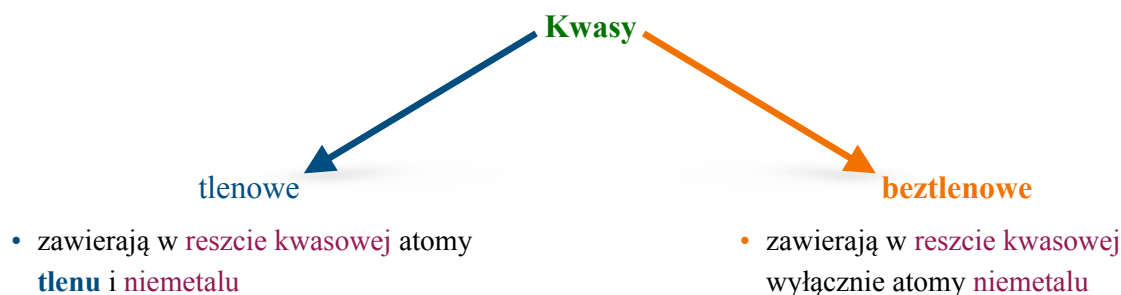
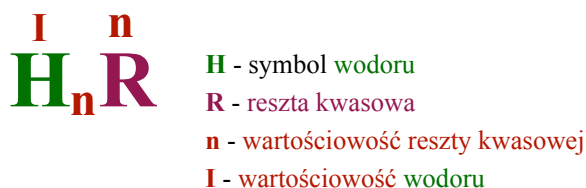


7.2 Kwasy beztlenowe

Kwasy - związki chemiczne zbudowane z atomu/atomów wodoru i reszty kwasowej.



Kwasy beztlenowe powstają w wyniku rozpuszczenia najczęściej **gazu** w **wodzie**, który zawiera atom **wodoru**, tworząc **wodne roztwory**. W swojej budowie nie zawierają atomów **tlenu**.

Tabela kwasów tlenowych:

Lp.	Nazwa kwasu	Wzór sumaryczny
1.	kwas siarkowodorowy	H ₂ S
2.	kwas chlorowodorowy	HCl
3.	kwas bromowodorowy	HBr
4.	kwas jodowodorowy	HI
5.	kwas fluorowodorowy	HF
6.	kwas selenowodorowy	H ₂ Se
7.	kwas cyjanowodorowy	HCN

Kwasy na ciemniejszym tle są obowiązkowe (1. - 5.), pozostałe są nieobowiązkowe.

Wzory sumaryczne kwasów trzeba zapamiętać - pomogą Ci w tym fiszki, które znajdziesz w zakładce: "MATERIAŁY"

Wartościowość reszty kwasowej - **niemetalu** w kwasach **beztlenowych** jest równa liczbie atomów wodoru.

Np.

- HF** 1 atom wodoru, czyli reszta kwasowa **F** ma wartościowość **I**
- H₂Se** 2 atomy wodoru, czyli reszta kwasowa **Se** ma wartościowość **II**

Nazewnictwo kwasów beztlenowych na podstawie wzoru sumarycznego:

- schemat tworzenia nazwy kwasu: **kwas** (jaki ?) **nazwa niemetalu** ...

z końcówką **-wodorowy**

Każdy **niemetal** tworzy tylko po jednym **kwasie beztlenowym**, dlatego nie trzeba uwzględniać wartościowości

Np.

HCl chlor ma wartościowość = **I** **kwas chlorowodorowy**

H₂S siarka ma wartościowość = **II** **kwas siarkowodorowy**

Nazwa zwyczajowa kwasu **chlorowodorowego** to *kwas solny*.