Chemia Klasa 8 4.01.2022r

 Temat: Naturalne źródła węglowodorów

 Podręcznik strony 98-102

*Skończyliśmy chemię nieorganiczną (wszystkie związki jakie poznaliśmy – tlenki, kwasy, wodorotlenki, sole – to związki nieorganiczne) i zaczynamy chemię organiczną.*

1. Chemia organiczna - to chemia związków węgla

2. Rodzaje związków organicznych

a) Węglowodory

b) Pochodne węglowodorów

- alkohole

 - kwasy karboksylowe

 – estry

 - aminokwasy

 - białka

 - cukry

 - tłuszcze

3. Węglowodory - to związki zbudowane z węgla i wodoru (węgiel w związkach organicznych jest czterowartościowy!!!!)

4. Naturalne źródła węglowodorów:

a) gaz ziemny

b) ropa naftowa

c) węgiel kopalny (kamienny, brunatny)

5. Obieg węgla w przyrodzie

a) Procesy, które zabierają węgiel z powietrza – *wymień*

b) Procesy, które wytwarzają węgiel – *wymień*

6. Destylacja ropy naftowej – *wymień powstałe frakcje*

**Przypominam o sprawdzianie z soli – wtorek 11 stycznia.**

*Dla przypomnienia przesyłam test, który wcześniej wykonywaliśmy na lekcji.*

1. Połącz nazwy soli z ich wzorami sumarycznymi:

NaCl azotan(V) wapnia

Ca(NO3 )2  fosforan(V) glinu

AlPO4  chlorek sodu

1. Sól o wzorze sumarycznym MgCO3 to:
2. Siarczek miedzi(II)
3. Węglan potasu
4. Węglan magnezu
5. Podkreśl wzór tej soli, która w roztworze wodnym dysocjuje na jony Cu2+ i SO4 2- :
6. CuS
7. CaSO4
8. CuSO4
9. Która z reakcji chemicznych przedstawia reakcję zobojętniania:
10. NaOH + HCl NaCl + H2O
11. Mg + H2SO4 MgSO4 + H2
12. ZnO + H2CO3 ZnCO3 + H2O
13. 2KOH + SO2 K2 SO3 + H2O
14. Podkreśl te metale, które będą reagowały z kwasem chlorowodorowym, wypierając z niego wodór:

sód, cynk, złoto, miedź, wapń, srebro, glin, potas, magnez

1. Korzystając z tabeli rozpuszczalności soli i wodorotlenków w wodzie, zaznacz strzałką ten produkt, który będzie wytrącał się w postaci osadu:
2. AgNO3 + HCl AgCl + HNO3
3. Na2SO4 + Ca(OH)2 CaSO4  + 2 NaOH
4. 2 Na3PO4 + 3 Ca(NO3)2  Ca3(PO4)2 + 6 NaNO3
5. Podkreśl poprawną odpowiedź.

# Do solenia i konserwowania potraw używamy:

1. Chlorku miedzi(II)
2. Chlorku sodu

# Jako nawóz w rolnictwie stosujemy:

1. Siarczek potasu
2. Azotan(V) sodu

# Do produkcji kredy szkolnej oraz do wytwarzania wapna palonego stosujemy:

1. Chlorek srebra(I)
2. Węglan wapnia

 # W chirurgii do usztywniania złamanych kończyn oraz do gipsowania ścian używamy:

1. Siarczanu(VI) wapnia
2. Azotanu(V) wapnia