

## ROZKŁAD ZAJĘĆ DLA ETI – I SEMESTR

Lp.	Data	Temat	Uwagi
1.	03.10.2017 r.	<b>Zapoznanie z przedmiotem.</b> <b>Działy chemii</b> – chemia ogólna, chemia nieorganiczna, chemia fizyczna.	W1
2.	10.10.2017 r.	<b>Obliczenia na podstawie wzorów chemicznych</b> - masa atomowa, cząsteczkowa, mol masa molowa, objętość molowa.	Ćw1
3.	17.10.2017 r.	<b>Stechiometria, Podstawowe pojęcia i prawa chemiczne</b> - masa atomowa i cząsteczkowa, mol, masa molowa, prawo Avogadra, prawo stosunków stałych, wartościowość, rodzaje wzorów chemicznych.	W2
4.	24.10.2017 r.	<b>Obliczenia na podstawie równań chemicznych</b> – współczynniki równania chemicznego, wydajność procesów chemicznych.	Ćw2
5.	07.11.2017 r.	<b>Obliczanie stężeń w roztworach</b> - stężenia roztworów, stężenie procentowe, stężenie molowe, obliczenia z wykorzystaniem jednostek stężenia.	Ćw3
6.	14.11.2017 r.	<b>Kwantowa teoria budowy atomu</b> – liczby kwantowe, orbitale, zasada rozbudowy powłok elektronowych, zakaz Pauliego, reguła Hunda.	W3
7.	21.11.2017 r.	<b>Konfiguracje elektronowe atomów</b> - liczby kwantowe, symboliczne przedstawianie orbitali, zasada rozbudowy, zakaz Pauliego, reguła Hunda.	Ćw4
8.	28.11.2017 r.	<b>Układ okresowy pierwiastków i prawo okresowości</b> – prawo okresowości, budowa układu okresowego, konfiguracje elektronowe a prawo okresowości, okresowość cech fizycznych i chemicznych pierwiastków.	W4
9.	05.12.2017 r.	<b>Wiązania chemiczne</b> – wzory Lewisa, wiązanie jonowe, wiązanie kowalencyjne.	Ćw5
10.	12.12.2017 r.	<b>Kwantowa teoria wiązania chemicznego</b> – orbitale w tworzeniu wiązań chemicznych, hybrydyzacja, kształty cząsteczek.	W5
11.	19.12.2017 r.	<b>Reakcje utleniania – redukcji</b> - dobór współczynników stechiometrycznych.	Ćw6
12.	09.01.2018 r.	<b>Typy reakcji chemicznych</b> - Utlenianie, redukcja, stopnie utlenienia, bilansowanie równań "Redox"	W6
13.	16.01.2018 r.	<b>Równowagi jonowe w roztworach elektrolitów, stała dysocjacji, pH</b> - dysocjacja elektrolitów, stopień dysocjacji, stała dysocjacji, aktywność jonów w roztworach, skala pH.	Ćw7
14.	23.01.2018 r.	<b>Równowagi w wodnych roztworach elektrolitów</b> - dysocjacja elektrolitów, roztwory kwasów i zasad, aktywność jonów w roztworach, skala pH, stopień dysocjacji.	W7

15.	30.01.2018 r.	<b>Podstawy obliczeń w analizie miareczkowej</b> – sprzęt używany w analizie miareczkowej, alkacymetria, roztwory mianowane, oznaczanie składu.	Ćw8
-----	---------------	---	-----

**W** – wykład

**Ćw.** - ćwiczenie