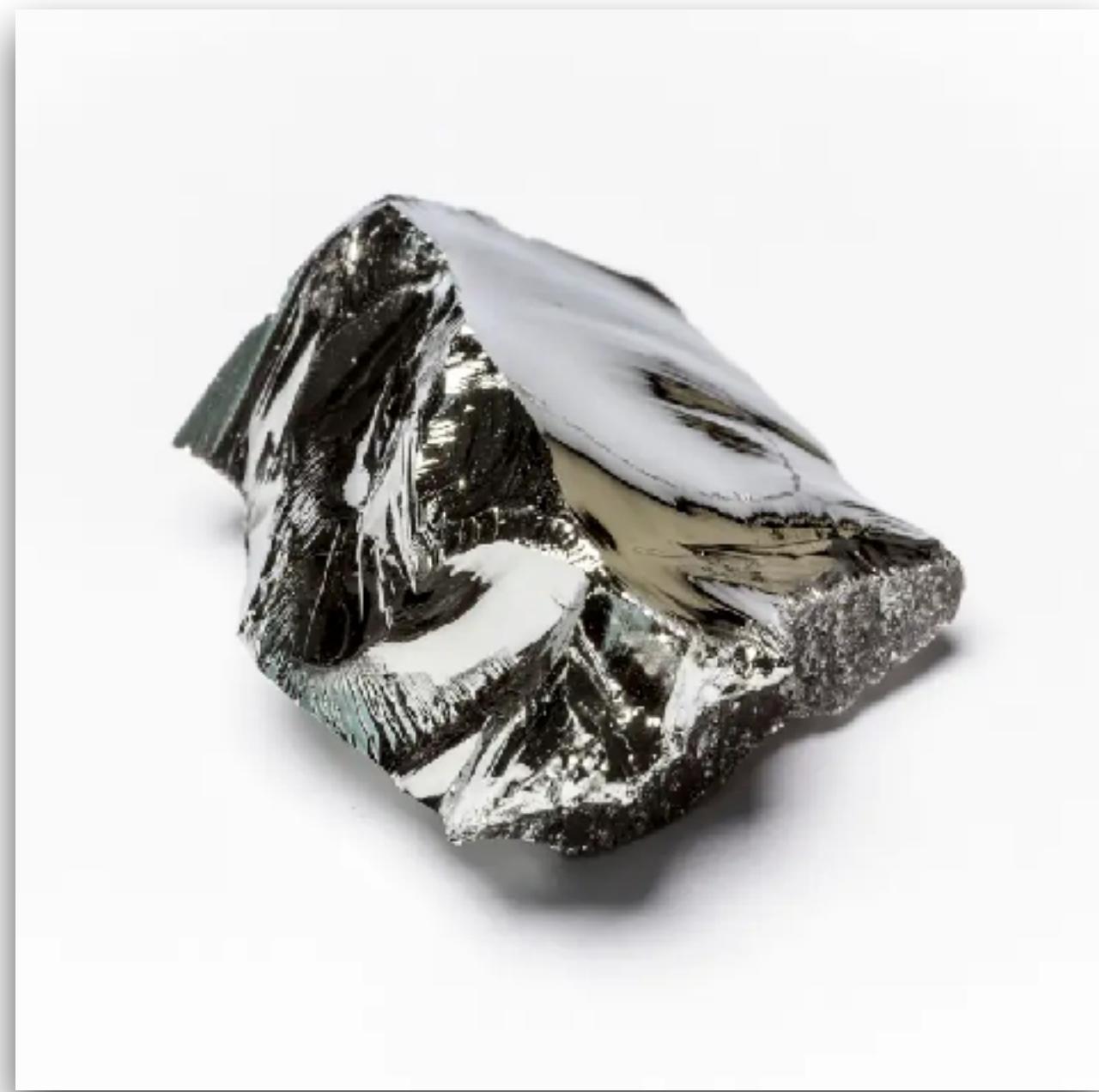
