

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	NH_4^+	Li^+	Na^+	K^+	Mg^{2+}	Ba^{2+}	Pb^{2+}	Ag^+	Cu^{2+}
OH^-	R	R	R	R	N	R	N	N	N

NaOH KOH Mg(OH)_2

Cu(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