# 演示実験 カセットコンロでお湯をわかそう

## ~温度、熱エネルギー、熱化学方程式~

#### 1 実験のねらい

カセットコンロでお湯をわかすことを題材に、温度と熱エネルギー、化学変化と熱エネルギー の関係を理解させる。

#### 2 準 備

(1) 試薬類

特になし。

#### (2)器具類

カセットコンロ、カセットコンロ用のボンベ、やかん (沸騰すると笛が鳴るものがよい)、 温度計、電子天秤

### 3 生徒への発問、演示実験の手順

- (1) 水1ℓを沸かすのに、ブタンが何グラムくらい必要かを予想させる。
- (2) 演示実験
  - ①カセットコンロのボンベを取り出し、質量を測る。
  - ②やかんに水1ℓを入れ、温度を測る。
  - ③火をつけ、加熱する。
  - ④水が沸騰したら、火を止め、カセットコンロのボンベを取り 出し、質量を測る。
- (3) ブタンの燃焼熱の値から、水1 l を沸かすのにブタンが何グ ラム必要かを計算させる。



## 実験プリント カセットコンロでお湯をわかそう

【問	題】	やかんに	水1 (	しを入れず	E す。	これをカ	セットコ	ンロで加熱	杁し沸騰させ	るのに、	カセッ
	トコン	/ロの燃料	(ブタ	(ン) は、	どの	くらい必	要だと思い	いますか?			

水の温度をあらかじめ測っておこう。水の温度は、( ) °C

 [予想]
 ア 0.1g
 イ 1g
 ウ 10g
 エ 100g
 オ その他

 あなたの予想(
 )

**【実 験】**実際に加熱して、燃料(ブタン)は、どのくらい必要かを求めてみよう。

- ① まず、カセットコンロからボンベをはずし、質量を測っておこう。
  - 初めの質量(g)
- ② ボンベをカセットコンロに取り付け、やかんをのせ、火をつけ加熱を始める。
- ③ やかんの水が沸騰したら、火を止め、カセットコンロからボンベをはずし、質量を測ろう。
  - 実験後の質量(g)

④ 何g必要だったかを計算しよう。

初めの質量( g) - 実験

- g) 実験後の質量( g) =必要な質量(
- g )

ブタンのは	然焼の熱化学方種	見式を書いてひ	よう		
		ENG TV (0)	· よ ノ。 		
	( ) °C =			m//. ( )	3 4 5 18 4
	、 ) じの みよう。(水の比				、ブタンが何g』 = 1 6 )
			8 11 \		
					のに使われたか言
てみよう。こ	また、ブタンを負	下約する方法を 	·考えてみよう ———	0	

## 実験プリント解説 カセットコンロでお湯をわかそう

※以下に、実際に実験した結果と留意点をしめします。

【問 題】やかんに水10を入れます。これをカセットコンロで加熱し沸騰させるのに、カセットコンロの燃料(ブタン)は、どのくらい必要だと思いますか?

水の温度をあらかじめ測っておこう。水の温度は、(10.6)  $^{\circ}$ 

 [予想]
 ア 0.1g
 イ 1g
 ウ 10g
 エ 100g
 オ その他

 あなたの予想(
 )

【実験】実際に加熱して、燃料(ブタン)は、どのくらい必要かを求めてみよう。

① まず、カセットコンロからボンベをはずし、質量を測っておこう。

初めの質量(210.8g)

- ② ボンベをカセットコンロにセットし、やかんをのせ、火をつけ加熱を始める。
- ③ やかんの水が沸騰したら、火を止め、カセットコンロからボンベをはずし、質量を測ろう。 ※沸騰するまで7分20秒ほどかかった。 実験後の質量(192.5g)
- ④ 何g必要だったかを計算しよう。

初めの質量(210.8g) - 実験後の質量(192.5g) =必要な質量(18.3g)

## 【考 察】

- ◆ブタンの燃焼熱の値から、ブタンは何g必要か計算で求めてみよう。
- ① ブタンの燃焼熱を調べてみよう。 ( **2877** )(単位:kJ/mol )
- ② ブタンの燃焼の熱化学方程式を書いてみよう。

 $C_4H_{10} + 13/2O_2 = 4CO_2 + 5H_2O + 2877kJ$ 

- ③ ②から、(10.6)  $\mathbb{C}$ の水1  $\mathbb{L}$  (1000g) を沸騰させるには、ブタンが何g必要かを計算してみよう。(水の比熱を4.2  $\mathbb{J}/\mathbb{g}$ ・K、C=12、O=16)
  - 1 ℓ (1000g)を沸騰させるのに必要な熱量は、

 $1000 \times 4. \ 2 \times (100 - 10. \ 6) = 375480 \ (J)$ 

= 375.48 (kJ)

この熱量を得るのに必要なブタンの質量は、ブタン 1 mol は 5 8 g であるから  $5.8 \times (3.7.5.4.8 / 2.8.7.7) = 7.56.9 \cdots (g)$ 

= 7.57(g) が必要となる。

◆ブタンが燃焼して発生した熱エネルギーの何%が、水を沸騰させるのに使われたか計算して みよう。ブタンを節約する方法を考えてみよう。

実際に使用したブタンの量は、18.3gなので、

7. 569/18. 3  $\times 100 = 41$ . 36 (%)

= 4 1. 4 (%)

ブタンの燃焼熱は、水を温める以外に、カセットコンロ、やかん、回りの空気等を温めるために使われている。ブタンを節約するには、

- ①やかんの底から炎がはみ出ないようにする。
- ②炎の中心に底がくるようにする。
- ③炎に風があたらないようにする。
- ④やかんの周りや底が濡れていないようにする。 など