Klasa IIB Zagadnienia z chemii (Zag_5)

Temat lekcji 8: Właściwości i zastosowanie helowców.

Proszę obejrzeć film, do którego przesyłam link:

https://www.youtube.com/watch?v=XT_-Fvn9vls

a następnie proszę przeanalizować wiadomości z podręcznika zwracając uwagę na:

a) nazwy pierwiastków chemicznych należących do helowców
b) konfigurację elektronową powłoki walencyjnej helowców
c) przyczyny bierności chemicznej helowców
d) właściwości fizyczne, chemiczne, występowanie i zastosowania helowców
e) przykłady połączeń chemicznych kryptonu i ksenonu
f) połączenia klatratowe helowców

Temat lekcji 9: Właściwości pierwiastków bloku p – podsumowanie wiadomości.

Celem powtórzenia jest sprawdzenie, czy potraficie:

a) określić, które grupy układu okresowego tworzą blok *p*
b) wymienić nazwy pierwiastków chemicznych bloku *p*
c) wyjaśnić, w jaki sposób rozbudowuje się podpowłoka *p* przy zapełnionej podpowłoce *s* powłoki walencyjnej pierwiastków chemicznych bloku *p*
d) opisać zmienność właściwości pierwiastków chemicznych poszczególnych grup bloku *p* na podstawie konfiguracji elektronowej powłok walencyjnych
e) wyjaśnić, na podstawie znajomości struktury elektronowej powłoki walencyjnej, które z pierwiastków chemicznych bloku *p* tworzą kationy, a które aniony
f) opisać zastosowania pierwiastków chemicznych bloku *p* i ich związków chemicznych

Zadania do samodzielnego rozwiązania:

Podręcznik – zadania 1, 2, 6 i 7 str.357 (stare wydanie) ***(proszę przesłać 23 kwietnia)***

Jeśli będziecie mieć jakieś pytania proszę o kontakt.