

Propriedades de Metais e Não metais

METAIS

Propriedades Físicas

- Quase todos sólidos à temperatura ambiente;
- Pontos de fusão e de ebulição elevados;
- Muito densos;
- Dúcteis e maleáveis;
- Elevada condutibilidade térmica e elétrica.

Propriedades Químicas

- Muito reativos (com a água e o oxigênio);
- Perdem facilmente os poucos elétrons de valência formando íons positivos;
- Originam óxidos metálicos alcalinos (os hidróxidos respetivos tornam carmin a fenolftaleína).

NÃO-METAIS

Propriedades Físicas

- Há sólidos, líquidos e gasosos à temperatura ambiente;
- Pontos de fusão e de ebulição baixos;
- Densidades variáveis, mas menores do que as dos metais;
- Quando sólidos são quebradiços;
- Maus condutores elétricos (exceto a grafite) e térmicos.

Propriedades Químicas

- Menos reativos que os metais (exceto o cloro e o oxigênio);
- Tendência para captar elétrons originando íons negativos;
- Originam óxidos não metálicos ácidos que avermelham o azul de tornesol;
- Reagem com os metais originando sais (halogenetos)

Variação da Reatividade

