Dzień dobry

Do dzisiejszego i następnego tematu nadal obowiązują linki do e-podręczników, które wysłałam Wam poprzednio.

Wtorek 02.06.20

Notatka do zeszytu wg punktów

**Temat : Wodorotlenek wapnia**

1. Wodorotlenek wapnia, podobnie jak wodorotlenek potasu czy sodu, otrzymujemy w reakcji metalu z wodą lub tlenku metalu z wodą
2. Doświadczenie 34

- tytuł

- schemat

- obserwacja

- wniosek

- reakcja

1. Właściwości wodorotlenku wapnia str.216
2. Ważne pojęcia:
3. Wapień
4. Prażenie wapieni
5. Wapno palone
6. Wapno gaszone
7. Woda wapienna
8. Mleko wapienne
9. Zaprawa wapienna
10. Gaszenie wapna
11. Zastosowanie wodorotlenku wapnia

Czwartek 04.06.20

Notatka do zeszytu wg punktów

**Temat: Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie**

1. Poznana do tej pory wodorotlenki to przykłady wodorotlenków rozpuszczalnych w wodzie. Takie wodorotlenki nazywamy **zasadami**.
2. Zasad jest mało, tworzą je tylko metale i ich tlenki z grupy I – od litu do cezu oraz metale z grupy II – od wapnia do baru
3. Pozostałe metale tworzą wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie.

Nie powstają one w reakcjach takich jak zasady.

Otrzymujemy je w reakcjach mocnej zasady( najczęściej sodowej lub potasowej) z odpowiednią solą danego metalu(np. chlorkiem)

Sposób ten przedstawia doświadczenie 35 str. 219

- tytuł

- schemat

- obserwacja

- wniosek

- reakcje

Strzałka w dół przy związku oznacza, że jest on nierozpuszczalny w wodzie

1. Do ustalenia, który wodorotlenek jest rozpuszczalny, a który nie służy tabela rozpuszczalności wodorotlenków i soli w wodzie, którą macie na końcu podręcznika.

Na tej podstawie można stwierdzić, którą metodę należy zastosować do otrzymania danego wodorotlenku.

1. Zasada amonowa – nietypowa zasada

Praca domowa

Napisz

- co to jest i jak powstaje zasada amonowa

- co to jest i do czego służy amoniak

Do poćwiczenia dzisiejszego tematu zad.2. str. 221

Nie odsyłamy !