

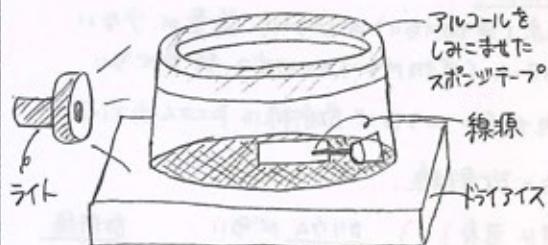
第1回 サイエンス・コ・ラボ 実験レポート

M・(T) | 年 番 氏名 _____

期日	令和3年10月30日	テーマ	「霧箱を用いた自然放射線の観察」
場所	南冥1F 中講義室	指導教官	東北大学 名誉教授 関根 勉 先生

1 実験記録（機材、手順、実験内容など）

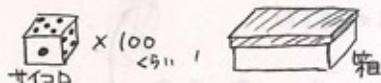
(I) 霧箱によるアルゴン線の飛跡観察



- ① スポンジテープにまんべんなくアルコール(1~2ml)をしみこませよ。
- ② ラップを外側にかぶせて輪ゴムで止める。
- ③ タッパーの横の穴から線源を入れ、ごみ栓をしゃり固定する。(フィルターが垂直方向になるように。)
- ④ 霧箱をドライアイス板(10cm角の板状)の上に乗せ、密着させる。(ドライアイスは必ず皿等として取り扱うこと。また机の上にペーパータオルを敷いてその上に置くこと。)
- ⑤ 1~2分放置し、ライトで横から容器の中を照らして飛跡を観察する。

(II) サイコロを使い理解する放射能の減り方

- Q. 多数のサイコロを同時に振って、同じ目の出たサイコロだけを取り除いていくと、サイコロの数はどうのように減っていくだろうか？
また何回かいたら半分にならうだろうか？



- ① 箱の中のサイコロの総数を記録する。
- ② 箱をよくふってサイコロを混ぜる。
- ③ 同じ目になら、サイコロを取り出して数を回数とともに記録する。これを10回繰り返す。(取り出す目はあらかじめ決めておく。)
- ④ 「回数」を横軸に、「残った数」を縦軸とり、グラフを作成する。
- ⑤ なめらかな線を引き、半分になった回数を読み取る。

2

① 実験から解ったことや疑問点

- (I)
- ・放射線が通ることで飛行機雲ができるような感じで白い線が見える。
 - ・見えた線は、少し時間が経つと雨のように下へ消えた。
 - ・線源の片方だけが多く白い線が見えた。
→ フィルターの奥へ込んだ側と奥へ出した側で違う！
 - ・太くうすい線と、細くて濃い線があった。

(II)

減り方には規則性がある。図表!!
グラフの形は直線ではなく、曲線になつた。
他の班と平均するとサイコロが半分の個数になると回数はだいたい 3~4回 だ。

② 興味深かった点

- (I)
- アルコールの状態変化を利用。温度差をつくこと
蒸気のアルコールがドライアイスの方へいくにつれ、小さな
水滴となる。その空間を以て線が通ることで
飛行機雲と同じような原理で見ることができる。
できる。まことに平行な線は長く見える。

(II)

他の班と自分の班のデータを平均すると、
ほぼ予想、仮説にてた式から出てく
値と近くなれたこと。実験とは予想や仮説
を確かめるためにするということ。
予想・仮説 → 実験

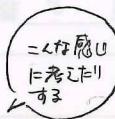
3 講義メモ

Q 放射能とは？

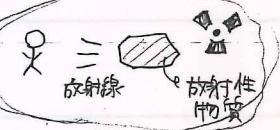
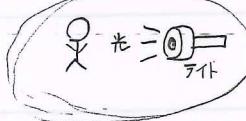
放射性変化(崩壊)を起こす能力のこと。

多くの場合この時に放射線を出す。

→ 放射線を出す能力とも言われる。



(○ 放射線が出た → 何かが変わったのではないか。
何かが変わった → 放射線が出たのではないか)



光に値する → 放射線。

ライトに値する → 放射性物質

この物質から
線を出す能力
= 放射能

Q 放射線とは？

物質を電離する能力を持つ粒子線などの範囲。

α 線 ... 4He の原子核
 β 線 ... 電子
 γ 線 ... 高エネルギーの電磁波

α 線の飛跡

- 太い。まっすぐ飛んでいる。(途中で曲がらない。)
- まっすぐの直線のような形。
- 長さは数cm程度。

"はっきり見える"

β 線の飛跡

- 飛跡が細い。
- うすら、たくさん見えます
- ひょろひょろ曲がる。

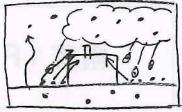
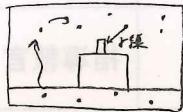
→ 電子の質量はアルファ粒子の約8,000分の1。

○ 時間が経つにつれ、半減期が短いと。

飛跡の数が減る。

雨や雪 → 放射線量が高くなることがある。
(量は関係ない)

実験(I)のフィルターが"雨"のイメージ!!
(雪)



銀座における線量分布図

仙台地下鉄南北線乗車時の線量

多いところ少ないところ
がある感じのグラフ

<共通点>

⑥ 灰差点(建物がない)のところでは線量が少ない

⑫ 駅のホーム(建物が多い)のところでは線量が多い。

△ 建物が多いところでは放射線はたくさん出ている!!

食品からの放射線。

- 肉(特に赤身)) カリウムが多い 放射線
- バナナの皮。 → カリウム中の放射線 多い

高度が高くなるほど放射線線量が多くなる。

→ 私たちは何かが"らさ"はあるけれど、放射線に
被ばくしている!!

実験(II)をしまえ... 放射性原子数の減り方。

$$\text{② } \frac{\text{1回あたりに}}{\text{減る原子数}} = \frac{\text{1回あたりに}}{\text{減る割合}} \times \text{サイクロの数}$$

$$(\frac{1}{t})$$

$$\frac{\text{1回あたりに}}{\text{減る原子数}} = \frac{\text{種類によって}}{\text{定まる定数(物質)}} \times \text{存在する原子数}$$

(濃度定数)

$$\therefore \text{半減期} = 0.693 / \text{濃度定数}$$

= アルファ線が1秒あたりに放出される数

4 感想

化学基礎楚の授業で少し内容を触れていた。
授業のときよりより深く学ぶことができよかったです。
α線とβ線の飛跡を実際に見て、こんなにも違うのがあるんだと驚きました。同じ放射線という括りのものでも、性質や特徴が異なることに面白かった。霧箱の実験をして、初めてα線の形というか、存在というかが見え、教室内でこんなに飛び交っていたのかと知らないことはかなり面白かったです。

また見回りの放射線ということ、呼吸や食べ物、色々なもの放射線に被ばくしているなど思いました。見回りにこんなにもあるとは思ってなかつため、とても意外でした。1つ印象に残っている言葉があり、それは"仮説や予想をたててから実験する"ということです。実験をしてから仮説や予想を今まで考えてしまつてはこともあります。先生の言葉が深く印象に残りました。この考え方、これからも大切にします。今回たくさんことを教えてくださいありがとうございました!!