



課題

〔自分の考え〕



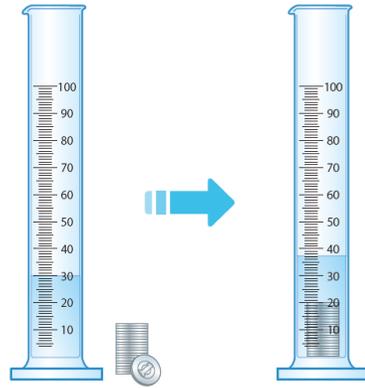
実験2 ▶ 1円硬貨の密度を調べる

〔目的〕 1円硬貨の密度を調べ、1円硬貨がどのような物質からできているのかを確かめる。  
 〔準備〕 □1円硬貨（班によって調べる枚数を変える） □電子てんびん（または上皿てんびん）  
 □メスシリンダー（100 cm<sup>3</sup>）

ステップ1 質量と体積をはかる

- 1 班ごとに決めた枚数の1円硬貨の質量を測定する。
- 2 メスシリンダーに水を入れ、目盛りを読む。
- 3 水の入ったメスシリンダーに1円硬貨を入れ、体積を測定する。

**注意** ・メスシリンダーに1円硬貨などかたいものを入れるときには、メスシリンダーが割れないように、メスシリンダーを斜めにして静かに入れる。



【結果の記録】

- 1 自分の班の測定値を表にまとめ、密度を計算する。

質量 [ g ]	体積 [ cm <sup>3</sup> ]	密度 [ g/cm <sup>3</sup> ]

● 密度を計算して記入する。密度の計算には、下の式を使う。

$$\text{密度 (g/cm}^3\text{)} = \frac{\text{物質の質量 (g)}}{\text{物質の体積 (cm}^3\text{)}}$$

- 2 他の班の結果と比較する。

〔他の班の結果や気づいたことを記録しよう〕



考察

・1円硬貨が純粋な物質である場合、どのような物質からできていると考えられるか。

〔他の人の考えや意見を記録しよう〕

<memo>