

Uma combustão é uma reacção entre uma substância (combustível) e o oxigénio (comburente) que é acompanhada de libertação de energia como calor e/ou luz.

As combustões podem classificar-se em vivas e em lentas. Diz-se que uma combustão é lenta se há apenas libertação de energia como calor; e é viva se além de calor é emitida luz.

Agora vais observar uma demonstração experimental das reacção de combustão do magnésio. Depois responde às seguintes questões.

## 1. Reacção de combustão do magnésio

1.1 Quais são os reagentes?

---

---

1.2 O que observaste?

---

---

---



1.3 Achas que se formou uma ou mais substâncias novas? Explica.

---

---

---

1.4 Escreve a equação de palavras que traduz a reacção química.

