WARUNKI ZALICZENIA KURSU

WYMAGANIA

1. Wykonanie, przewidzianych programem, reakcji charakterystycznych kationów i anionów.
2. Wykonanie i zaliczenie pięciu analiz kontrolnych (5 analiz x 5 pkt).
3. Zdobycie min. 50% sumy punktów z czterech kartkówek.
4. Studentom, którzy nie zdobędą 50% punktów z czterech kartkówek, przysługuje II termin zaliczenia kursu w formie kolokwium z całości materiału – w ostatnim dniu zajęć.
5. Nieobecność na kartkówce oznacza zaliczenie jej na zero punków.
6. W przypadku usprawiedliwionej nieobecności spowodowanej dłuższą (kilkudniową) chorobą lub zdarzeniem losowym dopuszcza się zaliczanie indywidualne kartkówki w terminie uzgodnionym z prowadzącym.
7. Inne problemy, które nie zostały ujęte w punktach 1-6 zostaną uzgodnione przez prowadzącego i koordynatora kursu.

Studenci powtarzający kurs wykonują wszystkie reakcje charakterystyczne i analizy kontrolne.

SKŁADOWE OCENY KOŃCOWEJ

Ocena końcowa = 0,5*(ocena z analiz kontrolnych + ocena z kartkówek)

Uwaga: Nauczyciel ma prawo podnieść lub obniżyć ocenę końcową o 0,5.

I. ANALIZY KONTROLNE

Analizy kontrolne student otrzymuje po wykonaniu odpowiednich reakcji charakterystycznych i ich zaliczeniu przez nauczyciela.

Za każdą analizę student może uzyskać: 0-5 punktów zgodnie z tabelą:

Liczba punktów	Wymagania
5,0	Analiza wykonana bez błędu.
4,0	Analiza wykonana z 1 błędem.
3,0	Analiza wykonana z 2 błędami.
2,0	Analiza wykonana z 3 błędami.
1,0	Analiza wykonana z 4 błędami.
0,0	Analiza wykonana z więcej niż 4 błędami.

Suma punktów z analiz kontrolnych jest przeliczana na ocenę końcową z analiz kontrolnych według skali:

Liczba punktów	Ocena z analiz kontrolnych
poniżej 12,5	2,0
12,5 – 14,5	3,0
15,0 – 17,0	3,5
17,5 – 19,5	4,0
20,0 – 22,0	4,5
22,5 – 25,0	5,0

II. KARTKÓWKI

W semestrze zaplanowane są cztery kartkówki (pytania kontrolne dostępne są na stronie kursu).

III. INNE WYMAGANIA

1. Przed przystąpieniem do części praktycznej Student **zobowiązany jest** zapoznać się z **aktualnymi instrukcjami wykonawczymi** dostępnymi na stronie kursu (pkt V. Tablica ogłoszeń) oraz **przygotować się teoretycznie do zajęć**.

2. **Obowiązkowy niezbędnik** Studenta w laboratorium chemicznym:
   - **okulary ochronne,**
   - **fartuch laboratoryjny,**
   - **rękawiczki jednorazowe,**
   - **dziennik laboratoryjny,**
   - **aktualne instrukcje wykonawcze → w wersji papierowej(!)**

IV. DODATKOWE UWAGI

Drucik platynowy i szkiełko kobaltowe wydawane są Studentowi przez Prowadzących zajęcia. Student zobowiązany jest oddać je nauczycielowi lub odłożyć w wyznaczonym miejscu zaraz po przeprowadzeniu doświadczenia.

V. TABLICA OGŁOSZEŃ

Informacje dotyczące realizacji kursu znajdują się na:

- tablicy ogłoszeń w sali laboratoryjnej (budynek A3, sala 3.27)
- **ePortal PWr** (03CHA0-25S103O00357L#L#Chemia nieorganiczna - Zajęcia laboratoryjne)

VI. PODRĘCZNIKI

Podstawowe:

1. T. Lipiec, Z.S. Szmal, *Chemia analityczna z elementami analizy instrumentalnej*, PZWL, Warszawa 1997 r. oraz późniejsze wydania.

Uzupełniające:

1. Z. Michałowski, J. Prejzner, *Ćwiczenia Laboratoryjne z Chemii Nieorganicznej*, Wydawnictwo Politechniki Gdańskiej, Gdańsk, 1999 r.
2. J. Minczewski, Z. Marczenko, *Chemia Analityczna. Podstawy teoretyczne i analiza jakościowa*, PWN, Warszawa 2001 r. oraz późniejsze wydania.