

Witam Was.

Przesyłam do przepisania do zeszytu i uzupełnienia lekcję (podręcznik str. 199 do 201). W miejsce kropek należy wpisać odpowiednie wyrazy, tam gdzie są postawione pytania należy na nie odpowiedzieć pełnym zdaniem (akurat w tej lekcji nie musicie odpowiadać na żadne pytanie). W zadaniu 3 należy skorzystać z tabeli rozpuszczalności zamieszczonej na stronie 200. Mam nadzieję, że moje wyjaśnienie tego polecenia będzie dla Was zrozumiałe.

W zeszycie wpisujecie temat, punkt 1 i 2, oraz punkt 3 z podpunktami a i b. Grubą czcionką napisałam Wam wyjaśnienie tego nie przepisujecie.

Klasa 1Wp – chemia (18.03.2020r. i 19.03.2020r.)

Temat: Właściwości fizyczne wybranych soli.

1. Uzupełnij tekst
W przyrodzie sole występują w postaci skał i Większość soli występuje w stanie skupienia. Sole mają budowę.....
.Stopione sole przewodzą..... Mają różne zabarwienia: fioletową barwę ma, turkusową, a żółtą.....
2. Występowanie soli w przyrodzie:
Chlorek sodu to sól kamienna'
Węglan wapnia to składnik skał.....
Siarczan (VI) wapnia to składnik skał.....
Sole to rudy metal, np. z pirytu uzyskuje się
3. Rozpuszczalność soli – tabela rozpuszczalność

Spróbuj odczytać z tabeli rozpuszczalności sole rozpuszczalne w wodzie i sole trudno rozpuszczalne w wodzie.

Wybierasz literkę R, do góry przesuwasz palcem i odczytujesz kation, np. K^+ , na lewo przesuwasz palcem i odczytujesz anion, np. NO_3^- .

K^+ , czyli kation ma wartościowość I, NO_3^- czyli anion ma wartościowość I

I I

KNO_3 . tak wygląda poprawnie napisany wzór soli rozpuszczalnej w wodzie

W przypadku soli trudno rozpuszczalnych w wodzie postępuj tak samo

Ag^+ i CO_3^{2-} kation ma 1+ więc ma wartościowość I, anion ma 2- więc ma wartościowość

II I II

Ag_2CO_3 pamiętaj o uzgodnieniu wzoru, czyli dopisaniu małych liczb za kationem lub anionem jeśli jest to konieczne („na krzyż”), liczby jeden nie wpisuje się za symbolami.

- a) Odczytaj z tabeli i wpisz 5 przykładów soli rozpuszczalnych w wodzie
- b) Odczytaj z tabeli i wpisz 5 przykładów soli trudno rozpuszczalnych w wodzie

Życzę owocnej pracy.

A.R-Ch

