

# 命にかかわること

～植物が嫌う金属とは～

川崎市立玉川中学校

3年 平片 里美

真島 綾子

## ⊕ 予備実験 ⊕

予備実験を行った結果、下記の条件が実験に適しているのかわかった。

- ①期間 5日間が適している
- ②用具 シャーレ・スポット・脱脂綿など
- ③植物 かいわれ大根・そば・大豆
- ④個体数 10個

環境 理科室室内 北側窓際

## ⊕ 研究1 ⊕

陰イオンが植物の発芽に与える影響

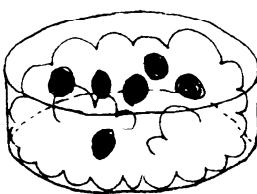
目的 陽イオン  $K^+$ ・ $Na^+$  を統一することで、 $Cl^-$ ・ $OH^-$ ・ $NO_3^-$ （陰イオン）の与える影響について調べる。

- |                     |                |
|---------------------|----------------|
| 用具 ①種（大豆・かいわれ大根・そば） | ④ フィルムケース      |
| ②シャーレ               | ⑤ 水溶液（1%・0.1%） |
| ③スポット               | ⑥ 脱脂綿          |

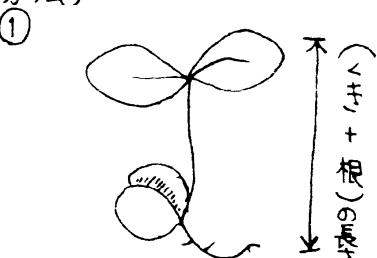
方法 ①図のような、装置を作る。

②それぞれの濃度の水溶液を10ccずつ  
与える。

③5日間待てる。



(測定方法)



② 平均を求める。

$$\text{平均} = \frac{\text{種の根と茎の長さの合計}}{10}$$

根と茎の長さを測る。

## (使用薬品)

①KCl (塩化カリウム)

②KOH (水酸化カリウム)

③KNO<sub>3</sub> (硝酸カリウム)

④NaCl (塩化ナトリウム)

⑤NaOH (水酸化ナトリウム)

⑥NaNO<sub>3</sub> (硝酸ナトリウム)

## 結果

だいすき	
0.1%	1%
KCl	
H <sub>2</sub> O	
H <sub>2</sub> O	
KNO <sub>3</sub>	
NaNO <sub>3</sub> · NaOH	
NaCl · KOH	NaNO <sub>3</sub>
KCl	
KOH	
KNO <sub>3</sub>	
NaCl	
NaOH	

かいわれ大根	
0.1%	1%
H <sub>2</sub> O	
KCl	
NaNO <sub>3</sub>	
KNO <sub>3</sub> · NaOH	
NaCl · KOH	
KCl · KOH	
KNO <sub>3</sub> · NaCl	
NaOH · NaNO <sub>3</sub>	

そば	
0.1%	1%
NaNO <sub>3</sub>	
H <sub>2</sub> O	
KCl	
KNO <sub>3</sub>	
NaCl	
KOH	
NaOH	
KCl · KOH	
KNO <sub>3</sub> · NaCl	
NaOH · NaNO <sub>3</sub>	

考察 ①濃度 1% 以上では NaNO<sub>3</sub> をのぞき、どの植物も発芽しない。

②濃度 0.1% では、KCl · NaNO<sub>3</sub> に促進作用がまとめられる。

③OH<sup>-</sup> は、どの場合でも発芽せず、発芽抑制作用がまとめられる。

④Cl<sup>-</sup> は、K<sup>+</sup>との相性はよいが、他のイオントとの相性は悪い。

⑤NO<sub>3</sub><sup>-</sup> は、全般的に良い効果を上げている。

## 結論

OH<sup>-</sup> は、発芽しても、それ以上のびないので、発芽を強く妨害する。

反対に NO<sub>3</sub><sup>-</sup> は、水よりもよく発芽するので、発芽促進作用がある。

## 研究2

### 陽イオンが植物の発芽に与える影響

目的 陰イオン Cl<sup>-</sup> · SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> を統一することで、Fe<sup>2+</sup> · Cu<sup>2+</sup> · K<sup>+</sup> · Na<sup>+</sup> の発芽に与える影響について調べる。

