

Dzień Dobry!

Ostatnio na lekcjach chemii rozpoczęliśmy omawianie zagadnień z zakresu „Kinetyki chemicznej”, jednak ze względu na zaistniałą sytuację, zdecydowałam że dalszą realizację tego działu przełożymy na czas powrotu do szkoły. Myślę, że łatwiej Wam będzie zrozumieć i przyswoić sobie wskazane w podręczniku treści, jeśli będę mogła osobiście je wam wytłumaczyć.

Poniżej przesyłam zagadnienia z chemii, których realizacją zajmiemy się w najbliższym czasie. Zaczynamy realizować tematy lekcji dotyczące charakterystyki pierwiastków i związków chemicznych. (Dział 9 w podręczniku).

### **Temat lekcji 1: Pierwiastki bloku s: wodór i hel, litowce i berylowce.**

(realizacja do 22 marca)

Bardzo proszę przygotować notatkę pod tematem z uwzględnieniem zagadnień podanych poniżej.

#### **1. Wodór i hel**

Proszę zapoznać się z wiadomościami w podręczniku (str. 314-316) zwracając uwagę głównie na:

- a) przynależność pierwiastków chemicznych do bloku s
- b) umiejętność zapisania konfiguracji elektronowej atomów wodoru i helu
- c) właściwości fizyczne, chemiczne i występowanie wodoru i helu
- d) otrzymywanie wodoru
- e) otrzymywanie gazu wodnego
- f) zastosowanie wodoru i helu

#### **2. Litowce**

Proszę zapoznać się z wiadomościami w podręczniku (str. 317-320) zwracając uwagę głównie na:

- a) nazwy i symbole pierwiastków chemicznych zaliczanych do litowców
- b) podział metali na lekkie i ciężkie
- c) konfigurację elektronową powłoki walencyjnej litowców
- d) właściwości fizyczne i chemiczne litowców
- e) sposoby otrzymywania litowców
- f) występowanie litowców
- g) zastosowanie litowców
- h) *tlenki, nadtlenki i ponadtlenki* litowców
- i) sposoby powstawania wodorków litowców
- j) sposoby powstawania azotków litowców
- k) reakcje litowców z siarką
- l) reakcje litowców z wodą
- m) reakcje litowców z kwasami

### 3. Berylowce

Proszę zapoznać się z wiadomościami w podręczniku (str. 321-324) zwracając uwagę głównie na:

- a) nazwy i symbole pierwiastków chemicznych zaliczanych do berylowców
- b) konfigurację elektronową powłoki walencyjnej berylowców
- c) właściwości fizyczne, chemiczne,
- d) sposoby otrzymywania
- e) występowanie berylowców
- f) zastosowanie berylowców
- g) reakcje berylowców z tlenem, niemetalami, wodą i kwasami
- h) reakcję berylu ze stężonymi roztworami zasad
- i) związek chemiczny *tetrahydroksoberylan sodu*
- j) pojęcie *związki koordynacyjne*

Zadania do samodzielnego rozwiązania: **proszę rozwiązania zapisać w zeszycie**

- 1) Podręcznik – zadania 1-2 str. 316
- 2) Podręcznik – zadania 1-2 str. 320
- 3) Podręcznik – zadania 1-3 str. 323
- 4) Podręcznik – zadania 1-7 str. 325

Bardzo proszę o rozwiązanie tych zadań w zeszycie (poleceń nie musicie przepisywać), a następnie przesłanie sfotografowanych rozwiązań oraz sporządzonych notatek pod tematem lekcji na mój adres e-mail: [bbadek2@gmail.com](mailto:bbadek2@gmail.com) **do 22 marca.**

Proszę aby w temacie wiadomości podać klasę oraz imię i nazwisko, np. IA Marek Kwiecień.

Wkrótce prześlę kolejną informację dotyczącą naszej dalszej „zdalnej nauki“.

Życzę powodzenia i dużo zdrowia!

Pozdrawiam,  
BBadek