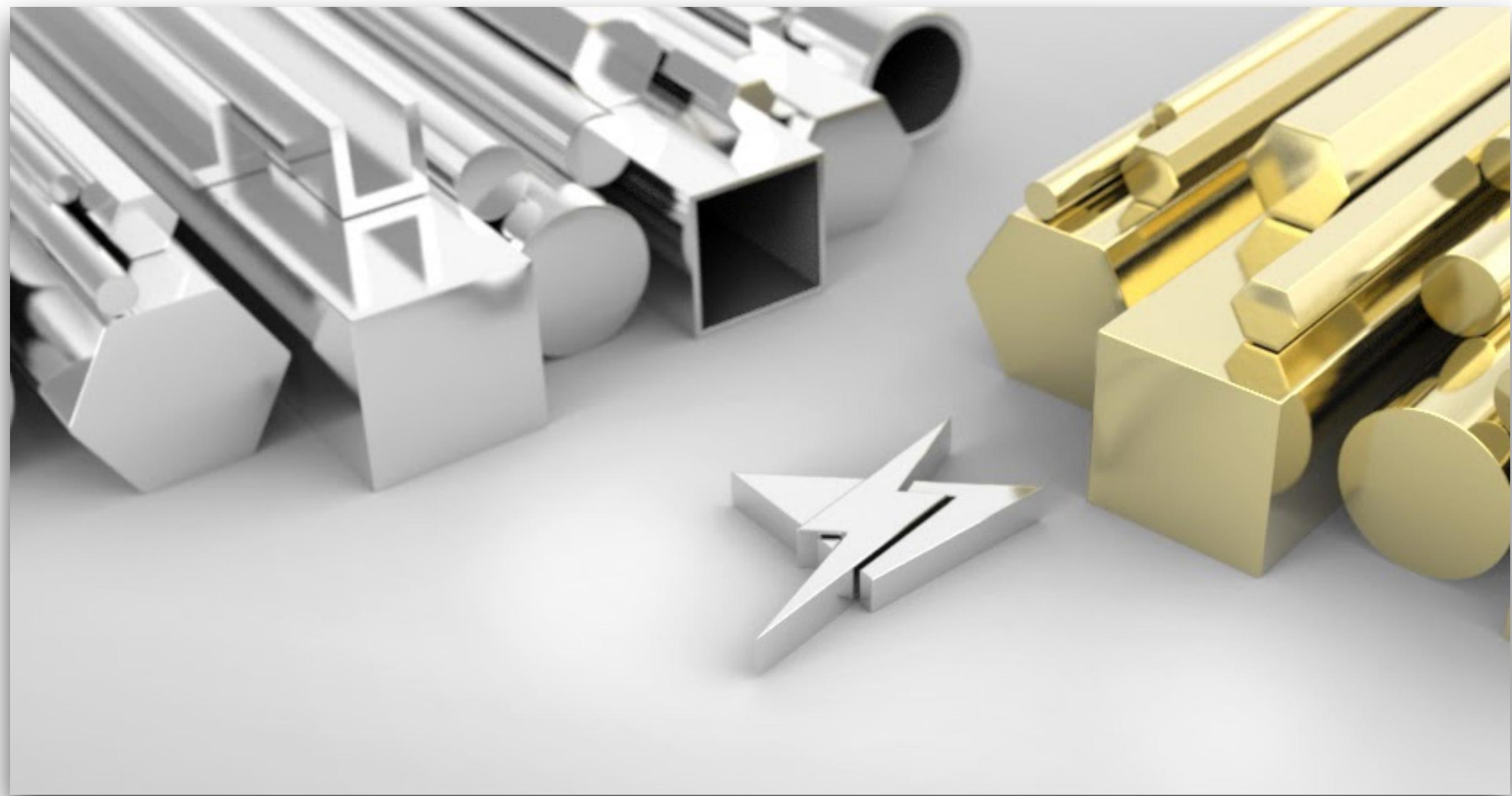
Prof: Alex



