

KARTA PRACY Z CHEMII DLA KLAS VIII

Przepisz notatkę do dziennika.

Temat: Wzory i nazwy kwasów.

1. Ogólny wzór na kwasy



H – atom wodoru, który jest zawsze I wartościowy,

M – ilość atomów wodoru, wartościowość reszty kwasowej

2. Podział kwasów:

- Kwasy beztlenowe (resztę kwasową tworzą atomy niemetalu)
- Kwasy tlenowe (resztę kwasową tworzy grupa zawierająca atomy niemetalu i atom tlenu)

3. Nazewnictwo kwasów:

- **Beztlenowych** (do słowa kwas dodaje się nazwę niemetalu i końcówkę - **wodorowy**)

Np. HCl – kwas chlorowodorowy

H₂S – kwas siarkowodorowy

HBr – kwas bromowodorowy

HI – kwas jodowodorowy

HF – kwas fluorowodorowy

- **Tlenowych** (do słowa kwas dodaje się nazwę niemetalu i końcówkę – **owy**)

Np. H₂SO₄ – kwas siarkowy (VI)

H₂SO₃ – kwas siarkowy (IV)

HNO₃ – kwas azotowy (V)

H₂CO₃ – kwas węglowy (IV)