Karta pracy z CHEMII nr 1
klasa 8 KSP
Miesiąc – wrzesień- październik
Dział: Tlenki i wodorotlenki

Lp.	Tematyka	Wiedza i umiejętności	Źródło
1.	Tlenki metali i niemetali	1. Budowa tlenków 2. wzory i nazwy tlenków 3. Sposoby otrzymywania tlenków 4. Właściwości fizyczne i zastosowania wybranych tlenków 5. Pojęcie *katalizator*	Podręcznik klasy 7 str.196-201 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
2.	Elektrolity i nieelektrolity	1. Pojęcia: *elektrolit*, *nieelektrolit*, *wskaźniki.* 2. Przewodnictwo elektryczne różnych substancji rozpuszczonych w wodzie. 3. Wskaźniki (fenoloftaleina, oranż metylowy, uniwersalny papierek wskaźnikowy). 4. Wpływ różnych substancji zawartych w roztworach na zmianę barwy wskaźników. 5. Rodzaje odczynu roztworu (kwasowy, zasadowy, obojętny). 6. Zastosowanie wskaźników odczynu . 7. Doświadczalnie rozróżnianie odczynów kwasowego i zasadowego roztworu za pomocą wskaźników .	Podręcznik klasy 7 str.202-208 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
3.	Wzory i nazwy wodorotlenków	1. Budowa wodorotlenków. 2. Wzory i nazwy wodorotlenków.	Podręcznik klasy 7 str.209-210 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie
4.	Wodorotlenek sodu, wodorotlenek potasu	1. Wzory sumaryczne wodorotlenków sodu i potasu. 2. Otrzymywanie wodorotlenku sodu i wodorotlenku potasu. 3. Równania reakcji otrzymywania wodorotlenków sodu i potasu. 4. Właściwości wodorotlenków sodu i potasu. 5. Zastosowania wodorotlenków sodu i potasu.	Podręcznik klasy 7 str.211-2015 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
5.	Wodorotlenek wapnia	1. Wzór sumaryczny wodorotlenku wapnia. 2. Otrzymywanie wodorotlenku wapnia. 3. właściwości wodorotlenku wapnia. 4. Zastosowania wodorotlenku wapnia .	Podręcznik klasy 7 str.216-218 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi
6.	Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie	1. Definicja zasad. 2. Różnica między wodorotlenkiem i zasadą. 3. Wzór i właściwości i otrzymywanie zasady amonowej. 4. Tabela rozpuszczalności wodorotlenków i soli. 5. Przykłady zasad (tabela rozpuszczalności). 6. Otrzymywanie wodorotlenków trudno rozpuszczalnych i praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie.	Podręcznik klasy 7 str. 219-221 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie

7.	Proces dysocjacji jonowej zasad	1. Pojęcie *dysocjacja jonowa (elektrolityczna).* 2. Dysocjacja jonowa zasad. 3. Równania reakcji dysocjacji jonowej zasad. 4. Barwa wskaźników w roztworach zasad. 5. Wspólne właściwości zasad.	Podręcznik str.222-224 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń

W trakcie realizowania karty pracy wiedza i umiejętności ucznia sprawdzane będą w formie **odpowiedzi ustnych i kartkówek**. Uczeń zobowiązany jest do uzupełnienia zeszytu ćwiczeń zgodnie z kartą pracy. Na zakończenie karty pracy przewidziany jest **sprawdzian pisemny**.