

Chemia klasa VII – 29 maja 2020r.

Temat: Wodorotlenki sodu i potasu - otrzymywanie.

Zanotuj do zeszytu.

Ogólny wzór wodorotlenków metali jednowartościowych:



M - metal, OH - grupa wodorotlenowa

| Nazwa metalu | Symbol metalu | Wartościowość metalu | Wzór sumaryczny wodorotlenku |
|--------------|---------------|----------------------|------------------------------|
| lit | Li | I | LiOH |
| sód | Na | I | NaOH |
| potas | K | I | KOH |

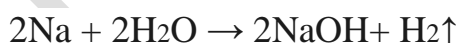
Obejrzyj filmik:

<https://www.youtube.com/watch?v=vQGFzC6Zens> – doświadczenia – otrzymywanie wodorotlenków sodu i potasu.

Wodorotlenki sodu i potasu można otrzymać na dwa sposoby.

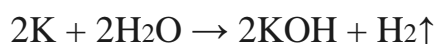
Pierwszy sposób:

metal + woda \longrightarrow wodorotlenek + wodór



sód + woda \rightarrow wodorotlenek sodu + wodór

Powstaje zasadowy roztwór wodorotlenku sodu.



potas + woda \rightarrow wodorotlenek potasu + wodór

Powstaje zasadowy roztwór wodorotlenku potasu.

Wodne roztwory wodorotlenków barwią fenoloftaleinę na kolor malinowy, dlatego używa się jej jako wskaźnika w reakcjach otrzymywania wodorotlenków sodu i potasu.

Drugi sposób:

tlenek metalu + woda \longrightarrow wodorotlenek



Przeczytaj temat w podręczniku str. 211-212.

Uzupełnij zeszyt ćwiczeń zad. 23 i 24 str.110.

Rozwiązania proszę przesyłać do 1 czerwca 2020 r.

p. Ewa Gnilka

S.P. Mastowice