

*Colégio Marista de Carcavelos**2010/2011**Ciências Físico-Químicas 9ºAno**Prof:Helena Felgueiras**Actividade Experimental*

NOME:

Nº

ANO:

TURMA:

DATA:

**Combustão de metais e carácter químico dos óxidos obtidos****Material:**

Sódio metálico

Magnésio metálico

Solução alcoólica de fenolftaleína

Tintura de tornesol

Tubos de ensaio em suporte

2 copos de combustão com oxigénio e um pouco de água no fundo

Estilete

X-acto

Suporte de madeira para prender a fita de magnésio

Colher de combustão

**Como proceder:**

- Corta uma pequena porção de sódio que retiraste do frasco com o estilete.
- Coloca essa porção de sódio na colher de combustão e aquece-a à chama da lamparina até que fique incandescente.
- Introduce a colher com o sódio no copo de combustão, tapa-o logo de seguida e observa atentamente.
- Quando a combustão terminar, retira a colher e agita bem o conteúdo para o distribuíres por dois tubos de ensaio.
- Adiciona a um dos tubos tintura de tornesol e ao outro solução de fenolftaleína.
- Corta uma fita de magnésio com cerca de 5 cm e prende-a ao suporte adequado.
- Repete com o magnésio o procedimento anteriormente descrito para o sódio, de modo a realizares a combustão do magnésio e determinares o carácter químico da solução do óxido.

**O que observas:**

- Depois de aquecidos, o sódio e o magnésio ardem com chamas de cor amarela, respectivamente. No interior dos copos de combustão formam-se partículas sólidas muito finas e brancas.
- A solução obtida após a agitação dos copos de combustão comunica cor à tintura de tornesol e cor carmim à fenolftaleína.

**Conclusão:** Os produtos da combustão do sódio e do magnésio originam soluções aquosas com carácter básico ou alcalino.