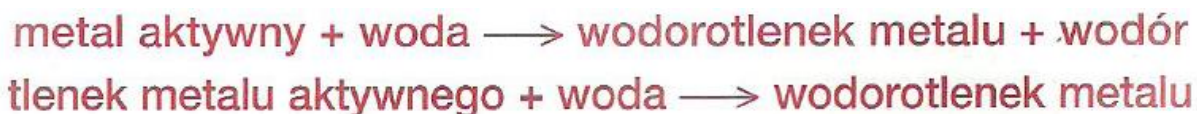


**Temat: Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie.**  
**19.05.2020 r**

1. Wodorotlenki dobrze rozpuszczalne w wodzie (zasady) otrzymuje się w reakcjach:



2. Istnieją też wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie np.:

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

3. Informacje o rozpuszczalności wodorotlenków znajdują się w tabeli rozpuszczalności.

		NaOH		KOH		Mg(OH) <sub>2</sub>		Cu(OH) <sub>2</sub>	
kationy aniony	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Li <sup>+</sup>	Na <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Ba <sup>2+</sup>	Pb <sup>2+</sup>	Ag <sup>+</sup>	Cu <sup>2+</sup>
OH <sup>-</sup>	<b>R</b>	<b>R</b>	<b>R</b>	<b>R</b>	<b>N</b>	<b>R</b>	<b>N</b>	<b>N</b>	<b>N</b>

**R** – substancja dobrze rozpuszczalna w wodzie

**N** – substancja praktycznie nierozpuszczalna w wodzie, strąca się z rozcieńczonych roztworów

**Zad. domowe. Str. 116. zad. 39 – zeszyt ćwiczeń. Skorzystaj z tabeli na str.127-ćwiczenia.**

**Termin realizacji: 19.05.2020 r**  
**Powodzenia.**