

Expérience de laboratoire

# Pouvoir calorique des aliments

## AMANDES

Quantité d'amande: ..... grammes

Quantité d'eau: ..... ml (=grammes)

Témpérature initiale de l'eau: .....°C

### COMBUSTION

Témpérature finale de l'eau: .....°C

Variation de température =  $T_{\text{finale}} - T_{\text{initiale}}$  =

.....

Calories= Variation de température X grammes d'eau =

.....

Joules = Calories X 4,18 = .....

Calories pour 100g de produit=

.....

.....

Joules pour 100 g de produit =

.....

*Fais la moyenne des données (calories) des expériences de tes camarades de classe*

.....

## ALCOOL ETHYLIQUE

Quantité d'alcool: ..... grammes

Quantité d'eau: ..... ml (=grammes)

Témpérature initiale de l'eau: .....°C

### COMBUSTION

Témpérature finale de l'eau: .....°C

Variation de température =  $T_{\text{finale}} - T_{\text{initiale}}$  =

.....

Calories= Variation de température X grammes d'eau =

.....

Joules = Calories X 4,18 = .....

Calories pour 100g de produit=

.....

.....

Joules pour 100 g de produit =

.....

*Fais la moyenne des données (calories) des expériences de tes camarades de classe*

.....

A- Lequel des deux produits a un plus grand pouvoir calorique?

.....

B - Combien de fois le pouvoir calorique de l'un est supérieur à l'autre?

.....