

Karta pracy ucznia

Doświadczenie nr 1: barwienie płomienia przez chlorek sodu, potasu i wapnia

Sformułuj pytanie badawcze:

.....

Postaw hipotezę:

.....

.....

.....

Określ zmienne:

Niezależna:.....

Zależna:.....

Kontrolna:.....

Przeprowadź doświadczenie

Niezbędnik:

- Szkło i sprzęt laboratoryjny: probówki, metalowy drucik, drewniana łapa do probówek, palnik gazowy, metalowe szczypce.
- Odczynniki chemiczne: roztwór kwasu solnego o stężeniu około 10%, chlorki --- sodu, potasu, wapnia- po kilka gramów

Instrukcja:

- Metalowy drucik umieść w metalowych szczypcach i zwilż go w roztworze kwasu solnego o stężeniu około 10%, a następnie wypraż go w płomieniu palnika, po czym zanurz w badanej substancji.
- Drucik umieść w nieświecącej części płomienia palnika gazowego i obserwuj barwę oraz intensywność barwy płomienia.
- Po zbadaniu substancji po raz kolejny zanurz drucik w roztworze kwasu solnego, wypraż go i powtórz czynność dla kolejnej soli.
- Obserwuj zmiany i zapisz swoje spostrzeżenia, wyciągnij wnioski.

[illegible]

This image shows a single sheet of white paper with ten horizontal dashed lines, typical of primary school handwriting practice paper. The lines are evenly spaced and extend across the width of the page. There is no text or other markings on the paper.