

## Z Politechniką Częstochowską do matury – Chemia

### Tematyka zajęć

Lp.	Temat zajęć
1.	Budowa atomu i cząsteczki: konfiguracje elektronowe, wiązania chemiczne, hybrydyzacja
2.	Mieszanki, rodzaje mieszanin, rozdzielanie mieszanin. Roztwory właściwe. Stężenia roztworów. Rozpuszczalność, wykresy i tabela rozpuszczalności, rozpuszczalność hydratów
3.	Reakcje redoks, dobieranie współczynników reakcji redoks
4.	Stechiometria: obliczenia na podstawie równania reakcji chemicznej
5.	Systematyka związków nieorganicznych. Metale. Szereg aktywności metali
6.	Zajęcia laboratoryjne: badanie odczynu wodnych roztworów elektrolitów, wskaźniki kwasowo – zasadowe
7.	Kinetyka reakcji chemicznych.
8.	Równowagi chemiczne, reguła przekory
9.	Dysocjacja, teorie kwasów i zasad. Hydroliza soli
10.	Obliczanie pH wodnych roztworów elektrolitów
11.	Strącanie związków trudno rozpuszczalnych, iloczyn rozpuszczalności
12.	Stechiometria związków organicznych – ustalanie wzoru związku chemicznego
13.	Zajęcia laboratoryjne: Reakcje charakterystyczne związków organicznych
14.	Hybrydyzacja i stopień utlenienia węgla w związkach organicznych
15.	Właściwości związków organicznych

Prowadzący zajęcia:  
dr Beata Karwowska