***Zagadnienie do realizacji 27.04 – 26.05***

***Chemia klasaVII***

|  |  |
| --- | --- |
| Tlenki metali i niemetali | * wyjaśnia budowę tlenków, podaje ich wzory i nazwy * podaje sposoby otrzymywania tlenków * opisuje właściwości fizyczne i zastosowania wybranych tlenków * wyjaśnia pojęcie *katalizator* |
| Elektrolity i nieelektrolity | * definiuje pojęcia: *elektrolity*, *nieelektrolity*, *wskaźniki* * bada przewodnictwo elektryczne różnych substancji rozpuszczonych w wodzie * wymienia wskaźniki (fenoloftaleina, oranż metylowy, uniwersalny papierek wskaźnikowy) * bada wpływ różnych substancji na zmianę barwy wskaźników * wymienia rodzaje odczynu roztworu (kwasowy, zasadowy, obojętny) * opisuje zastosowanie wskaźników * rozróżnia doświadczalnie odczyn kwasowy i odczyn zasadowy substancji za pomocą wskaźników |
| Wzory i nazwy wodorotlenków | * opisuje budowę wodorotlenków * podaje wzory i nazwy wodorotlenków |
| Wodorotlenek sodu, wodorotlenek potasu | * zapisuje wzory sumaryczne wodorotlenków sodu i potasu * projektuje doświadczenia, w których wyniku można otrzymać wodorotlenek sodu i wodorotlenek potasu * otrzymuje wodorotlenek sodu i bada jego właściwości * zapisuje równania reakcji otrzymywania wodorotlenków sodu i potasu * wyjaśnia pojęcie *tlenek zasadowy* * opisuje właściwości i zastosowania wodorotlenków sodu i potasu |
| Wodorotlenek wapnia | * zapisuje wzór sumaryczny wodorotlenku wapnia * projektuje i wykonuje doświadczenia, w których wyniku można otrzymać wodorotlenek wapnia * zapisuje równania reakcji otrzymywania wodorotlenku wapnia * opisuje właściwości wodorotlenku wapnia i jego zastosowania |
| Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie | * wyjaśnia różnicę między wodorotlenkiem a zasadą * podaje wzór i opisuje właściwości zasady amonowej * podaje przykłady zasad i wodorotlenków na podstawie analizy tabeli rozpuszczalności wodorotlenków * planuje i wykonuje doświadczenia otrzymywania wodorotlenków trudno rozpuszczalnych w wodzie * zapisuje równania reakcji otrzymywania wodorotlenków |
| Proces dysocjacji jonowej zasad | * wyjaśnia, na czym polega dysocjacja jonowa (elektrolityczna) * wyjaśnia, na czym polega dysocjacja jonowa (elektrolityczna) zasad * zapisuje równania reakcji dysocjacji jonowej zasad * wyjaśnia, dlaczego wszystkie zasady barwią dany wskaźnik na taki sam kolor * wyróżnia zasady spośród roztworów innych substancji za pomocą wskaźników * wyjaśnia, dlaczego roztwory wodne zasad przewodzą prąd elektryczny |