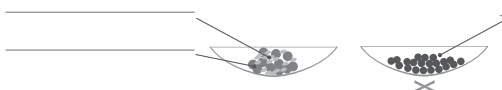


Potwierdzenie prawa zachowania masy



Grupa I

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



Obserwacje: _____

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

Zapis słowny przebiegu reakcji chemicznej: _____

Typ reakcji chemicznej: _____

imię i nazwisko ucznia	
data	klasa



Grupa II

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

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

Wniosek: _____

siarka + żelazo \longrightarrow siarczek żelaza(II)

Typ reakcji chemicznej: _____

imię i nazwisko ucznia	
data	klasa



Grupa III

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

Obserwacje: _____

Wniosek: _____

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

Typ reakcji chemicznej: _____

imię i nazwisko ucznia	
data	klasa