

### Wodorotlenki wzory i nazewnictwo.

Cząsteczki wodorotlenków zbudowane są z atomów metalu i grup wodorotlenowych OH.

Liczba grup wodorotlenowych w cząsteczce wodorotlenku jest zawsze równa wartościowości metalu.

Wartościowość grupy wodorotlenowej jest zawsze równa jeden.

Me - symbol metalu

$\text{Me}^x(\text{OH})_x$  wzór ogólny wodorotlenków

Przykładowe wzory wodorotlenków:

NaOH, KOH,

$\text{Mg}(\text{OH})_2$  czytamy Mg OH dwa razy wzięte

$\text{Fe}(\text{OH})_3$  czytamy Fe OH trzy razy wzięte

**Nazwy** wodorotlenków tworzymy dodając do słowa wodorotlenek nazwę metalu i jego wartościowość, np.:

$\text{Fe}(\text{OH})_3$  - wodorotlenek żelaza (III)

$\text{Fe}(\text{OH})_2$  - wodorotlenek żelaza (II)

KOH - wodorotlenek potasu

NaOH - wodorotlenek sodu

$\text{Mg}(\text{OH})_2$  - wodorotlenek magnezu

$\text{Ba}(\text{OH})_2$  – wodorotlenek baru

$\text{Mn}(\text{OH})_4$  – wodorotlenek manganu (IV)

$\text{Al}(\text{OH})_3$  – wodorotlenek glinu

$\text{Cu}(\text{OH})_2$  - wodorotlenek miedzi (II)

Cu OH - wodorotlenek miedzi (I)

Ca (OH)<sub>2</sub> - wodorotlenek wapnia

Zn (OH)<sub>2</sub> - wodorotlenek cynku

$\text{Pb}(\text{OH})_2$  – wodorotlenek ołowiu (II)

$\text{Pb}(\text{OH})_4$  – wodorotlenek ołowiu (IV)