

Program ćwiczeń z chemii ogólnej nieorganicznej
dla studentów I roku **ŻCziOŻ** WNoŻCzłiK SGGW w roku akademickim **2018/2019**.

Ćwiczenia laboratoryjne (7x4h + 2h)

lp	Tematyka ćwiczeń	Daty	Zadanie kontrolne	Kolokwium
1	Program ćwiczeń laboratoryjnych, sprawy organizacyjne; bhp i zasady pracy w laboratorium; obserwacje w laboratorium. Reakcje w roztworach elektrolitów. Wybrane reakcje związków nieorganicznych.	4 i 11 X		<i>nie ma</i>
2	Reakcje utlenienia i redukcji – reakcje jonowe i cząsteczkowe.	18 i 25 X		materiał z ćw. 1 + materiał wykł.
3	Wstęp do analizy ilościowej; nauka posługiwania się szkłem miarowym; obliczenia ilościowe. Notatki w analizie ilościowej. Nauka ważenia. Wstęp do kompleksometrii. Zadania. Przygotowanie mianowanego roztworu EDTA.	8 i 15 XI		materiał z ćw. 2 + materiał wykł.
4	Kompleksonometria: oznaczenie ilościowe jonów magnezu. Przygotowanie roztworu KMnO_4 .	22 i 29 XI	Oznaczenie Mg^{2+}	materiał z ćw. 3 + materiał wykł.
5	Manganometria: reakcje, obliczenia analityczne; przygotowanie roztworu KMnO_4 , przygotowanie mianowanego roztworu kwasu szczawiowego, oznaczenie ilościowe jonów żelaza II.	7 i 14 XII	Oznaczenie Fe^{2+}	materiał z ćw. 4 + materiał wykł.
6	Alkacymetria: reakcje; obliczenia analityczne;. Przygotowanie roztworu HCl. Mianowanie roztworu HCl na boraks, oznaczenie ilościowe NaOH. uzupełnienie zaległości, zdanie szkła;	21 XII 3 I	Oznaczenie NaOH	materiał z ćw. 5 + materiał wykł.
7	Wybrane reakcje charakterystyczne związków organicznych: test rozpuszczalności, odróżnianie związków nasyconych i nienasyconych, próba Lucasa, reakcja odróżniająca alkohole mono i polihydroksylowe, reakcje związków karbonylowych z 2,4-dinitrofenylohydrazyną, reakcje cukrów – Tollensa, Tromera, Fehlinga, Molischa, Lugola, reakcje aminokwasów i białek – ninhydrinowa, ksantoproteinowa i in.,	10 i 17 I		materiał z ćw. 6 i 7
8	Kolokwium zaliczeniowe (2 h) dla Studentów, którzy nie zaliczyli ćwiczeń (zdobyli < 15,5 pkt/30)	24 I		

Uwaga: ćwiczenia co 2 tygodnie

Kryteria zaliczenia chemii ogólnej nieorganicznej
dla studentów I roku **ŻCziOŻ** WNoŻCzłiK SGGW w r.ak. 2018/2019.

W trakcie semestru odbędzie się 6 kolokwiów – na ćwiczeniach laboratoryjnych, każde oceniane w skali od 0 do 5 punktów.

Na kolokwiach pytania będą dotyczyć zarówno materiału ćwiczeniowego jak też wykładowego. Maksymalna liczba pkt. możliwych do zdobycia z kolokwiów w trakcie semestru wynosi 30 pkt.

W trakcie ćwiczeń Student wykonuje trzy zadania kontrolne (analizy). Wszystkie zadania kontrolne powinny być wykonane, udokumentowane oraz zaliczone.

Warunkiem zaliczenia ćwiczeń jest zdobycie w trakcie semestru 16 pkt. oraz zaliczenie części praktycznej ćwiczeń. Studenci, którzy uzyskali mniej niż 16 pkt. zdają tzw. kolokwium zaliczeniowe (z całości materiału ćwiczeniowego). W przypadku nie zaliczenia tego kolokwium student może pisać tzw. egzamin rozszerzony obejmujący zarówno materiał wykładowy, jak też ćwiczeniowy. Warunkiem zaliczenia tego egzaminu jest zdobycie co najmniej 51 % punktów.

Egzamin (pisemny) dla studentów, którzy zaliczyli ćwiczenia w trakcie semestru oceniany jest w skali od 0 do 40 pkt. Warunkiem zaliczenia egzaminu jest zdobycie co najmniej 21 pkt. Student w trakcie semestru może więc zdobyć maksymalnie 70 pkt. Ocena z przedmiotu jest pochodną sumy punktów z ćwiczeń i egzaminu – zalicza >35 pkt.

Żywnienie 2018/19 CZWARTKI wg. planu zajęć

laboratoria od 4 X

terminy ćwiczeń: 4 i 18 X, 8 i 22 XI, 7 i 21 XII, 10 I, 24 I

8 – 12 gr 1, 2, 3,
12 – 16 gr 6 i 7

laboratoria od 11 X

terminy ćwiczeń: 11 i 25 X, 15 i 29 XI, 14 XII, 3, 17 i 24 I

8 – 12 gr 4 i 5
12 – 16 gr 8 i 9