

30.03.2020 r.

Lekcja

Temat: Budowa i podziały kwasów.

Notatka do zeszytu:

Kwasy to związki chemiczne zbudowane z atomu (atomów) wodoru oraz reszty kwasowej.

Wzór ogólny kwasów: H_nR

R – reszta kwasowa

n – wartościowość reszty kwasowej

Podziały kwasów:

- kwasy beztlenowe (reszta kwasowa jest zbudowana z atomów niemetalu)
HCl – kwas chlorowodorowy
H₂S – kwas siarkowodorowy
- kwasy tlenowe (reszta kwasowa jest zbudowana z atomów niemetalu oraz tlenu)
H₂SO₄ – kwas siarkowy (VI)
H₂SO₃ – kwas siarkowy (IV)
HNO₃ – kwas azotowy (V)
H₃PO₄ – kwas fosforowy (V)
H₂CO₃ – kwas węglowy

Przykładowe ustalanie nazwy kwasów tlenowych:

HClO₄

Ustalęm wartościowość Cl

$II \cdot 4 + I \cdot 1 = VIII - I = VII$ (II – wartościowość tlenu, 4 – liczba atomów tlenu, I- wartościowość wodoru, 1- liczba atomów wodoru)

kwas chlorowy (VII)

Praca domowa (w zeszycie)

Zadanie 1,2/185