

どのような機能のあるアプリを作成したいかを箇条書きで整理してみてください。

化学で多少の暗記が必要になる分野が無機化学です。

無機化学の範囲で金属イオンの沈殿反応の色を覚えるところがあります。

それを空いた時間でサクッと暗記ができるものを作りたいんです。

以下記載

(酸が電離して生じた陰イオンと 塩基が電離して生じた陽イオン が結合(イオン結合)してできた化合物を塩という)

・アルカリ金属(周期表でいうと1属)の塩やアンモニア塩、硝酸塩、酢酸塩は水に溶ける。→沈殿しない

・強酸塩の塩化物と硫酸の塩も水に溶けやすい

例外あり →沈殿するものがある

:硫酸の塩が水に溶けて SO_4^{2-} (2-は少し上の位置)

アルカリ土類金属(周期表で2属)、 Pb^{2+} には沈殿する

CaSO_4 白色 SrSO_4 白色 BaSO_4 白色 PbSO_4 白色

:塩化物 水に溶けて Cl^-

相手に Pb^{2+} Ag^+ Hg_2^{2+} があると沈殿

AgCl 白色 PbCl_2 白色

・水酸化物は水に溶けにくい→沈殿するものがある

例外あり→沈殿しないものあり

沈殿するもの

: $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 青白 $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 緑白、淡緑 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 赤褐色

・酸化物は水に溶けにくい→沈殿するものがある

例外あり→沈殿しないものあり

沈殿するもの

: Fe_2O_3 赤褐色 CuO 黒色

・炭酸塩は水に溶けにくい→沈殿するものがある

アルカリ金属の炭酸塩は水に溶ける

アルカリ土類金属とは沈殿する

: CaCO_3 白色 SrCO_3 白色 BaCO_3 白色

・硫化物イオン

イオン化傾向Alより大きいものは溶ける

→それ以外は沈殿

1

CuS 黒色 Ag_2S 黒色 PbS 黒色 ZnS 白色

・H₂Sによる硫化物の沈殿

酸性、中性、塩基性でも沈殿 CdS 黄色

中性、塩基性で沈殿 FeS 黒色 NiS 黒色

沈殿を生じない 炎色反応で確認する(ここでついでに理論化学の炎色反応も覚える)

Li 赤 Na 黄 K 赤紫 Ca 橙赤 Sr 深赤 Ba 黄緑

他にもありますが、取り合えず書いてみました。

難しいのはまだ作成出来ないと思うので Li ○ になっていてそこをクリックとhoverとかで触ると色が変わる感じにしたいです。

シートを隠して覚える感じに似てると思うんですが。

イオンの価数表記が右上にくるのでその表記ができるのか疑問です。

今のところチェック機能はつけようかなと思ってます。