

Imię i nazwisko

Data

Kierunek

Sprawozdanie z ćw. 3
REAKCJE CHEMICZNE (I)

Zaznaczyć odpowiednimi strzałkami produkty gazowe (↑) i nierozpuszczalne (↓). Zanotować obserwacje oraz odpowiedzieć na wszystkie dodatkowe pytania.

Ćwiczenie 1	Rozkład szczawianu żelaza(II)	
	Obserwacje (Co stało się z tłącym łuczywkiem? O czym to świadczy?)	
	Zapis cząsteczkowy (rozkład szczawianu żelaza(II) i spalanie żelaza)	
	W jaki sposób można zidentyfikować wydzielający się w reakcji CO_2 ? Wyjaśnić, dlaczego żelazo nie zapaliło się w probówce w czasie ogrzewania.	
Ćwiczenie 2	Sód + woda	
	Obserwacje	
	Zapis cząsteczkowy	Zapis jonowy pełny i skrócony
	Jakie jony obecne w roztworze zmieniają zabarwienie fenoloftaleiny?	
Ćwiczenie 3	Magnez + woda	
	Obserwacje	
	Zapis cząsteczkowy	Zapis jonowy pełny i skrócony
	Dlaczego przed reakcją oczyszczamy magnez papierem ściernym? Czy magnez jest tak samo reaktywny jak sód? Krótko uzasadnij.	
Ćwiczenie 4	Spalanie magnezu	
	Obserwacje	
	Zapis cząsteczkowy (spalanie magnezu, roztwarzanie MgO w wodzie)	Zapis jonowy pełny i skrócony (roztwarzanie MgO w wodzie)
	Jaki gaz wydzielą się podczas reakcji?	

Ćwiczenie 5a	Metal + kwas
	Zapis cząsteczkowy
	Zapis jonowy pełny i skrócony
Ćwiczenie 5b	Tlenek metalu + kwas
	Zapis cząsteczkowy
	Zapis jonowy pełny i skrócony
Ćwiczenie 5c	Kwas + zasada
	Zapis cząsteczkowy
	Zapis jonowy pełny i skrócony
Ćwiczenie 5d	Sól + kwas
	Zapis cząsteczkowy
	Zapis jonowy pełny i skrócony
Ćwiczenie 5e	Sól + zasada
	Zapis cząsteczkowy
	Zapis jonowy pełny i skrócony