**Chemia**

**Kl.VII**

 **Temat:**Równania reakcji chemicznych –ćwiczenia.

 Proszę rozwiązać następujące zadania w zeszycie.

Zadanie 1.

Napisz wzory sumaryczne i strukturalne podanych związków chemicznych:

a) tlenek chloru (VII)

b) tlenek azotu (III)

c) tlenek cyny (IV)

d) tlenek ołowiu (II)

Zadanie 2.

Napisz wzory sumaryczne związków utworzonych przez następujące pierwiastki:

a) miedź(II) i siarka(II)

b) wapń(II) i chlor(I)

c) żelazo(III) i siarka(II)

 d) mangan(VII) i tlen(II)

Zadanie 3.

Uzgodnij podane równania reakcji:

a) FeO + C → Fe + CO2

b) Cu2O + H2 → Cu + H2O

c) NO2→ NO + O2

d) H2+ N2→ NH3

e) K2O + H3PO4→ K3PO4+ H2O

f) Mg (OH)2+ HCl → MgCl2+ H2O

g) CaO + CO2→ CaCO3

h) NaOH + SO3→ Na2SO4+ H2O

i) Al2O3+ HNO2→ Al(NO2)3 + H2

Zadanie 4.

Zapisz równania reakcji i uzgodnij je:

a) tlenek glinu + wodór → glin + woda

b) glin + chlor → chlorek glinu

c) tlenek azotu (II) → azot + tlen

 Proszę szczególnie zwrócić uwagę na uzgadnianie współczynników w reakcji wymiany ( przykład -podręcznik strona 146 oraz strona internetowa :<https://epodreczniki.pl/a/reakcje-wymiany/D463f4pmK>)

Przypomnienie**: Reakcja wymiany - 2 substraty → 2 produkty**

**Substrat- to substancja użyta do reakcji.**

**Produkt- to substancja powstająca w wyniku reakcji.**

 Zachęcam do odwiedzenia poniższej strony internetowej :

<https://epodreczniki.pl/a/reakcje-syntezy-i-analizy/D13d87Oh7>

**Kl.VIII**

**Temat: Szereg homologiczny alkinów. Etyn.**

Proszę o zapoznanie się z tekstem w podręczniku( str.126-130), a następnie o sporządzenie notatki do zeszytu według poniższych punktów.

1.Co to są alkiny?

2.Wzór ogólny alkinów.

3.Szereg homologiczny alkinów ( tabelka str.126-nazwa, wzór sumaryczny, grupowy, półstrukturalny i strukturalny) .Proszę zrobić w taki sam sposób do 10, czyli do dekynu!

Zapamiętaj: Nazwy alkinów charakteryzują się końcówką –YN( dokładne wyjaśnienie str. str.126)

**Przypomnienie- węgiel w związkach organicznych jest zawsze czterowartościowy!**

4.Reakcja otrzymywania etynu.

5.Właściwości i zastosowanie etynu( acetylenu)

6.Reakca spalania niecałkowitego etynu.

Przypomnienie: spalanie niecałkowite : węglowodór np. etyn + tlen → węgiel + woda ( napisać to symbolami i oczywiście uzupełnić reakcję)

6.Reakcja przyłączania bromu do etenu ( **dokładna analiza reakcji – podręcznik str.121**)i

 etynu.( **dokładna analiza reakcji – podręcznik str.128**)

Bardzo proszę odwiedzić poniższą stronę internetową i obejrzeć filmiki z doświadczeniami- *Czy eten powoduje odbarwienie roztworu manganianu(VII) potasu?( reakcją przyłączania)*

*Czy etyn powoduje odbarwienie roztworu manganianu(VII) potasu*

Znajdziecie tam też wiele informacji , które pomogą Wam lepiej zrozumieć temat.

<https://epodreczniki.pl/a/weglowodory-o-wielokrotnych-wiazaniach-miedzy-atomami-wegla/DrJjWPXCE>

**Temat: Porównanie właściwości alkanów, alkenów i alkinów.**

 Proszę o zapoznanie się z tekstem w podręczniku( str.131-133), a następnie o wykonanie zadań- ćwiczenie 1,2,4,6 ze strony 133 (podręcznik)

\* Zadanie dla chętnych ćw. 8 str. 133 ( podręcznik)

 Bardzo proszę odwiedzić poniższą stronę internetową i szczególnie zapoznać się z pojęciami: **polimeryzacja, polimer i monomer.**

 <https://epodreczniki.pl/a/zastosowanie-weglowodorow/DRx3nJFkq>