Propriedades dos Compostos Metálicos



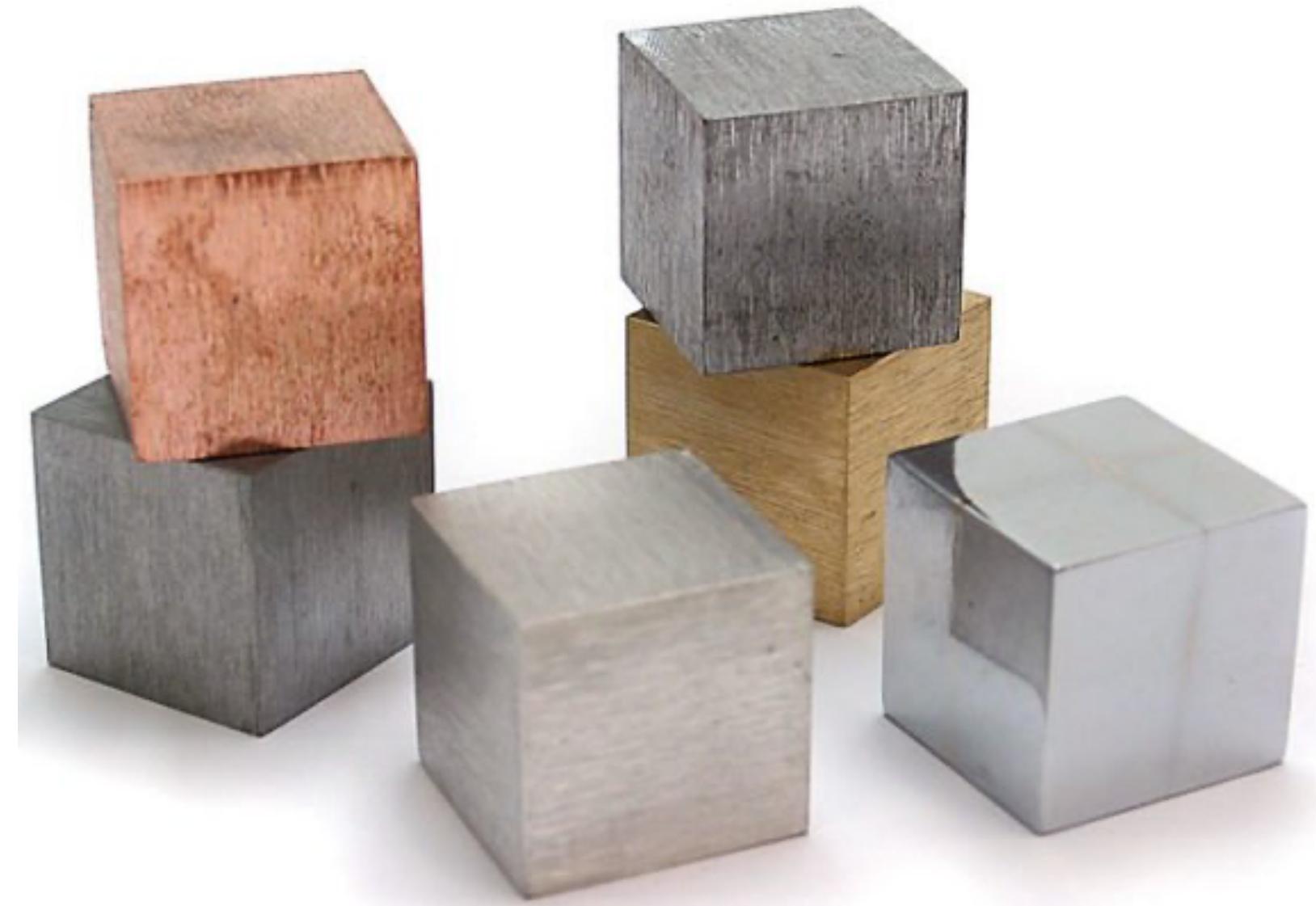
- Apresentam brilho característico.



Prof: Alex

Ligas Metálicas

- Ligas metálicas são materiais com propriedades metálicas que contêm dois ou mais elementos químicos sendo que pelo menos um deles é metal e está em maior proporção. Apesar da grande variedade de metais existentes, a maioria não é empregada em estado puro, mas em ligas com propriedades alteradas em relação ao material inicial, o que visa, entre outras coisas, a reduzir os custos de produção.



