

課題

〔自分の考え〕

実験

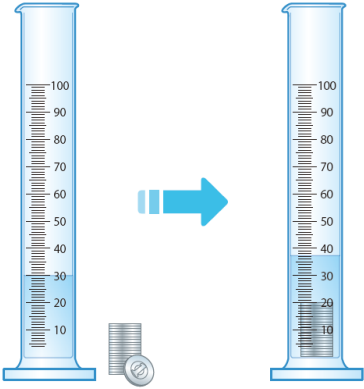
実験2 1円硬貨の密度を調べる

〔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 cm³）

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 水のい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 ³ 〕	密度〔g/cm ³ 〕

● 密度を計算して記入する。密度の計算には、下の式を使う。

密度〔g/cm³〕 = $\frac{\text{物質の質量〔g〕}}{\text{物質の体積〔cm³〕}}$

- 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>