

Temat: Prawo zachowania masy

1.

Uzupełnij opis schematu doświadczenia. Zapisz obserwacje i podaj zapis słowny przebiegu reakcji chemicznej. Określ typ reakcji chemicznej.

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



Obserwacje:

Wniosek: Masa produktu reakcji chemicznej – siarczku żelaza(II) – jest taka sama, jak masa substratów.

Zapis słowny przebiegu reakcji chemicznej:

Typ reakcji chemicznej:

2.

Narysuj schemat doświadczenia, korzystając z zapisu słownego przebiegu reakcji chemicznej. Zaznacz substraty i produkty. Sformułuj wniosek i określ typ reakcji chemicznej.

Obserwacje: Masa parowniczkę z zawartością przed reakcją chemiczną jest taka sama jak po reakcji.

Wniosek:

siarka + żelazo → siarczek żelaza(II)

Typ reakcji chemicznej:

3.

Narysuj schemat doświadczenia, korzystając z równania reakcji chemicznej. Uzupełnij obserwacje i sformułuj wniosek. Określ typ reakcji chemicznej.

Obserwacje:

Wniosek:

$2 \text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CuO}$

Typ reakcji chemicznej:

