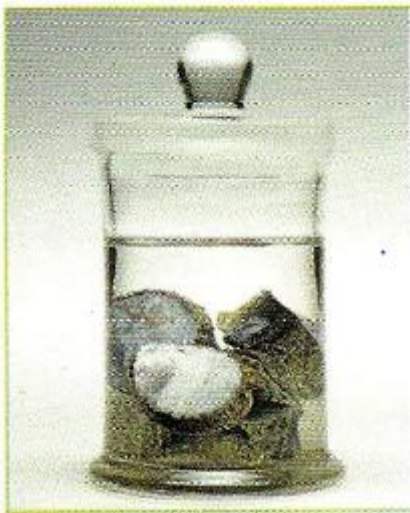
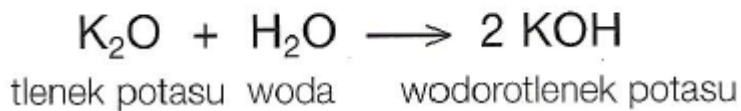
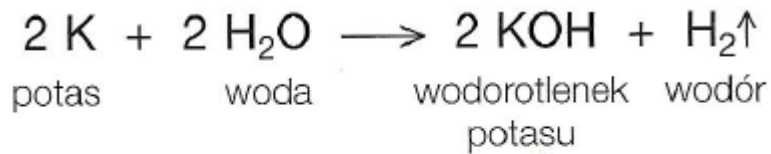


## Temat: Wodorotlenek potasu. 5.05.2020 r

1. **Wodorotlenek potasu** otrzymuje się podobnie jak wodorotlenek sodu- w reakcji potasu lub tlenku potasu z wodą. Potas z wodą reaguje gwałtowniej niż sól.



Potas podobnie jak sól przechowuje się w nafcie. Nafta nie reaguje z potasem i skutecznie chroni go przed dostępem powietrza oraz wilgocią.

### 2. Właściwości wodorotlenku potasu.

Właściwości fizyczne:

- substancja stała
- dobrze rozpuszcza się w wodzie (podczas rozpuszczania wydziela się ciepło)
- higroskopijny

Właściwości chemiczne:

- żrący

### 3. Zastosowanie:

## Wodorotlenek potasu

Wodorotlenek potasu wykorzystuje się jako odczynnik w laboratoriach, służy on też m.in. do produkcji barwników. Właściwości KOH wykorzystano w pochłaniaczach wilgoci i urządzeniach do pochłaniania CO<sub>2</sub> z powietrza oraz bielenia i grawerowania.

**przemysł spożywczy ▼**

KOH jest wykorzystywany do produkcji kakao oraz wyrobów kakaowych i czekoladowych.



**▲ elektronika**

Akumulatory (baterie) niklowo-kadmowe (w których elektrolitem jest KOH) stosuje się np. w odtwarzaczach MP3 i telefonach komórkowych.



**◀ przemysł kosmetyczny**

Wodorotlenek potasu jest stosowany do produkcji mydła w płynie i kosmetyków myjących.

**Zad. domowe. Str. 111. zad. 26- zeszyt ćwiczeń.**

**Termin realizacji: 5.05.2020 r**

**Powodzenia.**