**Nauczanie zdalne: Lekcja nr 3 i 4**

**Temat: Kwasy beztlenowe** – budowa, otrzymywanie, właściwości

Wejdź na stronę Internetową

<https://epodreczniki.pl/a/kwasy-beztlenowe/Dv8oSh5xp>

Zapoznaj się z materiałem o kwasach, wykonaj ćwiczenia zawarte w tym materiale.

**Wzory najważniejszych kwasów beztlenowych, które trzeba zapamiętać:**

HCl – kwas chlorowodorowy (solny)

H2S – kwas siarkowodorowy

HBr– kwas bromowodorowy

HI – kwas jodowodorowy

HF – kwas fluorowodorowy

**Wzór ogólny kwasów ma postać:**

**HnR**

gdzie:  
n – liczba atomów wodoru w cząsteczce kwasu,  
R– reszta kwasowa (dla kwasów beztlenowych są to atomy niemetalu).

**Kwasy** to związki chemiczne, których cząsteczki są zbudowane z atomów wodoru i reszty kwasowej. W cząsteczkach kwasów beztlenowych atomy wodoru łączą się bezpośrednio z atomem niemetalu.

* W cząsteczkach kwasów beztlenowych brak jest atomów tlenu.
* Powstają w wyniku rozpuszczenia w wodzie produktu reakcji syntezy wodoru   
  z niemetalem.
* Kwas chlorowodorowy powstaje po rozpuszczeniu chlorowodoru w wodzie. Kwas siarkowodorowy powstaje po rozpuszczeniu siarkowodoru w wodzie. Chlorowodór   
  i siarkowodór są gazami trującymi. Ich wodne roztwory mają odczyn kwasowy.

W zeszycie:

1. Narysuj wzory strukturalne (kreskowe) wyżej wymienionych kwasów.
2. Napisz nazwy wskaźników służących do wykrywania kwasów.
3. Napisz jakie charakterystyczne właściwości ma stężony kwas solny?

Zdjęcie odpowiedzi (lub odpowiedź) wyślij w terminie do 5 listopada na mój adres mailowy [m.dabrowska@cku2.waw.pl](mailto:m.dabrowska@cku2.waw.pl)

Pozdrawiam

Mariola Dąbrowska