

PRÀCTICA D

EL COLOR DELS ELEMENTS AL FOC

Introducció

Alguns elements, en contacte amb la flama d'un bec de gas de laboratori, fan canviar el color de la flama i, en conseqüència, poden identificar-se.

Quan els científics volen esbrinar quins elements formen una substància fan servir molts mètodes, un d'ells és **el foc**. El color de la flama els permet saber el secret de la substància química. Gràcies als diferents colors que mostren els elements quan es cremen es coneix, per exemple, la composició del Sol.

És molt conegut el color dels següents elements:

<u>Element</u>	<u>Color flama</u>
bari	verd
sodi	groc
potassi	violeta
calci	vermell
bor	verd
coure	verd-blavós

Procediment

- Farem un anell d'uns 3 cm de diàmetre en un extrem d'un filferro. Per tal de netejar-lo, mullarem l'anell amb aigua i el cremarem una estona en la flama del bec de gas.
- En un vidre de rellotge, afegirem unes gotes de dissolució de sulfat de coure (II). En el mateix vidre vessarem una gota d'àcid clorhídric diluït.
- Mollarem el filferro en la dissolució del vidre de rellotge i col·locarem l'anell sobre la flama del bec de gas (zona mitjana). La flama ha d'ésser el més incolora possible.
- Observarem i anotarem el color que pren la flama. Un color verd-blavós denota l'existència de coure.
- Tornarem a netejar l'anell de filferro, afegirem unes gotes d'àcid clorhídric, i repetirem l'operació amb les dissolucions d'àcid bòric (color verd) i clorur càlcic (color vermell).

Exercici-Informe

- Emprant el color dels elements al foc, completeu el següent quadre:

<u>Dissolució</u>	<u>Color</u>	<u>Compost</u>
A		
B		
C		
D		

- Escriviu les conclusions.