Karta pracy z CHEMII nr 3
klasa I G
Miesiąc –luty/marzec
Dział: Atomy i cząsteczki

Lp.	Tematyka	Wiedza i umiejętności	Źródło
1.	Atomy i cząsteczki – składniki materii	1. Ziarnista budowa materii. 2. Zjawisko dyfuzji. 3. Założenia teorii atomistyczno-cząsteczkowej budowy materii. 4. Różnica między pierwiastkiem a związkiem chemicznym na podstawie założeń teorii atomistyczno-cząsteczkowej budowy materii. 5. Atom a cząsteczka. 6. Jednostka masy atomowej. 7. Masy atomów i cząsteczek wyrażane w jednostkach masy atomowej.	Podręcznik str.78-80 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
2.	Masa atomowa, masa cząsteczkowa	1. Jednostka masy atomowej. 2. Odczytywanie mas atomowych z układu okresowego pierwiastków chemicznych. 3. Obliczanie masy cząsteczkowej pierwiastków i prostych związków chemicznych.	Podręcznik str.81-83 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
3.	Budowa atomu – nukleony i elektrony	1. Budowa atomu: jądro atomowe, powłoki elektronowe. 2. Rdzeń atomowy. 3. Skład atomu pierwiastka chemicznego: protony, neutrony, elektrony 4. Elektrony walencyjne, nukleony. 5. Liczba atomowa i liczba masowa. 6. Liczba protonów, neutronów i elektronów w atomie danego. pierwiastka chemicznego (zapis $^{A}_{Z}E$). 7. Model (pełny i uproszczony) atomu pierwiastka chemicznego. 8. Konfiguracja elektronowa (rozmieszczenie elektronów na powłokach) atomu pierwiastka chemicznego.	Podręcznik str.84-90 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
4.	Izotopy	1. Definicja izotopów. 2. Izotopy wodoru. 3. Budowa atomów izotopu wodoru. 4. Pojęcie *masa atomowa* (średnia mas atomów danego pierwiastka chemicznego, z uwzględnieniem jego składu izotopowego). 5. Różnice w budowie atomów izotopów danego pierwiastka. 6. Zastosowania izotopów.	Podręcznik str.91-94 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń
5	Układ okresowy pierwiastków chemicznych	1. Prawo okresowości. 2. Budowa układu okresowego. 3. Twórca układu okresowego pierwiastków 4. Podstawowe informacje o pierwiastkach chemicznych zawarte w układzie okresowym pierwiastków (symbol chemiczny, nazwa, liczba atomowa, masa atomowa, rodzaj pierwiastka chemicznego – metal lub niemetal).	Podręcznik str.95-99 Zad. Domowe: odpowiadające tematowi zadania w zeszycie ćwiczeń

6	Zależność między budową atomu pierwiastka chemicznego a jego położeniem w układzie okresowym	1. Informacje na temat budowy atomu pierwiastka chemicznego na podstawie znajomości numeru grupy i numeru okresu w układzie okresowym oraz liczby atomowej. 2. Związek między podobieństwem właściwości pierwiastków chemicznych należących do tej samej grupy układu okresowego a budową ich atomów i liczbą elektronów walencyjnych. 3. Zmiana charakteru chemicznego (metale – niemetale) pierwiastków grup głównych w miarę zwiększania się numeru grupy i numeru okresu.	Podręcznik str.100-105 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**.