

Klasa IIIB Zagadnienia z chemii (Zag_4) (termin realizacji 6 – 15 kwietnia)

Poniżej przesyłam zagadnienia (Zag_4) z chemii na nadchodzący tydzień.

Wszystkich Uczniów obowiązują zadania z podręcznika i zbioru, a Osoby zdające maturę rozwiązują dodatkowo ARKUSZ 3.

Temat lekcji 8: Właściwości i zastosowanie helowców - powtórzenie wiadomości.

Proszę przeanalizować wiadomości z podręcznika zwracając uwagę na:

- nazwy pierwiastków chemicznych należących do helowców
- konfigurację elektronową powłoki walencyjnej helowców
- przyczyny bierności chemicznej helowców
- właściwości fizyczne, chemiczne, występowanie i zastosowania helowców
- przykłady połączeń chemicznych kryptonu i ksenonu
- połączenia klatratowe helowców

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

Celem powtórzenia jest sprawdzenie, czy potraficie:

- określić, które grupy układu okresowego tworzą blok p
- wymienić nazwy pierwiastków chemicznych bloku p
- wyjaśnić, w jaki sposób rozbudowuje się podpowłoka p przy zapełnionej podpowłoczce s powłoki walencyjnej pierwiastków chemicznych bloku p
- opisać zmienność właściwości pierwiastków chemicznych poszczególnych grup bloku p na podstawie konfiguracji elektronowej powłok walencyjnych
- wyjaśnić, na podstawie znajomości struktury elektronowej powłoki walencyjnej, które z pierwiastków chemicznych bloku p tworzą kationy, a które aniony
- 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)

Temat lekcji 10: Chrom i właściwości chemiczne związków chromu.

Proszę przeanalizować wiadomości z podręcznika zwracając uwagę na:

- kryterium przynależności pierwiastków chemicznych do bloku d
- położenie chromowców (chrom, molibden, wolfram, seaborg) w układzie okresowym
- właściwości fizyczne chromu
- konfigurację elektronową chromu
- promocję elektronu z podpowłoki $4s$ na podpowłokę $3d$
- otrzymywanie wodorotlenku chromu(III)
- właściwości wodorotlenku chromu(III)
- charakter chemiczny związków chromu w zależności od stopnia utlenienia chromu
- zmianę charakteru chemicznego i właściwości utleniających ze zwiększaniem się stopnia utlenienia chromu w jego związkach chemicznych

Zadania do samodzielnego rozwiązania:

Zbiór zadań – zadania 826, 827, 828

Jeśli macie jakieś zapytania proszę o kontakt.