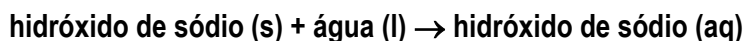


A reacção química entre o hidróxido de sódio e a água pode ser traduzida pela seguinte equação de palavras:



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

1. Material e reagentes

Verifica se todo o material necessário está na bancada.

- Gobelé de 100 mL

- Proveta de 50 mL

- Sensor de temperatura

- Espátula

- Vareta de vidro

- Água destilada

- Hidróxido de sódio (s)

2. Procedimento experimental

- Coloca 20 mL de água destilada no gobelé. Coloca o sensor de temperatura no interior do gobelé e regista o valor da temperatura na tabela.
- Adiciona quatro espátulas de hidróxido de sódio e agita a solução. Regista na tabela o valor máximo de temperatura atingido no decorrer da reacção.



3. Registo de resultados

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

4. Questões:

4.1 O que observaste?

4.2 Como podes então classificar esta reacção?
