

LIGAÇÃO IÔNICA

- Formadores de cátions: metais (baixa E.I.)
- Formadores de ânions: ametais (alta A.E.)

Interação iônica:

- predominantemente eletrostática
- metais + ametais
- forma rede cristalina

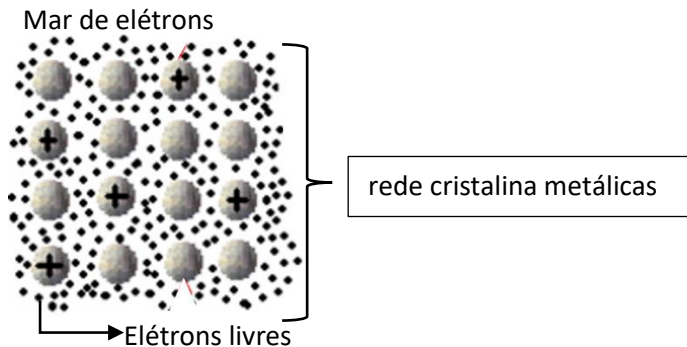
PROPRIEDADES DOS COMPOSTOS IÔNICOS:

- Rede cristalina
- Temperatura de fusão ALTAS
- Conduz corrente elétrica (íons) no estado líquido e em solução
- Não conduz corrente elétrica no estado sólido (íons presos na rede cristalina)
- São SOLÚVEIS em solventes POLARES
- São DUROS, porém quebradiços
→ resistência ao RISCO (deformação permanente)

LIGAÇÃO METÁLICA

Metais: Na^+ , Fe^+ , Pb^+ , Al^{3+} ...

Ligas metálicas: Na/Hg, Zn/Hg



PROPRIEDADES DOS COMPOSTOS METÁLICOS

- ALTAS temperatura de fusão (exceto Hg – 39C / Gr – 20C)
- ductibilidade – formar fios (cabos)
- maleabilidade
- condução de corrente elétrica (estado líquido e sólido)