Kl. 2 12 – 13.04. WPROWADZENIE DO CHEMII ORGANICZNEJ

Jest to pierwszy temat z nowego podręcznika:

TO JEST CHEMIA 2 Chemia organiczna zakres podstawowy

1. Podział związków chemicznych:
2. związki nieorganiczne – tlenki, wodorki, wodorotlenki, kwasy, sole;
3. związki organiczne – węglowodory (alkany, akeny, alkiny)

– pochodne węglowodorów (alkohole, kwasy karboksylowe i inne)

1. Chemia organiczna to chemia węgla:
2. zjawisko alotropii – alotropia – występowanie pierwiastka chemicznego w odmianach różniących się budową wewnętrzną, właściwościami chemicznymi i fizycznymi,
3. odmiany alotropowe węgla

* diament – (podaj cechy charakterystyczne, zastosowanie)
* grafit – (jak wyżej)
* grafen – (j.w.)
* fulereny – (j.w.)
* karbin
* cyklokarbon

1. odmiany alotropowe innych pierwiastków

* fosforu – biały, czerwony,
* tlenu – tlen cząsteczkowy, ozon.

1. Budowa związków organicznych:
2. węgiel jest zawsze czterowartościowy,
3. wiązania między atomami węgla mogą być: pojedyncze, podwójne, potrójne,
4. atomy węgla łączą się ze sobą i tworzą łańcuchy: proste, rozgałęzione, pierścienie.
5. Wzory/sposoby zapisywania związków organicznych:
6. wzór strukturalny,
7. wzór półstrukturalny,
8. wzór grupowy,
9. wzór sumaryczny,
10. wzór szkieletowy.