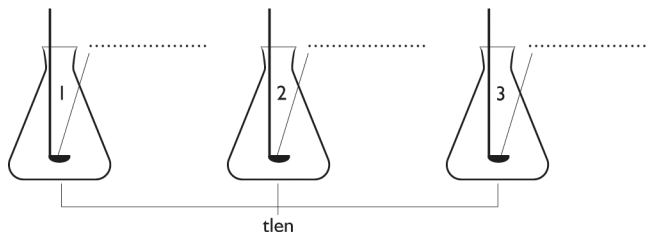


## Temat: Reakcje egzo- i endoenergetyczne.

### 1.

Uzupełnij opis schematu doświadczenia nazwami produktów, sformułuj wniosek i uzupełnij zapis słowny przebiegu reakcji chemicznych.



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

Obserwacje: Węgiel, siarka i magnez w tlenie palą się lepiej niż w powietrzu.

Wniosek: .....

węgiel + tlen → ..... + tlen → tlenek siarki(IV)

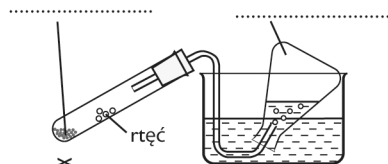
magnez + ..... → .....

### 2.

Uzupełnij opis schematu doświadczenia nazwami Substratów i produktów, sformułuj wniosek i uzupełnij zapis słowny przebiegu reakcji chemicznej. Określ typ reakcji chemicznej.

Obserwacje: Podczas ogrzewania tlenku rtęci(II) wydzielili się gaz, a na ściankach probówki osadziły się kropelki rtęci.

Wniosek: .....



tlenek rtęci(II) → ..... + .....

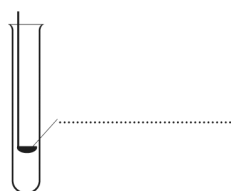
Typ reakcji chemicznej: .....

### 3.

Uzupełnij opis schematu doświadczenia nazwą produktu, sformułuj wniosek i uzupełnij zapis słowny przebiegu reakcji chemicznej. Określ typ reakcji chemicznej.

Obserwacje: Płonący magnez pali się w tlenku węgla(IV). Na łyżeczce powstaje biały proszek, a na ściankach probówki osadza się czarny nalot.

Wniosek: .....



tlenek węgla(IV) + ..... → węgiel + .....

Typ reakcji chemicznej: .....