

## Harmonogram ćwiczeń z przedmiotu "Chemia ogólna i nieorganiczna" dla I roku AM w I semestrze 2019\_20

Nr	Środa	Temat
	A, B, C	
1	9.10	Omówienie przepisów BHP i ppoż. Demonstracja i mycie szkła laboratoryjnego. Podstawowe techniki stosowane w chemii analitycznej jakościowej
2	16.10	Zapoznanie z podstawowymi czynnościami laboratoryjnymi
3	23.10	Chemia ogólna, ćw. nr: 16/I, 17/I, 18/I
4	6.11	Chemia ogólna, ćw. nr: 7/I, 8 i 9/I, 10/I
5	13.11	Chemia ogólna, ćw. nr: 12/I, 13/I
6	20.11	Chemia ogólna, ćw. nr: 9/II, 11/II, 1/II
7	27.11	Chemia ogólna, ćw. nr: 2/II, 14/II, 12/II
8	4.12	Chemia ogólna, ćw. nr: 9/IV, 10/IV, 5/IV
9	11.12	Chemia ogólna, ćw. nr: 1/III, 6/III, 12/IV
10	18.12	Porównanie mocy kwasów i zasad w oparciu o reakcje wydzielania gazów.
11	8.01	Wytrącanie wybranych osadów i ich obserwacja przy użyciu mikroskopu. Odrabianie zaległości
12	15.01	<b>Egzamin praktyczny</b>

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)

## Harmonogram seminariów dla I roku AM w I semestrze 2019\_20

Nr	poniedziałek	Temat
	gr. A, B, C	
1	7.10	Obliczanie i przeliczanie stężeń roztworów. Obliczanie pH po reakcji zobojętniania
2	14.10	pH roztworów słabych elektrolitów
3	21.10	Obliczanie pH roztworów buforowych
4	28.10	Obliczenia na podstawie stechiometrii reakcji utleniania-redukcji
5	4.11	Obliczenia na podstawie stechiometrii reakcji utleniania-redukcji
6	18.11	Związki kompleksowe. Stała trwałości, stała nietrwałości związku kompleksowego. Rozpuszczalność. Iloczyn rozpuszczalności
7	25.11	Elektrochemia – ogniwa, elektroliza
8	2.12	Wybrane zagadnienia
9	9.12	Kolokwium zaliczeniowe – I termin
10	16.12	Kolokwium zaliczeniowe – II termin