Karta pracy z CHEMII nr 5
klasa 7 KSP
Miesiąc – kwiecień/ maj
Dział: Woda i roztwory wodne

Lp.	Tematyka	Wiedza i umiejętności	Źródło
1.	Woda – właściwości i jej rola w przyrodzie	1. Właściwości i znaczenie wody w przyrodzie. 2. Rodzaje wód w przyrodzie. 3. Woda destylowana. 4. Wpływ ciśnienia atmosferycznego na wysokość temperatury wrzenia wody. 5. Źródła zanieczyszczeń wód naturalnych. 6. Sposoby racjonalnego gospodarowania wodą. 7. Sposoby usuwania zanieczyszczeń z wód.	Podręcznik str. 160-164 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
2.	Woda jako rozpuszczalnik	1. Zdolność do rozpuszczania się różnych substancji w wodzie. 2. Proces rozpuszczania. 3. Budowa cząsteczki wody. 4. Rozpuszczalność w wodzie związków kowalencyjnych i jonowych. 5. Pojęcia: *roztwór*, *rozpuszczalnik*, *substancja rozpuszczana.* 6. Wpływ różnych czynników na szybkość rozpuszczania się substancji stałych w wodzie.	Podręcznik str. 165-169 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
3.	Rodzaje roztworów	1. Pojęcia: *roztwór nasycony*, *roztwór nienasycony*, *roztwór stężony*, *roztwór rozcieńczony.* 2. Różnice między roztworami: rozcieńczonym, stężonym, nasyconym i nienasyconym. 3. Przykłady substancji tworzących z wodą roztwory właściwe. 4. Pojęcia: *zawiesina*, *koloid.* 5. Podaje przykłady substancji tworzących z wodą koloidy i zawiesiny.	Podręcznik str. 170-176 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
4.	Rozpuszczalność substancji w wodzie	1. Pojęcie *rozpuszczalność substancji.* 2. Wykres rozpuszczalności. 3. Korzystanie z wykresów rozpuszczalności (lub tabel) różnych substancji. 4. Obliczenia z wykorzystaniem wykresów rozpuszczalności.	Podręcznik str. 177-183 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
5.	Stężenie procentowe roztworu	1. Definicja stężenia procentowego roztworu. 2. Obliczenia z wykorzystaniem pojęć: *stężenie procentowe*, *masa substancji*, *masa rozpuszczalnika*, *masa roztworu*, *gęstość.* 3. Stężenie procentowe roztworu nasyconego a rozpuszczalność. 4. Zmniejszenie lub zwiększenie stężenia roztworów.	Podręcznik str. 184-189 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
5.	Zmiana stężenia procentowego roztworu.	1. Rozcieńczanie roztworu. 2. Zwiększanie stężenia procentowego roztworu w wyniku: • odparowania rozpuszczalnika • dodania substancji rozpuszczonej. 3. Mieszanie roztworów tej samej substancji o różnych stężeniach.	Podręcznik str. 190-191 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**.