



BEM VINDO! CANAL SEDUC-PI1

PROFESSOR: JURANDIR

DISCIPLINA: QUÍMICA

CONTEÚDO: REVISÃO – PARTE 1

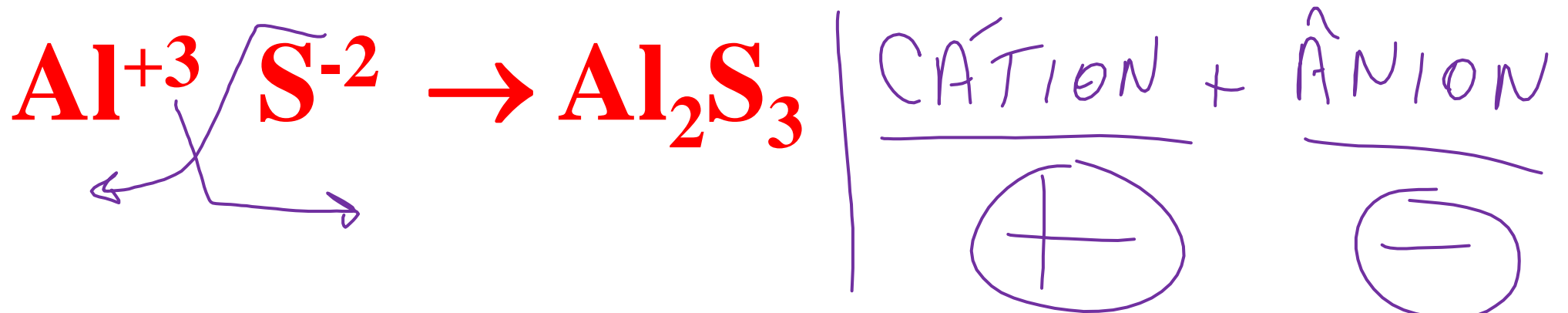
CARACTERÍSTICAS DOS COMPOSTOS IÔNICOS

- ❖ Sólidos a temperatura ambiente.
- ❖ Ocorre uma transferência de elétrons
- ❖ Ponto de Fusão e Ebulição muito elevados, devido a presença de **forças eletrostáticas**.
- ❖ Conduzem corrente elétrica fundidos ou em solução aquosa.
- ❖ Melhor solvente é a água.

METAL + NÃO METAL

DICA CANAL EDUCAÇÃO

Grupo	Carga	Grupo	Carga
1A	+ 1	5A	- 3
2A	+ 2	6A	- 2
3A	+ 3	7A	- 1



COVALENTES

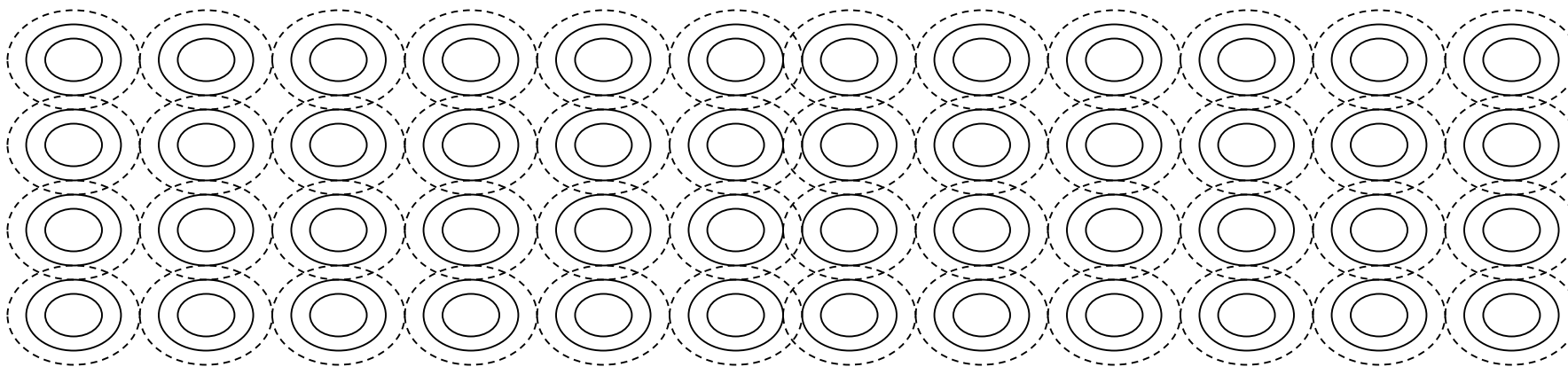
Características dos Compostos Moleculares

* Ocorre um compartilhamento de elétrons

- ❖ Sólidos, líquidos ou gasosos a temperatura ambiente.
- ❖ Ponto de Fusão e Ebulição inferiores aos dos compostos iônicos.
- ❖ Bons isolantes: térmico e elétrico.

LIGAÇÃO METÁLICA

❖ **Definição:** *ligações entre átomos de metais que formam retículos cristalinos de cátions fixos unidos por uma nuvem de elétrons livres da camada de valência.*



Retículo Cristalino

LIGAÇÃO METÁLICA

❖ A principal característica da ligação metálica é a presença de **elétrons livres ou nuvem eletrônica deslocalizada** que são responsáveis pela:

❖ **Condutividade térmica e elétrica dos metais.**

❖ **Maleabilidade e Ductilidade dos metais.**

❖ **Formação de ligas metálicas.**

Exs: Bronze (Cu e Sn) - Latão (Cu e Zn)

01. A propriedade que pode ser atribuída à maioria dos **compostos iônicos** (isto é, aos compostos caracterizados predominantemente por **ligações iônicas** entre as partículas) é:
- a) dissolvidos em água, formam soluções ácidas.
 - b) dissolvem-se bem em gasolina, diminuindo sua octanagem.
 - c) fundidos (na fase líquida), conduzem corrente elétrica.**
 - d) possuem baixos pontos de fusão e de ebulição.
 - e) são moles, quebradiços e cristalinos.

02. Nas condições ambientes, os compostos iônicos:

- a) São sempre sólidos.
- b) São sempre líquidos.
- c) São sempre gasosos.
- d) Podem ser sólidos, líquidos ou gasosos.
- e) Podem ser líquidos ou gasosos.