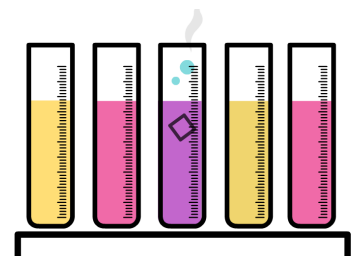


# Química por Tabela

## Feira de Ciência de Madrid

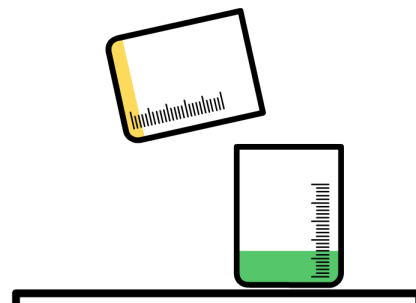
**Gelo seco a cores** – Reacções ácido-base, com viragem de cores, utilizando o  $\text{CO}_2$  (sólido) para acidificar as soluções e desentupidor de canos para repor o meio alcalino.



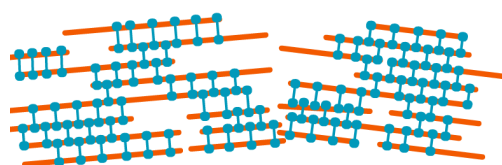
**5 Cores numa solução** - Identificação de complexos de ferro através das diversas cores.



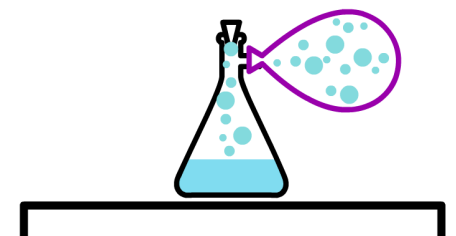
**Semáforo** - Reacções de oxidação-redução onde o índigo carmim permite visualizar as cores de um semáforo.



**Quebrar Borracha** - Alteração da estrutura interna da borracha por abaixamento da temperatura usando azoto líquido.



**Encher Balões** – A ebulição do azoto líquido produz o gás necessário para encher os balões.



**Fogo sem Fósforos** – Reacções de oxidação-redução. A partir da oxidação do glicerol pelo permanganato obtém-se uma combustão.



**Tintas Invisíveis** – A partir de reacções de complexação de ferro revela-se a imagem que antecipadamente se desenhou numa cartolina.

