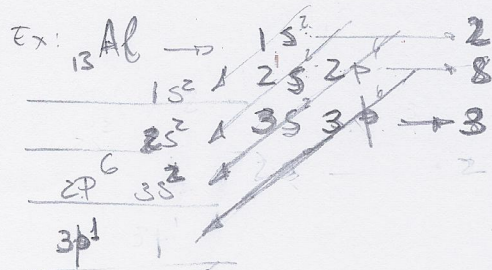


Metais: ← ligações metálicas:

\* São formados por átomos de material

com poucos e fora de sua camada cheia. Esses elétrons são, portanto, fracamente acoplados ao núcleo atômico



Al.

1s	2s	2p	
3s	3p	3d	
4s	4p	4d	4f <sup>14</sup>
5s	5p	5d	5f <sup>14</sup>
2e	6e	10e	14e

\* A ligação entre os átomos formadores de metais é muito fraca e favorece uma alta densidade de elétrons

livres:

Ex.

Como o alumínio tem apenas

3 elétrons na camada de

valência, sua ligação

(com outros átomos de alumínio) pelo

compartilhamento desses

elétrons o que ~~há~~ garante

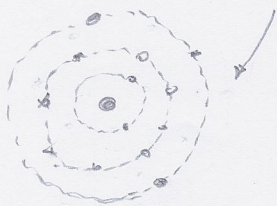
características como

- maleabilidade

- alta condutividade térmica e elétrica

- baixo ponto de fusão.

3 e na camada de valência



→ A ligação metálica é feita com vários átomos do material compartilhando os elétrons (3 no caso do Al) da camada de valência. Os átomos (íons positivos pelo compartilhamento de elétrons) ficam imersos em uma nuvem de elétrons, o que garante a ligação (bond).

→ Essa ligação permite que os átomos se movimentem.