



## ATIVIDADE: OXIDO-REDUÇÃO

A atividade experimental foi realizada com o 1º ano do Ensino Médio, com o objetivo de trabalhar reações de oxirredução, identificando as reações de oxidação e redução dos sais. Os alunos se dividiram em seis grupos, os materiais e os sais que seriam utilizados foram colocados nas bancadas, a seguir o procedimento utilizado.

### Oxido de magnésio

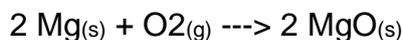
- Uma tira de fita de magnésio;
- Uma pinça;
- Bico de bunsen.

- Após cortar uma pequena tira de fita de magnésio, a mesma foi segurada em uma das pontas com uma pinça e, aproximada da chama do bico de bunsen até que se iniciou a reação.

**ATENÇÃO:** O Brilho provocado pela reação química é muito intenso e pode ser prejudicial aos olhos.

**Explicação:** A combustão do metal magnésio é uma reação bastante exoenergética da qual resulta a emissão de uma luz branca de forte intensidade. Por isso esta reação foi em tempos utilizada nos flashes das máquinas fotográficas.

A equação química que ocorre é a seguinte:



É perfeitamente visível o óxido de magnésio que resulta no final da reação (pó branco).

### Para fazer seu fogo colorido (QUEIMA DE DIVERSOS SAIS)

- 1 lamparina;
- 1 par de luvas de couro – para proteger suas mãos do calor;



- 1 haste metálica;
- sal de cozinha – para fogo amarelo;
- magnésio – para fogo branco;
- sulfato de cobre – para fogo verde;
- cloreto de estrôncio – para fogo vermelho.

- Com a haste metálica limpa, uma pequena quantidade de sal foi colocada na mesma e, em seguida, foi levada à chama do bico de bunsen. Observou-se a alteração de cor da chama e foi questionado aos estudantes o porquê da mudança de coloração e quais as reações que estavam ocorrendo.