



# Experimenta



## QUENTE OU FRIO?

Existem diversas reações químicas que libertam energia na forma de calor (reações exotérmicas) e outras que absorvem energia na forma de calor (reações endotérmicas).

A reação do cloreto de cálcio com a água é uma reação exotérmica, da qual resulta um aumento de temperatura no recipiente da reação.

A reação do cloreto de amónio com a água é uma reação endotérmica, da qual resulta um decréscimo de temperatura no recipiente da reação.

### Material:

Tubos de vidro com tampa

Água

Cloreto de cálcio

Cloreto de amónio

Espátula



### Procedimento:

(Pede ajuda a um adulto para esta experiência)

Em tubos de vidro coloca 3 a 4 mililitros de água.

Com a ajuda da espátula coloca uma pequena porção de cloreto de cálcio num dos tubos.

Tapa muito bem o tubo e agita (cuidado nesta fase para não entornares os reagentes).

Coloca a mão no tubo e sente a variação da temperatura.

Experimenta também fazer a mesma coisa com o cloreto de amónio.

Regista as principais diferenças.

