

Zajęcia z 02.06.2020r.

Temat: Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie..

Proszę przeczytać z podręcznika temat ze stron 219 – 221.

Jeżeli uważnie przeczytaliście temat z podręcznika to wiecie, że są wodorotlenki, które praktycznie nie rozpuszczają się w wodzie nie można otrzymać w reakcji metalu z wodą lub tlenku metalu z wodą. Które wodorotlenki nie rozpuszczają się w wodzie odczytujemy z tabeli rozpuszczalności soli i wodorotlenków, która jest umieszczona na końcu podręcznika na przeciwnej stronie układu okresowego pierwiastków. Musicie zapoznać się z legendą do tej tabeli, która jest umieszczona z boku z prawej strony. I tam macie oznaczenia „N” – substancja praktycznie nierozpuszczalna w wodzie, „T” – substancja trudno rozpuszczalna w wodzie. Jeżeli w tabeli rozpuszczalności na skrzyżowaniu poziomego wiersza z oznaczeniem OH- z pionową kolumny z metalem pojawi się takie oznaczenie to znaczy, że to jest wodorotlenek nierozpuszczalny w wodzie.

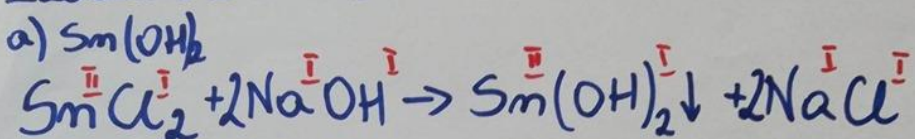
Następnie w zeszycie proszę zrobić notatkę według punktów:

1. Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie (proszę przepisać równania reakcji ze strony 220 umieszczone na górze tej strony)

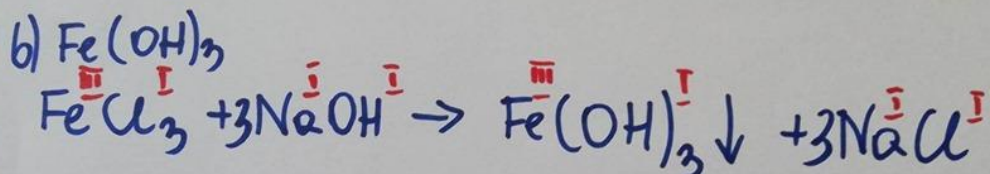
Zadanie 2 strona 221 (proszę przepisać rozwiązanie ze zdjęcia do zeszytu)

Zadanie 2 str. 221

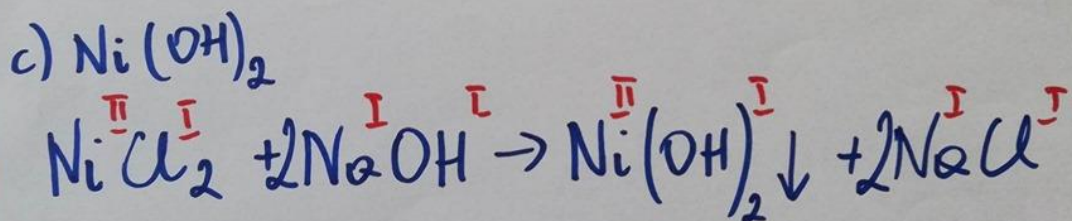
a) $\text{Sm}(\text{OH})_2$



b) $\text{Fe}(\text{OH})_3$



c) $\text{Ni}(\text{OH})_2$



2. Zasady to wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie. Należą do nich:

- wodorotlenek litu,
- wodorotlenek sodu,
- wodorotlenek potasu,
- wodorotlenek rubidu,
- wodorotlenek cezu,
- wodorotlenek strontu,
- wodorotlenek baru,
- wodorotlenek amonu.

3. Zasada amonowa powstaje przez rozpuszczenie amoniaku w wodzie i potocznie nazywana jest wodą amoniakalną. (proszę przepisać z podręcznika wzory zasady amonowej, strona 220)

4. Amoniak to bezbarwny gaz o ostrym zapachu, drażniącym błony śluzowe, o wzorze NH_3 .

UWAGA

W piątek 5 czerwca będzie ostatnia lekcja z działu „Tlenki i wodorotlenki” (obejmuje on lekcje z tlenków metali i niemetali, elektrolity i nieelektrolity oraz wszystkie lekcje dotyczące wodorotlenków) i musi potem być zaliczenie z tego działu.

Sprawdzian będzie w formie quizu i odbędzie się **9 czerwca 2020r. (wtorek) o godzinie 13.00. Sprawdzian jest obowiązkowy.** Sprawdzian będzie o 13, dlatego, że są konsultacji i zajęcia indywidualne w szkole i muszę w nich uczestniczyć. Pisząc sprawdzian będziecie musieli wejść na stronę: <https://quizizz.com/join/> i wpisać podany przeze mnie kod, który otrzymacie na mail kilka minut przed grą. Przed rozpoczęciem gry wchodząc na swoje konto koniecznie wpiszcie swoje nazwisko i imię pisane łącznie bez spacji i innych znaków (inaczej oznaczonych prac nie będę oceniała). Sprawdzian będzie składał się z 20 pytań, które będą w formie zamkniętej i tylko jedna odpowiedź jest poprawna. Na rozwiązanie całego sprawdzianu będziecie mieli 20 minut. Na podstawie wyniku wyrażonego w procentach będę wystawiała ocenę.