Prof: Alex

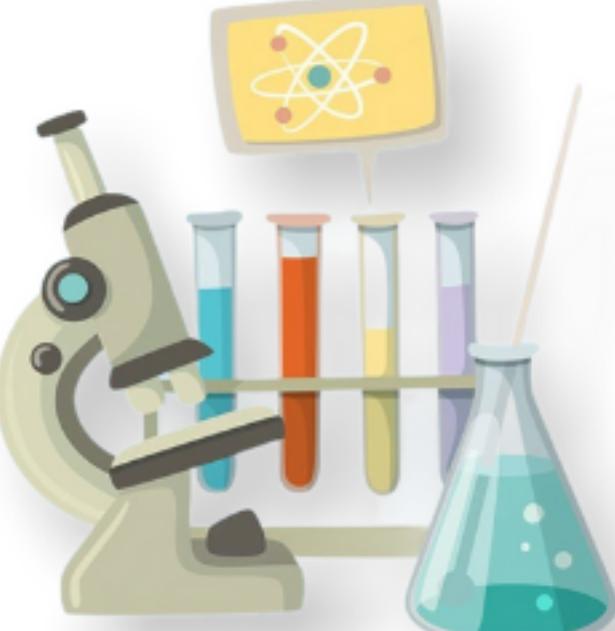
Principais Ligas Metálicas

As ligas metálicas mais comuns no cotidiano são:

- Aço – constituído por ferro e carbono.



- Aço inoxidável – constituído por ferro, carbono, crômio e níquel.



Principais Ligas Metálicas

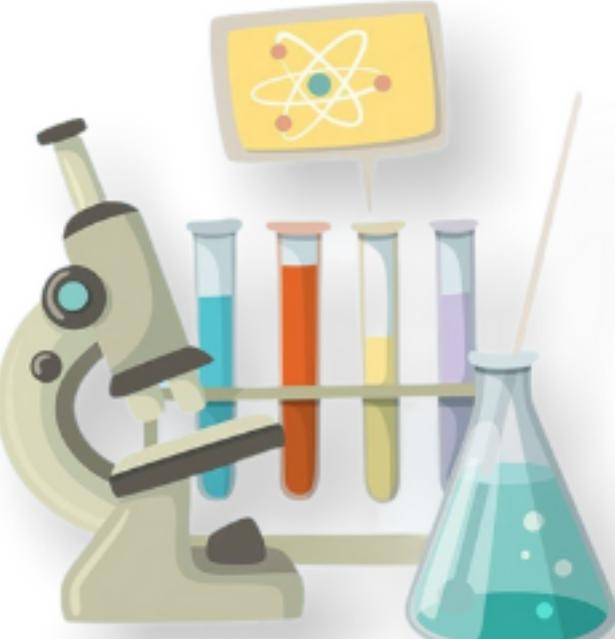
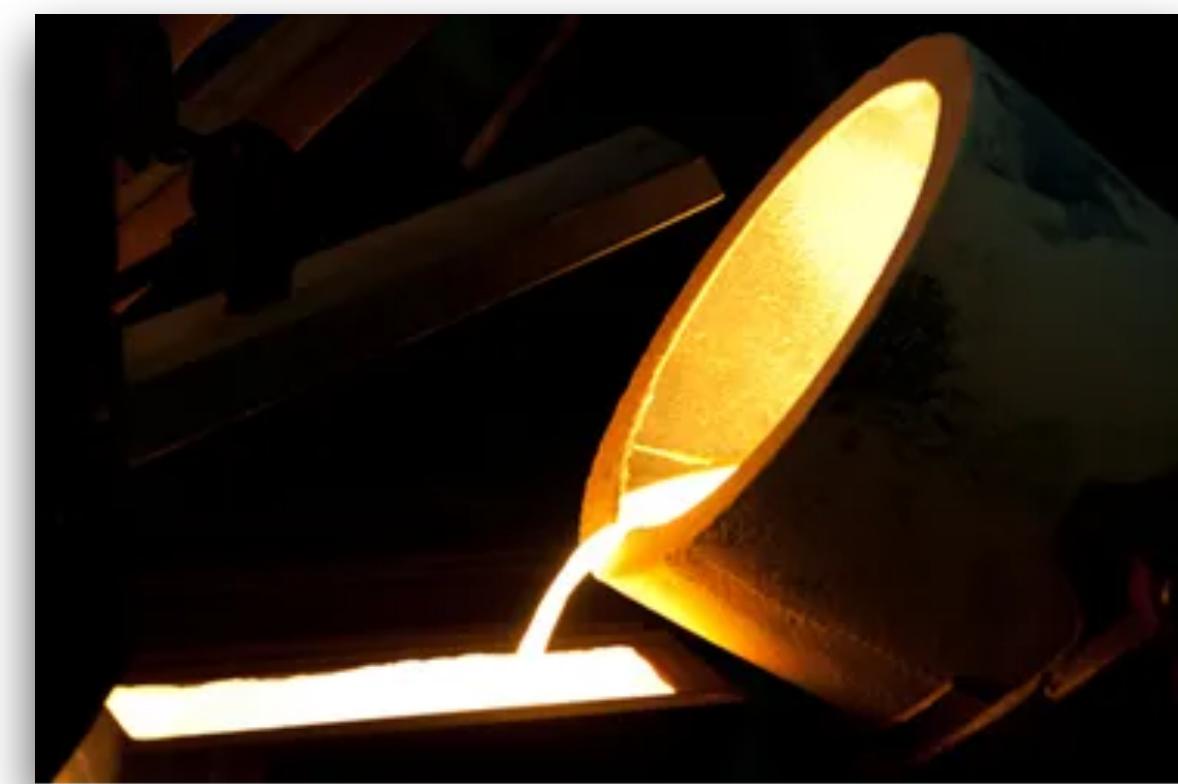
- ✓ Ouro 18K – constituído por ouro (75 %), prata e/ou cobre (25 %).



