

## Materiały z chemii dla 7a i 7b na XI tydzień nauki zdalnej

Odpowiedzi do ćwiczeń wysyłamy na email: [kalembaaa@poczta.fm](mailto:kalembaaa@poczta.fm)

Temat: Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie.

Podręcznik s. od 219 do 221.

Warto zapamiętać: Zasada – to wodorotlenek rozpuszczalny w wodzie.

Wykonaj ćwiczenie 1. Odpowiedzi zapisz w zeszycie przedmiotowym.

**Przyporządkuj do podanych nazw systematycznych wodorotlenków ich wzory sumaryczne.**

- |                             |                               |
|-----------------------------|-------------------------------|
| a) wodorotlenek żelaza(III) | I. $\text{Co}(\text{OH})_2$   |
| b) wodorotlenek chromu(III) | II. $\text{Fe}(\text{OH})_3$  |
| c) wodorotlenek glinu       | III. $\text{Cu}(\text{OH})_2$ |
| d) wodorotlenek niklu(II)   | IV. $\text{Al}(\text{OH})_3$  |
| e) wodorotlenek kobaltu(II) | V. $\text{Ni}(\text{OH})_2$   |
|                             | VI. $\text{Cr}(\text{OH})_3$  |

a) \_\_\_\_\_ b) \_\_\_\_\_ c) \_\_\_\_\_ d) \_\_\_\_\_ e) \_\_\_\_\_

Wykonaj ćwiczenie 2. Skorzystaj z tabeli rozpuszczalności soli i wodorotlenków w wodzie na końcu podręcznika. Instrukcja – jak odczytywać informacje z tabeli rozpuszczalności – podręcznik, s.219. Odpowiedzi zapisz w zeszycie przedmiotowym.

**Podkreśl wzory sumaryczne wodorotlenków, które są praktycznie nierozpuszczalne w wodzie.**



Pobierz tabelę  
rozpuszczalności  
docwiczenia.pl  
Kod: C7M2EF

$\text{KOH} \cdot \text{Pb}(\text{OH})_2 \cdot \text{NaOH} \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2 \cdot \text{Fe}(\text{OH})_3 \cdot \text{LiOH} \cdot \text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot \text{Ca}(\text{OH})_2 \cdot \text{Ni}(\text{OH})_2$

Temat: Proces dysocjacji jonowej zasad.

Podręcznik s. od 222 do 224.

Warto zapamiętać: Zasady (wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie) w roztworze wodnym dysocjują (rozpadają się) na kationy (jony dodatnie) metali i aniony (jony ujemne) wodorotlenkowe.

Wykonaj ćwiczenie 1. Odpowiedzi zapisz w zeszycie przedmiotowym.

Przeanalizuj równania dysocjacji zasad, podręcznik, s.223, a następnie uzupełnij następujące równania:

..... =  $\text{K}^+$  +  $\text{OH}^-$

..... =  $\text{Li}^+$  +  $\text{OH}^-$

..... =  $\text{Ba}^{2+}$  +  $\text{OH}^-$

Materiały opracowane na podstawie publikacji „Chemia 7. Nowa Era.”