Karta pracy z CHEMII nr 4
klasa 7 KSP
Miesiąc –marzec/kwiecień
Dział: Łączenie się atomów. Równania reakcji chemicznych

Lp.	Tematyka	Wiedza i umiejętności	Źródło
1.	Wiązanie kowalencyjne	1. Zróżnicowana aktywność chemiczna pierwiastków 2. Symetrycznie rozmieszczone, minimalna energia elektrony walencyjne gazów szlachetnych powodem ich bierności chemicznej (reguła dubletu i oktetu) 3. Oddziaływanie pierwiastków o skrajnie różnych właściwościach 4. Tworzenie jonów – molekuł posiadających ładunek elektryczny 5. Wiązania jonowe efektem przyciągania się jonów o ładunkach przeciwnych 6. Właściwości związków o budowie jonowej 7. Znaczenie zapisu wzoru sumarycznego związków o budowie jonowej	Podręcznik str.110-120 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
2.	Wiązanie jonowe	1. Pojęcie *jon.* 2. Rodzaje jonów i ich powstawanie z atomów na przykładach: Na, Mg, Al, O, Cl, S. 3. Wiązanie jonowe. 4. Mechanizm powstawania wiązania jonowego (NaCl, MgO). 5. Pojęcie elektroujemności . 6. Elektroujemność pierwiastków a rodzaj wiązania chemicznego w cząsteczce (kowalencyjne, jonowe) .	Podręcznik str.121-126 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
3.	Wpływ rodzaju wiązania na właściwości związku chemicznego	1. Właściwości związków kowalencyjnych i jonowych (stan skupienia, temperatury topnienia i wrzenia, przewodnictwo elektryczne i cieplne).	Podręcznik str.127-129 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
4.	Znaczenie wartościowości pierwiastków chemicznych przy ustalaniu wzorów i nazw związków chemicznych.	1. Definicja wartościowości . 2. Odczytywanie wartościowości z układu okresowego pierwiastków chemicznych (grup 1., 2. I 13.–17.). 3. wzory sumaryczne i strukturalne cząsteczek związków dwupierwiastkowych. 4. Nazewnictwo prostych dwupierwiastkowych związków chemicznych 5. Interpretacja zapisów: H_2, 2 H, 2 H_2 itp.. 6. Pojęcia: *indeksy stechiometryczne* i *współczynniki stechiometryczne.*	Podręcznik str.130-136 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
5.	Prawo stałości składu związku chemicznego	1. Prawo stałości składu związku chemicznego. 2. Obliczenia z wykorzystaniem prawa stałości składu związku chemicznego.	Podręcznik str.137-141 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
6.	Równania reakcji chemicznych	1. Równanie reakcji chemicznej. 2. Zapis równania reakcji chemicznej. 3. Uzgadnianie równania reakcji chemicznych (współczynniki stechiometryczne). 4. Odczytywanie równania reakcji chemicznej.	Podręcznik str.142-147 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
7.	Prawo zachowania masy	1. Interpretacja ilościowa równania reakcji- atom a cząsteczka. 2. Prawo zachowania masy i jego praktyczne znaczenie.	Podręcznik str.148-150 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w

			zeszycie ćwiczeń
8.	Obliczenia stechiometryczne	1. Zapisy równań reakcji chemicznych 2. Obliczenia stechiometryczne	Podręcznik str.151-155 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.**