***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
 |