→ OURO 24 K



Cada 6 quilates
representa 25% em ouro.

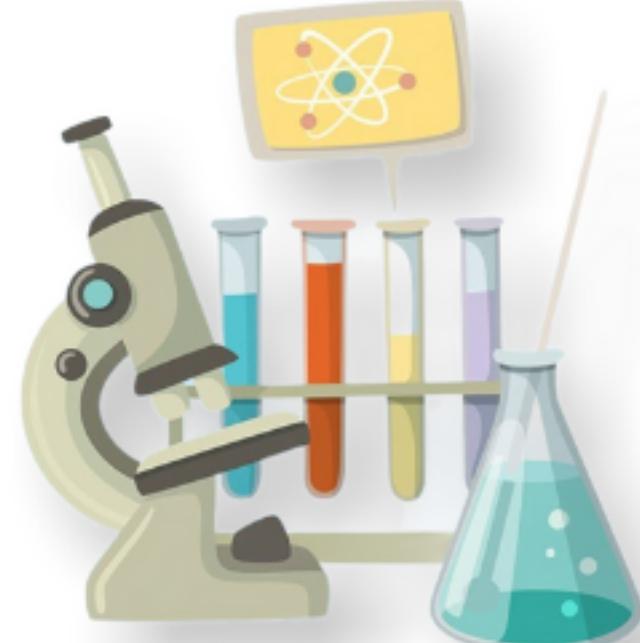


Principais Ligas Metálicas

- Bronze – constituído por cobre e estanho.



- Latão – constituído por cobre e zinco.

