



Harmonogram kursu maturalnego z chemii



Chemia ogólna i nieorganiczna

TEMAT 1

Budowa atomu i przemiany jądrowe:

- Budowa atomu
- Przemiany jądrowe

TEMAT 2

Wiązania chemiczne i oddziaływania międzycząsteczkowe, hybrydyzacja

- Wiązania chemiczne i oddziaływania
- Zapisywanie konfiguracji elektronowej
- Hybrydyzacja i kształt cząsteczek

TEMAT 3

Systematyka związków nieorganicznych

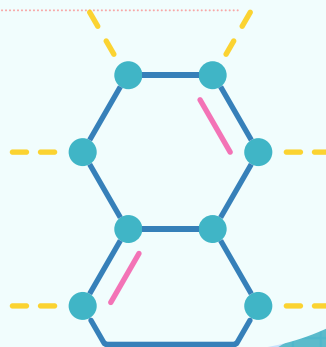
- Tlenki
- Wodorotlenki
- Kwasy
- Sole



TEMAT 4

Mol i masa molowa

- Zadania obliczeniowe



TEMAT 5

Reakcje redox - 2h

- Reakcje redox i przewidywanie kierunku reakcji
- ogniwa

TEMAT 6

Kinetyka

- Szybkość reakcji
- Stała równowagi reakcji
- Reguła przekory, efekty endo i egzoenergetyczne reakcji

TEMAT 7

Stężenia i rozpuszczalność

- Stężenie molowe i procentowe
- Rozpuszczalność soli, hydrat
- Iloczyn rozpuszczalności

TEMAT 8

Reakcje w roztworach wodnych - 3h

- pH i odczyn roztworu
- hydroliza soli
- teorie kwasowo-zasadowe
- stała dysocjacji i stopień dysocjacji

TEMAT 9

Charakterystyka pierwiastków - 3h

- Blok s
- Blok p
- Blok d

TEMAT 10

Stechiometria – obliczenia

- Klasyczne zadania
- Zadania z nadmiarem/niedomiarem
- Wydajność reakcji

