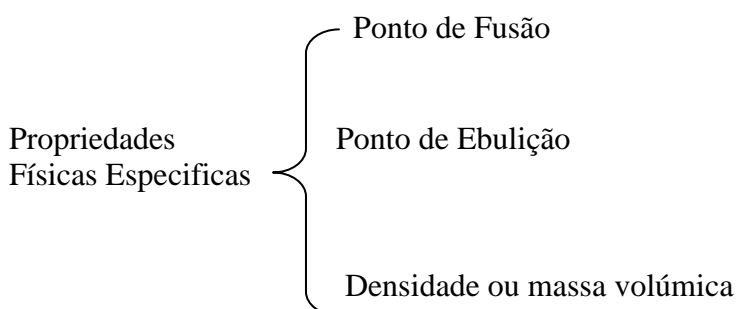


Aulas do dia 16/ 034. Propriedades Físicas e Químicas dos materiais

As propriedades que nós detetamos através dos sentidos como por exemplo o cheiro, o sabor, a cor designam -se por **propriedades organoléticas**.

- Muitas vezes os sentidos não bastam para distinguir algumas substâncias então é preciso recorrer a outras propriedades como por exemplo as propriedades físicas específicas:

4.1 Ponto de fusão e ponto de ebulição - duas propriedades físicas (página 165 à 171)

Ponto de fusão – é a temperatura a que uma substância passa do estado sólido ao estado líquido à pressão atmosférica normal.

Ponto de ebulição – é a temperatura a que uma substância passa do estado líquido ao estado gasoso à pressão atmosférica normal.

À pressão atmosférica normal, todas as substâncias têm ponto de fusão e de ebulição constantes, os pontos de **fusão ou de ebulição identificam uma substância, isto é, são a sua impressão digital.**

Por exemplo, a água quando pura ebului a 100°C, mas se não for pura essa temperatura não permanece constante durante a ebulição.

Explorar o PPT Ponto de fusão e ponto de ebulição

Resolver os exercícios das pag. 169 à 171.

Nota: na quarta feira coloco a resolução dos exercícios.

Aula prática dia 18/ 03 para o 7ºA e dia 19 para o 7ºB

Realizar a atividade "Aprende com Gráficos (I), da página 171 do manual.