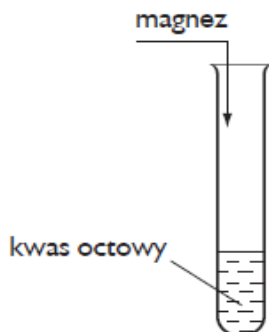


Temat: Właściwości kwasu metanowego i etanowego

1.

Podkreśl wyrażenia w opisie obserwacji i wniosku doświadczenia chemicznego przedstawionego na schemacie tak, aby powstały prawdziwe informacje. Uzupełnij równanie reakcji chemicznej.

.....
imię i nazwisko ucznia
.....
data klasa



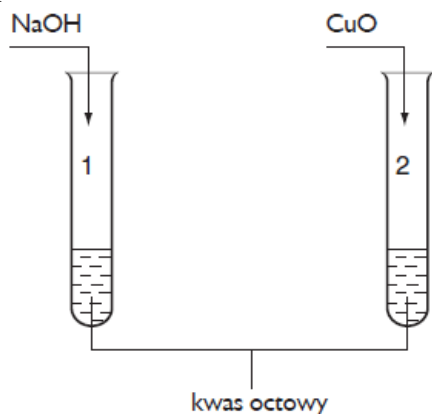
Obserwacje: Reakcja chemiczna zachodzi **gwałtownie** / spokojnie. Probówka staje się **gorąca** / zimna. Powstający gaz **ma charakterystyczny zapach** / spala się z charakterystycznym trzaskiem.

Wniosek: Zachodzi reakcja **endoenergetyczna** / egzoenergetyczna. Powstający gaz to **wodór** / tlen / azot.



2.

Na podstawie schematu doświadczenia zapisz równania reakcji chemicznych oraz nazwy otrzymanych produktów.



1. Równanie reakcji chemicznej: _____

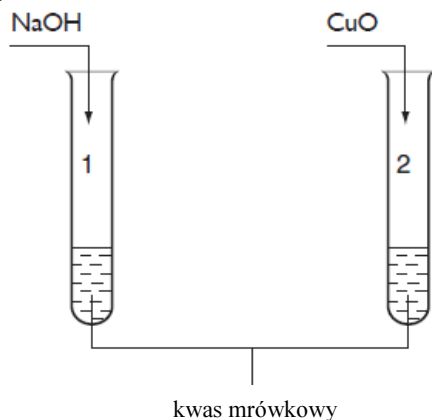
Nazwy produktów: _____

2. Równanie reakcji chemicznej: _____

Nazwy produktów: _____

3.

Na podstawie schematu doświadczenia zapisz równania reakcji chemicznych oraz nazwy otrzymanych produktów.



1. Równanie reakcji chemicznej: _____

Nazwy produktów: _____

2. Równanie reakcji chemicznej: _____

Nazwy produktów: _____