

## **J. NIEMIECKI GR. 1**

**16.12.2020 Klasa 7bN1 Teams**

**Temat: To jest moja szkoła! Nazwy pomieszczeń szkolnych.**

1. Nazwy pomieszczeń w szkole-rozumienie ze słuchu (podręcznik zadanie 1 str. 44)
2. Czynności związane ze szkołą np. uczyć się matematyki. Szyk wyrazów w zdaniu oznajmującym-odpowiedzi na pytania szczegółowe. (podręcznik zadanie 2 str. 44)
3. Budowa zdań z rozsypanki wyrazowej (podręcznik zadanie 3 str. 44)
4. Rozumienie ze słuchu: nazwy pomieszczeń w szkole w Bangladeszu (podręcznik zadanie 4 str. 44)
5. Praca domowa: zeszyt ćwiczeń zadania 1, 2, 3, 4 str. 30

## **J. NIEMIECKI GR. 2 TEAMS**

**Temat: Jaki jest twój plan lekcji? Dni tygodnia i nazwy przedmiotów.**

1. Nazwy dni tygodnia- rozumienie ze słuchu (podręcznik zadanie 1 str. 46)
2. Nazwy przedmiotów szkolnych - plan lekcji (podręcznik zadanie 2 str. 46)
3. Odmiana czasownika HABEN - mieć (gramatyka st. 46)
4. Plan lekcji Martina - przyporządkowanie pytań i odpowiedzi w oparciu o plan lekcji. (podręcznik zadanie 3 str. 46)
5. Praca domowa: zeszyt ćwiczeń zadania 1, 2, 3, 4, 5 str. 32 i 33

## **INFORMATYKA 7b inf. 1**

**lekcja online – TEAMS**

**Temat:** Wstawianie obrazów i innych obiektów do dokumentu tekstowego.

**Temat:** Wstawianie obrazów i innych obiektów do dokumentu tekstowego.

1. Przed lekcją powtórz.

## Warto powtórzyć

1. Kiedy tekst jest poprawnie zredagowany?
2. Na czym polega dostosowywanie formy tekstu do jego przeznaczenia?
3. Jakie są rodzaje wcięć w tekście i jak je wstawić?
4. Do czego służą tabulatory i jak je stosować?
5. Które narzędzia ułatwiają pracę nad tekstem?

2. Przeczytaj w podręczniku na s. 120 – 127 na temat obrazu w dokumencie tekstowym.
3. Obejrzyj filmy instruktażowe zamieszczone w folderze 16.12.2020 materiały w plikach na Teams.
4. Wykonaj ćwiczenia z karty pracy.
5. Prześlij wykonaną pracę do folderu 16.12.2020 prace uczniów w plikach na Teams do 18.12.2020 r.

Pozdrawiam  
H. Zagrodnik

## CHEMIA

Dzisiaj kontynuujemy temat: **Budowa atomu – nukleony i elektrony**. Poznacie budowę konkretnego atomów.



Gdzie:

E – to symbol pierwiastka

A – liczba masowa. Nie znajdziemy jej w układzie okresowym pierwiastków. Odpowiada jej masa atomowa po zaokrągleniu do liczby całkowitej. Liczba masowa jest sumą protonów i elektronów w jądrze atomu.

$$A = \text{liczba } p^+ + \text{liczba } n^0$$

Z – liczba atomowa (porządkowa) znajduje się w indeksie dolnym przed symbolem pierwiastka w układzie okresowym pierwiastków. Określa ona liczbę elektronów, a tym samym liczbę protonów w atomie

$$Z = \text{liczba } e^- = \text{liczba } p^+$$

## Czas narysować model atomu proponuję atom SODU

Zanim go narysujemy potrzebujemy następujących informacji odczytanych z układu okresowego pierwiastków:

1. Numeru grupy
2. Numeru okresu
3. A czyli liczby masowej
4. Z czyli liczby atomowej

Ad. 1. Atom sodu leży w grupie pierwszej (kolumnie) czyli ma jeden elektron walencyjny (na ostatniej powłoce).

Ad. 2. Atom sodu leży w trzecim okresie (wierszu) zatem ma trzy powłoki

Ad. 3. i 4.



