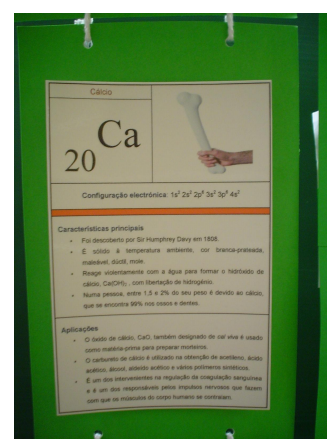



## Tabela Periódica para exposição numa Sala de Aula

- Constituída por todos os elementos representativos da Tabela Periódica.
- Cada elemento químico encontra-se descrito num placard individual que contém diversas informações acerca da constituição química e de aplicações práticas dos vários elementos tais como:
  - Nome
  - Símbolo químico
  - Número Atómico
  - Fotografia de uma aplicação
  - Configuração electrónica
  - Principais características
  - Aplicações práticas
- A cor do nome foi escolhida como característica de cada grupo e a cor da barra que se encontra por baixo da configuração electrónica, refere também o estado físico a que cada um dos elementos se encontra nas condições PTN.
  - Cor Laranja – Estado Sólido
  - Cor Verde – Estado Líquido
  - Cor Azul – Estado Gasoso
- Na página seguinte encontra-se o exemplo de um destes placards para o caso do Flúor.
- O formato final da Tabela Periódica encontra-se fotografado em baixo e esta foi exposta no nosso Dia Aberto em 30 de Março de 2006.



- Exemplo do placard construído para o Flúor

<b>Flúor</b>	
Configuração electrónica: $1s^2 2s^2 2p^5$	
<p><b>Características principais</b></p> <p>Foi descoberto em 1771 por Carl Wilhelm Scheele.          É um não-metal, gasoso à temperatura ambiente, de cor amarela esverdeada e cheiro penetrante.          É o mais electronegativo e reactivo de todos os elementos.          Na forma pura é altamente perigoso, causando graves queimaduras químicas em contacto com a pele.</p>	
<p><b>Aplicações</b></p> <p>É essencial ao corpo humano, em especial aos dentes protegendo-os contra a cárie.          Na produção de ácido fluorídrico (HF).          Os CFCs (clorofluorcarbonetos) foram usados como refrigerantes, propelentes, agentes espumantes, isolantes, etc., porém, contribuíram para a destruição da camada de ozono.          Os compostos orgânicos de flúor fornecem importantes matérias plásticas (teflon) e líquidos frigoríficos (fréon).</p>	