

# Karta pracy ucznia

Zaplanuj doświadczenie chemiczne, w którym zbadasz odczyn wodnych roztworów następujących związków chemicznych (każdy o stężeniu 0,1 mola):  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{NH}_4\text{Cl}$ ,  $\text{K}_2\text{SO}_3$ . Rozwiąż problem badawczy i zweryfikuj hipotezę. Następnie zapisz obserwacje oraz sformułuj wnioski, w oparciu o równania reakcji chemicznych.

Odczynniki chemiczne:

.....

.....

.....

.....

Sprzęt laboratoryjny:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Problem naukowy:

.....

.....

.....

Hipoteza:

.....

.....

[illegible][illegible]

.....  
.....

***Równania reakcji chemicznych:***

## This image shows a full page of white paper with horizontal dotted lines. The lines are evenly spaced and run across the width of the page, providing a guide for handwriting practice. There are no margins, text, or other markings on the page.