







4. Um grupo de alunos realizou experimentalmente o teste de chama. Para isso colocou uma amostra de diversos sais sobre uma bola de algodão embebida em álcool colocada num cadinho de porcelana. O ânion cloreto é comum a todos os sais utilizados.

Na tabela seguinte apresentam-se as cores observadas experimentalmente pelos alunos.

Catião	Bário	Cobre (II)	Estrôncio	Potássio	Sódio	Lítio
Cor da chama						

Considera agora os frascos da figura seguinte que não têm o rótulo preenchido.



Ajuda os alunos a preencher os rótulos com o nome dos sais que combinados permitam a preparação de um fogo de artifício com as três cores principais da bandeira de Portugal.

Para isso seleciona o nome dos sais adequados e arrasta-os para o rótulo.

Cloreto de bário	Cloreto de lítio	Cloreto de cobre (II)
Cloreto de sódio	Cloreto de estrôncio	Cloreto de potássio