

### Część I: Opis lekcji (po co ta lekcja)

Temat lekcji: Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie.

1. Zagadnienia związane z tematem lekcji:
  - a. Związek chemiczny
  - b. Wodorotlenek
  - c. Zasada
2. Informację, co uczeń powinien wiedzieć i jakie umiejętności osiąść:
  - a. Co to jest związek chemiczny
  - b. Co to jest wodorotlenek?
  - c. Co to jest zasada?
3. Jakiej informacji zwrotnej oczekuje nauczyciel:  
Rozwiązanie w przyszłym tygodniu testu
4. Informację o materiałach, z których mogą korzystać uczniowie:
  - a. Podręcznik do chemii dla klasy 7, wydawnictwo Nowa Era
  - b. Własny zeszyt

### Część II. Notatka

Temat: Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie.

1. Przypomnienie otrzymywania wodorotlenków dobrze rozpuszczalnych w wodzie:

**metal aktywny + woda  $\longrightarrow$  wodorotlenek metalu + wodór**  
**tlenek metalu aktywnego + woda  $\longrightarrow$  wodorotlenek metalu**

2. Tabela rozpuszczalności:

kationy aniony	$\text{NH}_4^+$	$\text{Li}^+$	$\text{Na}^+$	$\text{K}^+$	$\text{Mg}^{2+}$	$\text{Ba}^{2+}$	$\text{Pb}^{2+}$	$\text{Ag}^+$	$\text{Cu}^{2+}$
$\text{OH}^-$	R	R	R	R	N	R	N	N	N

NaOH

KOH

$\text{Mg}(\text{OH})_2$

$\text{Cu}(\text{OH})_2$

**R** – substancja dobrze rozpuszczalna w wodzie

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

3. Na podstawie podręcznika podaj sposoby otrzymania wodorotlenków nierozpuszczalnych w wodzie.
4. Co to jest zasada? Podaj przykłady zasad.
5. Co to jest amoniak, co to zasada amonowa?

Notatkę z lekcji umieść w Teams'ach w zespole **Chemia 7a** do piątki, do 20.00

*Powodzenia*

*Jacek Kubinka*