

Harmonogram ćwiczeń dla I roku AM w I semestrze 2018_19

Ćw. nr	środy	Temat
	gr. A, B, C	
I	3.10	Omówienie przepisów BHP i ppoż. Demonstracja i mycie szkła laboratoryjnego. Podstawowe techniki stosowane w chemii analitycznej jakościowej
II	10.10	Zapoznanie z podstawowymi czynnościami laboratoryjnymi
III	17.10	Chemia ogólna, ćw. nr: 16/I, 17/I, 18/I
IV	24.10	Chemia ogólna, ćw. nr: 7/I, 8 i 9/I, 10/I
V	7.11	Chemia ogólna, ćw. nr: 12/I, 13/I
VI	14.11	Chemia ogólna, ćw. nr: 9/II, 11/II, 1/II
VII	21.11	Chemia ogólna, ćw. nr: 2/II, 14/II, 12/II
VIII	28.11	Chemia ogólna, ćw. nr: 9/IV, 10/IV, 5/IV
IX	5.12	Chemia ogólna, ćw. nr: 1/III, 6/III, 12/IV
X	12.12	Porównanie mocy kwasów i zasad w oparciu o reakcje wydzielania gazów
XI	19.12	Wytrącanie wybranych osadów i ich obserwacja przy użyciu mikroskopu / Odrabianie zaległości
XII	9.01	Egzamin praktyczny

Terminy kolokwium:

13.12 - Kolokwium nr 1: *Chemia bionieorganiczna* (w terminie wykładu - wtorek)

11.01 - Kolokwium nr 2: *Chemia ogólna i nieorganiczna* (w terminie wykładu - wtorek)

Zalecana literatura:

1. Bielański A.: Chemia ogólna i nieorganiczna. Tom I, PWN, 2005.
2. Praca zbior., Kocjan R. red.: Chemia analityczna. Tom I, PZWL, 2004.
3. Rzeszutko W., Opoka W., Somogyi E.: Chemia analityczna jakościowa. Coll. Med. UJ, Kraków 2003
4. Rzeszutko W., Opoka W.: Wybrane ćwiczenia z chemii ogólnej. Wyd. UJ, Kraków 2010.
5. Rzeszutko W., Opoka W., Krzek J., Hubicka U., Apola A., Stolarczyk M.: Zestaw wybranych zadań z chemii. Wyd. UJ, Kraków 2010.

Harmonogram seminariów dla I roku AM w I semestrze 2018_19

Nr	poniedziałek	Temat
	gr. A, B, C	
1	8.10	Obliczanie i przeliczanie stężeń roztworów. Obliczanie pH po reakcji zobojętniania
2	15.10	pH roztworów słabych elektrolitów
3	22.10	Obliczanie pH roztworów buforowych
4	5.11	Obliczenia na podstawie stechiometrii reakcji utleniania-redukcji
5	12.11	Obliczenia na podstawie stechiometrii reakcji utleniania-redukcji
6	19.11	Związki kompleksowe. Stała trwałości, stała nietrwałości związku kompleksowego. Rozpuszczalność. Iloczyn rozpuszczalności
7	26.11	Elektrochemia – ogniwa, elektroliza
8	3.12	Wybrane zagadnienia
9	10.12	Kolokwium zaliczeniowe – I termin
10	17.12	Kolokwium zaliczeniowe – II termin