# Ligações Químicas Primárias

#### - Grande diferênça de eletronegatividade:

lônica: Transferência de elétrons entre os átomos, que se ligam por meio de atração elétrostática. Ligação não direcional

#### - Menor diferença de eletronegatividade:

Covalente: Da aproximação de dois átomos forma-se o orbital molecular (menor energia) e ocorre o compartilhamento de elétrons. Ligação altamente direcional.

#### - Ligação metálica:

Ligação metálica é uma ligação química de átomos caracterizada normalmente por um subnível s incompleto pelo qual os elétrons fluem livremente através de uma estrutura cristalina definida. Ligação não direcional.

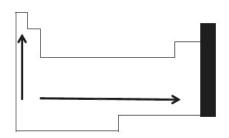
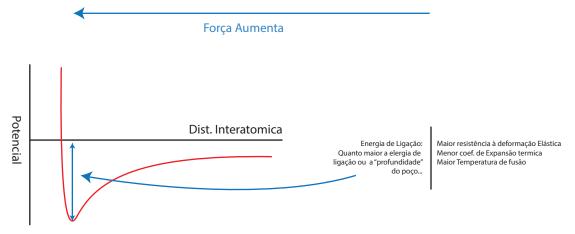


Figura 1. Esquema de setas mostrando a variação da eletronegatividade dentro da tabela periódica

Uma ligação ser não direcional favorece o aparecimento de uma estrutura cristalina!

Lig. de H >> Ion- Dipolo >> Dipolo-Dipolo >> Dipolo Induzido >> Dipolo Induzido - Dipolo Induzido



### Direções e Planos Cristalográficos

	х	у	z
Projections	a/2	b	0c
Projections (in terms of $a, b$ , and $c$ )	$\frac{1}{2}$	1	0
Reduction	1	2	0
Enclosure		[120]	

Reverter Direções: Dividir todos os índices pelo maior valor

	x	y	z
Intercepts	$\infty a$	<b>-</b> b	c/2
Intercepts (in terms of lattice parameters)	$\infty$	-1	$\frac{1}{2}$
Reciprocals	0	-1	2
Reductions (unnecessary)			
Enclosure		$(0\overline{1}2)$	

Reverter Planos: Inverter todos os índices

#### **Defeitos Cristalinos**

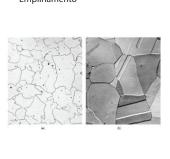
# **Puntiformes** - Auto-Intersticial - Impureza - Auto-intersticial - Substitucional

# Lineares

Disconrdância em Aresta

# **Bidimensionais**

- Contorno de grão
- Superfície externa
- Macla (espelhado)
- Fronteira de fase
- Empilhamento



# **Em Volume**

- Iclusões (impureza estranha)
- Precipitado
- Fases
- Porosidade

