Temat: Wzory i nazwy wodorotlenków.

1. **Wodorotlenki to związki chemiczne zbudowane z kationów metali i anionów wodorotlenkowych.**

Kationy i aniony przyciągają się w wyniku działania sił elektrostatycznych, tworząc [sieć krystaliczną](https://epodreczniki.pl/a/wodorotlenki---ich-budowa-i-otrzymywanie/DGFLXz70M#DGFLXz70M_pl_main_concept_2).



1. Wzory i nazwy wodorotlenków

Grupa wodorotlenowa OH jest zawsze jednowartościowa.

Żeby napisać wzór sumaryczny wodorotlenku należy napisać symbol metalu, ustalić jego wartościowość, a następnie dołączyć do symbolu metalu  tyle grup OH ilu jest on wartościowy.

Należy napisać symbol metalu, ustalić jego wartościowość, a następnie

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Nazwa metalu** | **Symbol metalu** | **Wartościowość metalu** | **Wzór wodorotlenku** |
| sód | Na | I | NaOH |
| potas | K | I | KOH   |
| wapń | Ca | II | Ca(OH)2 |
| glin | Al | III | Al(OH)3 |

**3. Obliczanie masy cząsteczkowej wodorotlenków.**

Jak obliczyć masę cząsteczkową wodorotlenku magnezu



mMg(OH)2 = 24u +16u x2 +1u x 2 = 58u

1. **Napisz wzory sumaryczne wodorotlenków:**

w. litu

w. cynku

w. żelaza(III)

w. srebra(I)

w. manganu(II)

1. **Podaj nazwy wodorotlenków:**

Cu(OH)2

CsOH

Ni(OH)2

Cr(OH)3

Be(OH)2