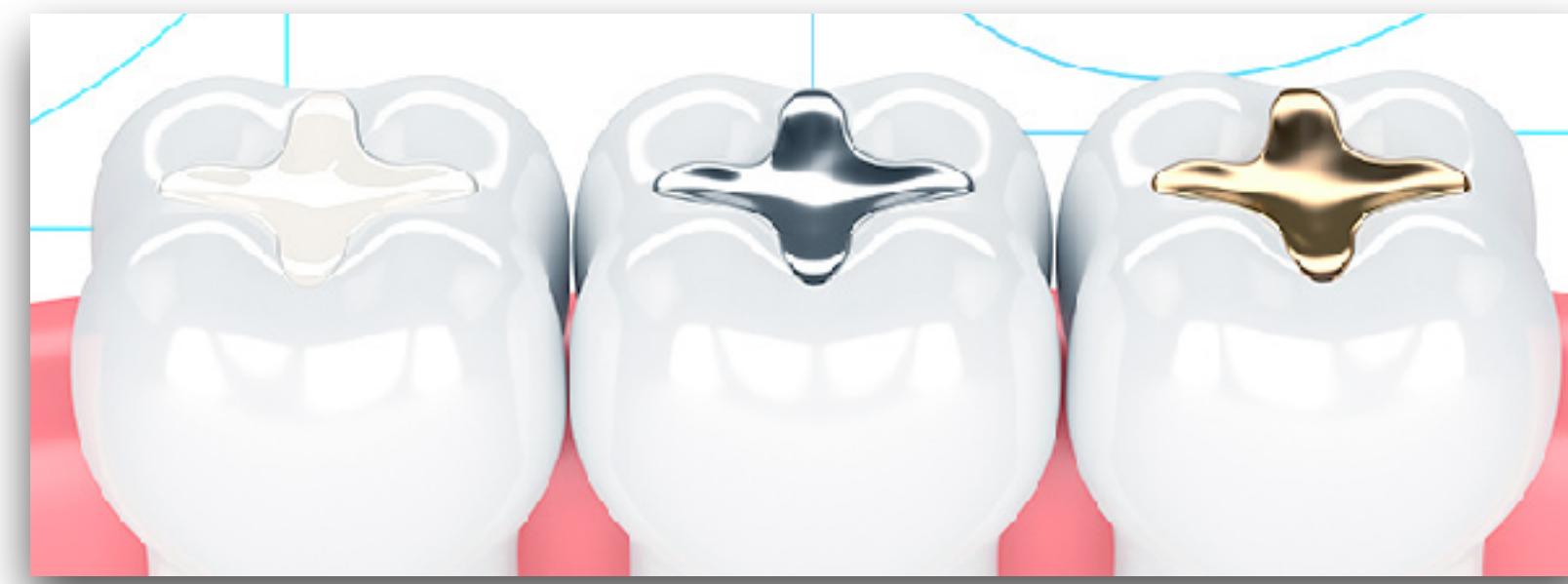


Prof: Alex

Principais Ligas Metálicas

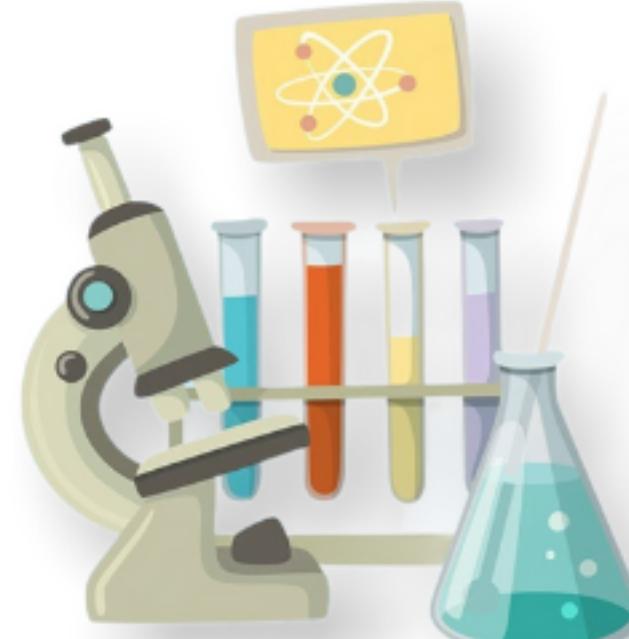
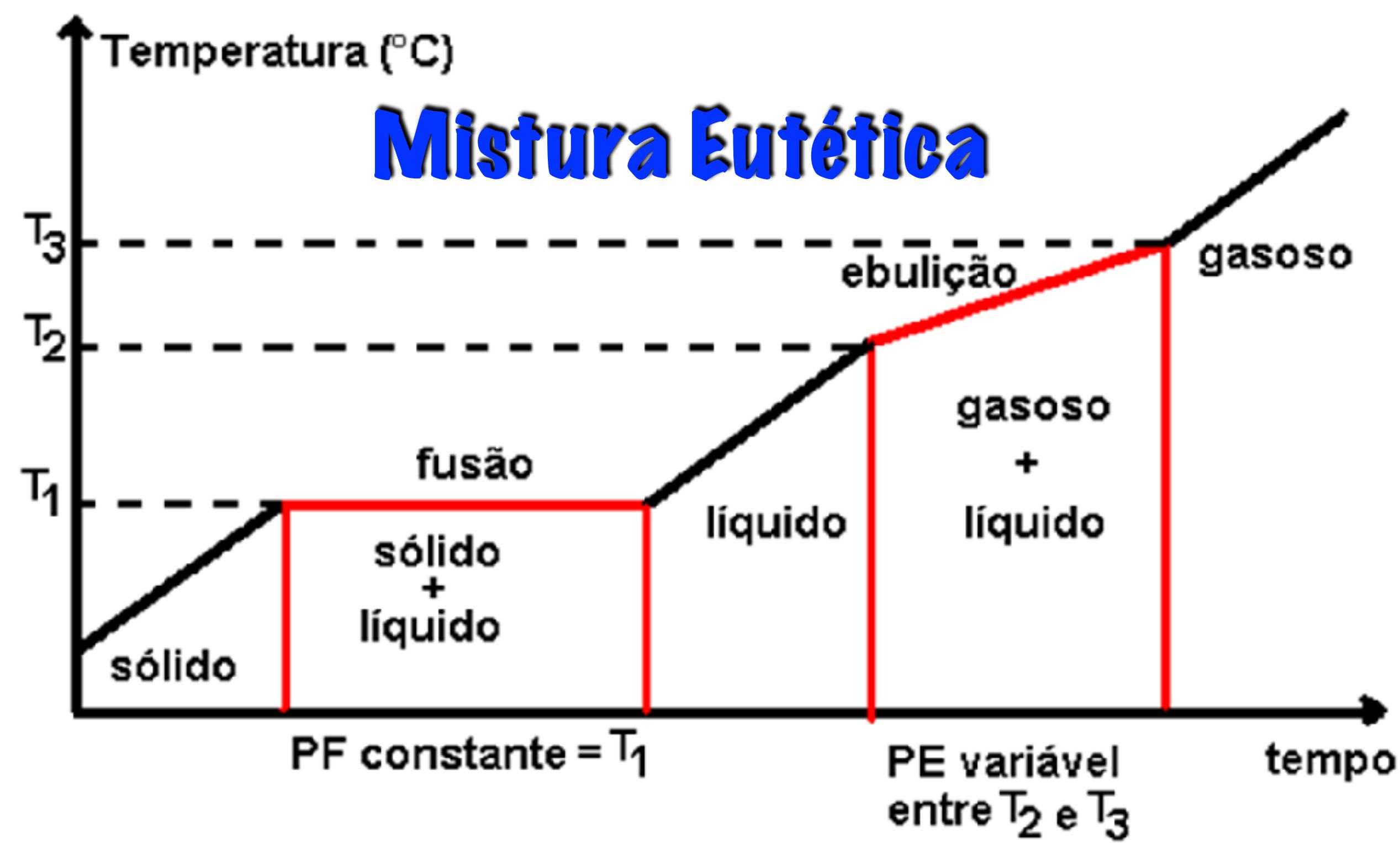
Amálgama – constituído por mercúrio e outro metal.

Ex: Amálgama dental – constituída por mercúrio, prata e estanho.



Principais Ligas Metálicas

- ✓ Solda elétrica – constituído por chumbo e estanho.



Prof: Alex