$Z = \text{liczba } e^{-} = \text{liczba } p^{+}$ , zatem protonów jest 11 i elektronów też jest 11

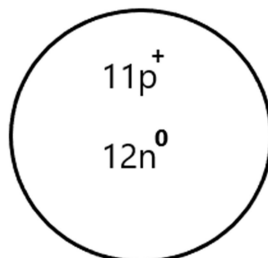
$A = \text{liczba } p^{+} + \text{liczba } n^{0}$ , zatem jeżeli chcemy obliczyć liczbę neutronów należy od liczby masowej odjąć liczbę protonów

$$\text{liczba } n^{0} = A - \text{liczba } p^{+}$$

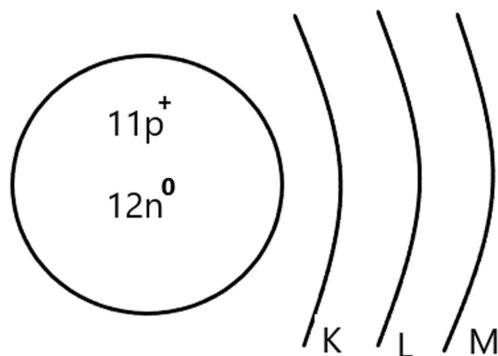
$$\text{liczba } n^{0} = 23 - 11 = 12$$

### Rysujemy model atomu

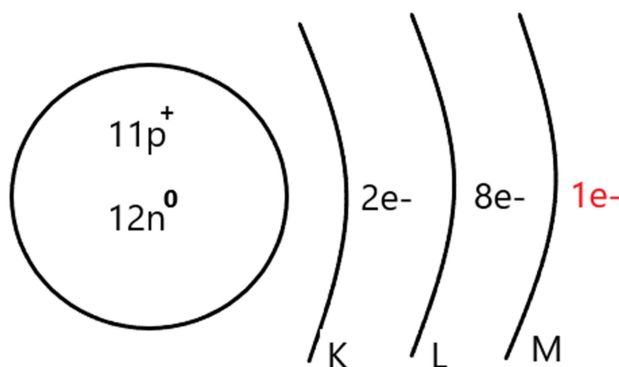
Zaczynamy od narysowania jądra oraz zapisania w nim informacji o liczbie protonów i neutronów



Następnie z prawej strony za jądrem rysujemy powłoki w formie półokręgów (przypominających nawiasy). Powłoki są oznaczane wielkimi literami i zaczynając od jądra mamy: powłoka pierwsza – K, powłoka druga – L, powłoka trzecia –M, powłoka czwarta – N. Kolejne powłoki to: O, P, Q.



Powłoki obsadzamy elektronami w następujący sposób. Bierzymy układ okresowy pierwiastków i odliczamy pierwiastki zaczynając od wodoru aż dojrzymy do pierwiastka, który nas interesuje. W pierwszym okresie mamy dwa pierwiastki: H i He, zatem maksymalnie na powłoce **K** mogą się znajdować dwa elektrony. W okresie drugim mamy aż 8 pierwiastków zaczynając odliczanie od Li, a kończąc na Ne – czyli na powłoce **L** zapisujemy 8 elektronów. Okres trzeci rozpoczyna nasz atom sodu czyli na powłoce **M** mamy jeden elektron.



Na czerwono zaznaczony jest elektron walencyjny zgodny z numerem grupy.

## J. ANGIELSKI TEAMS

Hello 😊 How are you today?

[Zapraszam na lekcję na platformie TEAMS](#)

Na rozgrzewkę wykonaj ćwiczenie:

Uzupełnij luki w tekście poprawnymi formami czasowników w nawiasach w czasach Past Simple lub Present Perfect.

The story of the world's longest engagement 0 (be) **was** popular in the news a few years ago. Thea Anderson, who is 45 now, 1 (meet) \_\_\_\_\_ Eric Strong when she 2 (be) \_\_\_\_\_ 22. They 3 (fall) \_\_\_\_\_ in love with each

other, but then the police 4 (**arrest**) \_\_\_\_\_ Eric for murdering his aunt. Thea 5 (**believe**) \_\_\_\_\_ her boyfriend was innocent. However, he 6 (**spend**) \_\_\_\_\_ more than 20 years in prison. Eric 7 (**be**) \_\_\_\_\_ free for two years now because of DNA tests which showed he was innocent. Thea and Eric 8 (**be**) \_\_\_\_\_ very happy when they finally 9 (**get**) \_\_\_\_\_ married two years ago. They 10 (**be**) \_\_\_\_\_ together since that day.

Zapisz temat: You are what you share - listening comprehension.

Następnie otwórz podręcznik na stronie 26 i wykonaj ćwiczenia z tej strony. Pliki dźwiękowe na stronie szkoły.