

1. WODOROTLENKI to związki chemiczne zbudowane z

KATIONU METALU i ANIONÓW WODOROTLENKOWYCH
(wyj. NH_3^+)

2. Wzór ogólny wodorotlenku: $M(OH)_n$

n = wartościowość metalu I – wartościowość grupy wodorotlenowej (zawsze jest ona równa 1)

3. Jak ustalić wzór sumaryczny wodorotlenku? Np. wodorotlenek miedzi(II)

a.) zapisujemy metal i grupę wodorotlenową Cu OH

b.) zapisujemy wartościowość metalu $Cu^{II} OH$

c.) ustalamy wzór wodorotlenku – „metoda krzyżowa” $Cu^{II} (OH)_2$
(grupa OH ma wartościowość I, traktujemy ją jako „całość”)

3. Jak ustalić nazwę wodorotlenku? Musimy podać wartościowość metalu, jeśli ma ich on więcej niż jedną.

KOH - wodorotlenek potasu

Fe(OH)₃ – wodorotlenek żelaza(III)

4. Uzupełnij tabelkę:

Wzór sumaryczny	nazwa	Wzór sumaryczny	nazwa
NaOH			wodorotlenek wapnia
	Wodorotlenek magnezu		
Al(OH) ₃		CuOH	

5. Jak otrzymać wodorotlenek? Przeanalizuj dośw. na stronie

<https://epodreczniki.pl/a/wodorotlenki---ich-budowa-i-otrzymywanie/D1F3LscyE> pkt.3 lub podr. str.211

Uzupełnij schemat, zapisz obserwacje i wniosek:



Obserwacje -.....

.....

Wniosek – Metal reaguje z

Powstaje Zmiana barwy

wskaźnika świadczy o powstaniu związku chemicznego o odczynie

Przebieg reakcji:



6. Inne sposoby otrzymywania wodorotlenków:

a.) tlenek metalu + woda \longrightarrow wodorotlenek (metale I i II grupy)

np.+..... \longrightarrow 2 NaOH

CaO + \longrightarrow

7. Na podstawie informacji w podr. str. 214, 217, 219 narysuj w formie schematu zastosowanie wodorotlenków w życiu codziennym: KOH, NaOH, Ca(OH)₂