

## **Klasa IIB Zagadnienia z chemii (Zag\_4)**

*Poniżej przesyłam materiały do zdalnej nauki chemii na następny tydzień ( **czas realizacji – do 15 kwietnia**).*

### **Temat lekcji 6: Właściwości i zastosowanie tlenowców.**

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

- 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) charakter chemiczny tlenków tlenowców wraz ze zwiększaniem się liczby atomowej i stopnia utlenienia tlenowca
- f) siarczki, selenki, tellurki i wodorki tlenowców
- g) budowę cząsteczki tlenu i wynikającą stąd jego aktywność chemiczną
- h) metody otrzymywania tlenu
- i) reakcje spalania pierwiastków chemicznych w tlenie
- j) otrzymywanie 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) metody otrzymywania siarkowodoru

### **Zadania do samodzielnego rozwiązania:**

**Zbiór zadań** – zadania: 801, 802, 804, 806b, 806d

### **Temat lekcji 7: Właściwości i zastosowanie fluorowców.**

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

- a) nazwy pierwiastków chemicznych należących do fluorowców
- b) konfigurację elektronową powłoki walencyjnej fluorowców
- c) właściwości fizyczne, chemiczne, występowanie i zastosowania fluorowców
- d) aktywność chemiczną 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) moc 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 815, 816, 819

Jeśli macie jakieś pytania proszę o kontakt.