

○ 課題①

教科書 P.22～30 を読み、以下のテーマについてノートにまとめよ。

- ① 純物質と混合物の違い
- ② 分離と精製の違い
- ③ ろ過、分留・蒸留、昇華法、抽出、再結晶、ペーパークロマトグラフィーそれぞれの操作法
- ④ 元素記号の書き方
- ⑤ 単体と化合物の違い
- ⑥ 同素体について

○ 課題②

原子番号 1～20 の元素記号と原子番号を覚えよ。覚え方は以下の通り。

族 周期	1	2	...	13	14	15	16	17	18
1	H 水素 水								He ヘリウム 兵
2	Li リチウム リー	Be ベリリウム ベ		B ホウ素 ボ	C 炭素 ク	N 窒素 の	O 酸素 お	F フッ素 ふ	Ne ネオン ね
3	Na ナトリウム セ	Mg マグネシウム 曲		Al アルミニウム がる	Si ケイ素 シッ	P リン プ	S 硫黄 ス	Cl 塩素 クラ	Ar アルゴン ー
4	K カリウム ク	Ca カルシウム か	...						

原子番号 1～20 は、「水兵リーベ ボクのおふね セ曲がるシッス クラークか」と覚えます。何度も口ずさみながら元素記号を覚えてください。もちろん、どの記号がなんという名前の元素なのかも覚えてください。

(例) H 水素

1～20 を覚えちゃった人は、教科書の表紙裏にある周期表を見て、その先も覚えてみてください。何個覚えられるかな？