

Klasa IIIB Zagadnienia z chemii (Zag_3)

Poniżej przesyłam zagadnienia (Zag_3) z chemii na nadchodzący tydzień.

Wszystkich Uczniów obowiązują zadania ze zbioru, a Osoby zdające maturę rozwiązują dodatkowo ARKUSZ 2.

Temat lekcji 5: Właściwości i zastosowanie azotowców - powtórzenie wiadomości.

Proszę zapoznać się z wiadomościami z podręcznika i zapisać w zeszycie notatkę, uwzględniając:

- a) nazwy pierwiastków chemicznych należących do azotowców
- b) konfigurację elektronową powłoki walencyjnej azotowców
- c) właściwości fizyczne, chemiczne, występowanie i zastosowanie azotowców
- d) odmiany alotropowe azotowców
- e) pojęcie *chemiluminescencja*
- f) otrzymywanie tlenków azotowców
- g) zmienność charakteru chemicznego tlenków azotowców wraz ze zwiększaniem się liczby atomowej i stopnia utlenienia azotowca
- h) azotki, fosforki, wodorki azotowców
- i) właściwości amoniaku
- j) nazwy związków chemicznych, jakie z tlenem tworzy azot
- k) wzory sumaryczne i nazwy kwasów tlenowych azotu
- l) właściwości kwasu azotowego(V)

Zadania do samodzielnego rozwiązania:

Zbiór zadań – zadania 780, 782a, b i 797

Temat lekcji 6: Właściwości i zastosowanie tlenowców - powtórzenie wiadomości.

Proszę zapoznać się z wiadomościami w podręczniku (str. 326-330) zwracając uwagę na:

- a) nazwy pierwiastków chemicznych należących do tlenowców
- b) konfigurację elektronową powłoki walencyjnej tlenowców
- c) właściwości fizyczne, chemiczne, występowanie i zastosowanie tlenowców
- d) odmiany alotropowe, w jakich występują tlen i siarka
- e) zmienność charakteru chemicznego tlenków tlenowców wraz ze zwiększaniem się liczby atomowej i stopnia utlenienia tlenowca
- f) związki typu: siarczki, selenki, tellurki i wodorki tlenowców
- g) budowę cząsteczki tlenu i wynikającą stąd jego aktywność chemiczną
- h) metody otrzymywania tlenu
- i) reakcji spalania pierwiastków chemicznych w tlenie
- j) otrzymywania siarki plastycznej
- k) właściwości tlenku siarki(IV)
- l) wzory i nazwy tlenowych kwasów siarki
- m) właściwości stężonego roztworu kwasu siarkowego(VI)
- n) zasady BHP podczas rozcieńczania stężonego roztworu kwasu siarkowego(VI)
- o) otrzymywanie siarkowodoru

Zadania do samodzielnego rozwiązania:

Zbiór zadań – zadania 806 b,d i 807

Temat lekcji 7: Właściwości i zastosowanie fluorowców - powtórzenie wiadomości.

Proszę zapoznać się z wiadomościami w podręczniku (str. 331-333) zwracając uwagę na:

- a) nazwy pierwiastków chemicznych należących do fluorowców
- b) konfigurację elektronową powłoki walencyjnej fluorowców
- c) właściwości fizyczne, chemiczne, występowanie i zastosowania fluorowców
- d) aktywność chemiczna i właściwości utleniające fluorowców wraz ze zwiększaniem się ich liczby atomowej
- e) wzory i nazwy beztlenowych kwasów fluorowców
- f) wzory i nazwy tlenowych kwasów fluorowców
- g) moc kwasów tlenowych fluorowców wraz ze zwiększaniem się liczby atomowej fluorowca
- h) moc kwasów tlenowych chloru wraz ze zwiększaniem się stopnia utlenienia chloru
- i) mocy kwasów beztlenowych fluorowców wraz ze zwiększaniem się liczby atomowej fluorowca
- j) związki chemiczne metali i niemetalu z fluorowcami ze szczególnym uwzględnieniem związków chloru

Zadania do samodzielnego rozwiązania:

Zbiór zadań – zadania 814, 817, 819

Jeśli macie jakieś zapytania proszę o kontakt.