

A reacção química entre o hidróxido de bário octahidratado e o cloreto de amónio pode ser traduzida pela equação:  
**hidróxido de bário octahidratado (s) + cloreto de amónio (s) → cloreto de bário (aq) + amoníaco (g) + água (l)**

**Será que esta reacção é exotérmica ou endotérmica? Vamos investigar!**

### 1. Material e reagentes

Verifica se todo o material necessário está na bancada.

- 2 Gobelés de 100 mL

- 2 Termómetros

- Espátula

- Balança

- Vareta de vidro

- Hidróxido de bário octahidratado (s)

- Cloreto de amónio (s)

### 2. Procedimento experimental



- Mede cerca de 8 g de hidróxido de bário octahidratado num gobelé.
- Mede cerca de 5 g de cloreto de amónio no outro gobelé.
- Mede a temperatura de cada um dos reagentes. Regista os valores de temperatura na tabela.

- Junta os reagentes num só gobelé e mexe com uma vareta de vidro. Coloca o termómetro no interior do gobelé. Regista na tabela o valor mínimo de temperatura atingido no decorrer da reacção.



### 3. Registo de resultados

Temperatura inicial dos reagentes/ °C	Temperatura mínima atingida/ °C

### 4. Questões:

4.1 O que observaste?

---

---

4.2 Como podes então classificar esta reacção?

---