

Zakres materiału nauczania chemii dla 4-letniego liceum ogólnokształcącego- klasy stacjonarne i zaoczne dla słuchaczy o specjalnych potrzebach edukacyjnych

Zakres podstawowy

Sporządzono w oparciu o numer programu: MEN 984/1/2019

Obowiązujący podręcznik: **Chemia- zakres podstawowy** .Podręcznik do liceów i techników

Autorzy: Kamil Kaznowski, Krzysztof M. Pazdro

SEMESTR II

| Dział | Tematy | Zakres materiału nauczania |
|---------------|---|--|
| Stechiometria | 1.Skład ilościowy związku chemicznego | -skład procentowy związku chemicznego -masowa zawartość procentowa pierwiastka -prawo stałości składu związku chemicznego -stosunek stechiometryczny składników związku chemicznego: atomowy, masowy ,procentowy -wzory: elementarny i rzeczywisty |
| | 2. Mol- stosunek molowy | - pojęcie mola - liczba Avogadra - stosunek molowy |
| | 3. Masa molowa | - pojęcie masy molowej - masa molowa substancji |
| | 4. Objętość molowa gazów | - pojęcie objętości molowej - Zasada Avogadra -warunki normalne |
| | 5 Stechiometria reakcji chemicznej | - prawo zachowania masy -masowy stosunek stechiometryczny reagentów - proste zadania |
| | 6. Molowy stosunek stechiometryczny reagentów | - proste obliczenia |

| | | |
|----------|---|--|
| | 7. Objętościowy stosunek stechiometryczny reagentów | - prawo stosunków objętościowych |
| Roztwory | 8. Rodzaje mieszanin | - pojęcia: układ, otoczenie, faza, roztwór, koloid, zawiesina, koagulacja, żel, zol, peptyzacja, emulsja, emulgator - układ rozproszony - roztwór właściwy |
| | 9. Rozpuszczanie substancji | - pojęcia: rozpuszczalnik, rozpuszczanie, rozpuszczalność, roztwór nasycony, roztwór nienasycony, roztwór przesycony |
| | 10. Metody rozdzielania mieszanin | - pojęcia: sączenie, sedymentacja, dekantacja, krystalizacja, destylacja, rozwarstwienie, desaturacja |
| | 11. Stężenie procentowe roztworów | - roztwór rozcieńczony - roztwór stężony - proste obliczenia |
| | | |
| | | |
| | | |
| | | |