用具 研究1と同じ

方法 研究1と同じ

(使用薬品)

① $\text{FeCl}_2$  (塩化鉄)

⑤ $\text{FeSO}_4$  (硫酸鉄)

② $\text{CuCl}_2$  (塩化銅)

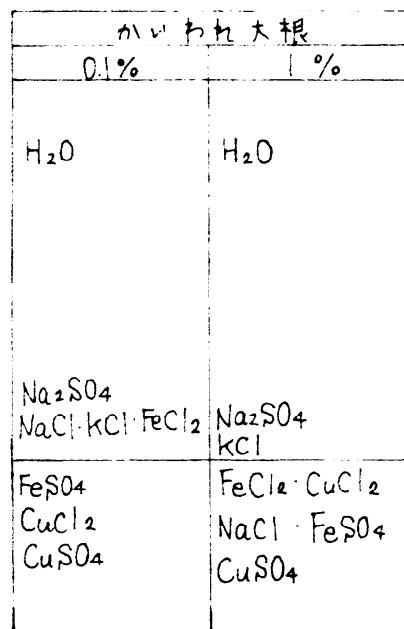
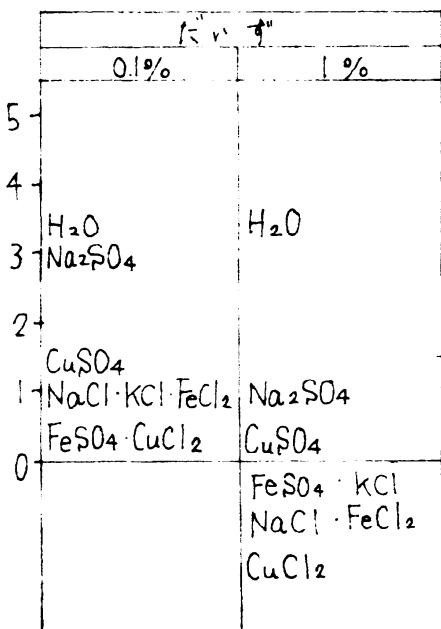
⑥ $\text{CuSO}_4$  (硫酸銅)

③ $\text{KCl}$  (塩化カリウム)

⑦ $\text{Na}_2\text{SO}_4$  (硫酸ナトリウム)

④ $\text{NaCl}$  (塩化ナトリウム)

結果



そば	
0.1%	1%
$\text{H}_2\text{O}$	$\text{H}_2\text{O}$
$\text{Na}_2\text{SO}_4$	
$\text{KCl}$	
$\text{NaCl}$	
$\text{CuSO}_4 \cdot \text{FeSO}_4$	$\text{Na}_2\text{SO}_4$
$\text{CuCl}_2 \cdot \text{FeCl}_2$	$\text{CuSO}_4$
	$\text{FeCl}_2 \cdot \text{KCl}$
	$\text{CuCl}_2$
	$\text{NaCl}$
	$\text{FeSO}_4$

考察 ①濃度1%以上では、 $\text{CuSO}_4 \cdot \text{KCl}$ を除き、発芽しにくい。

②濃度0.1%になると、発芽しやすく、 $\text{Na}_2\text{SO}_4$ がよく発芽する。

③かいわれ大根のみ、 $\text{CuCl}_2 \cdot \text{FeSO}_4$ は発芽しなかった。

④ $\text{Na}^+$ は促進作用があると言えるレベルではない。

⑤ $\text{Cu}^{2+} \cdot \text{Fe}^{2+}$ は、発芽抑制作用があると思われる。

結論  $\text{Cu}^{2+} \cdot \text{Fe}^{2+}$ は、種がかびたり、色が変わったりすると同時に、発芽も抑制する。

$\text{Na}^+$ は、陽イオン中では比較的安全なイオンである。

研究1・2を総合的に考えると、 $\text{Cl}^-$ も発芽を妨げる。

### 研究3

発芽を維持できる金属イオンの最低濃度

目的 0.1%で発芽しづらかった植物は、何%までがら発芽するか調べる。

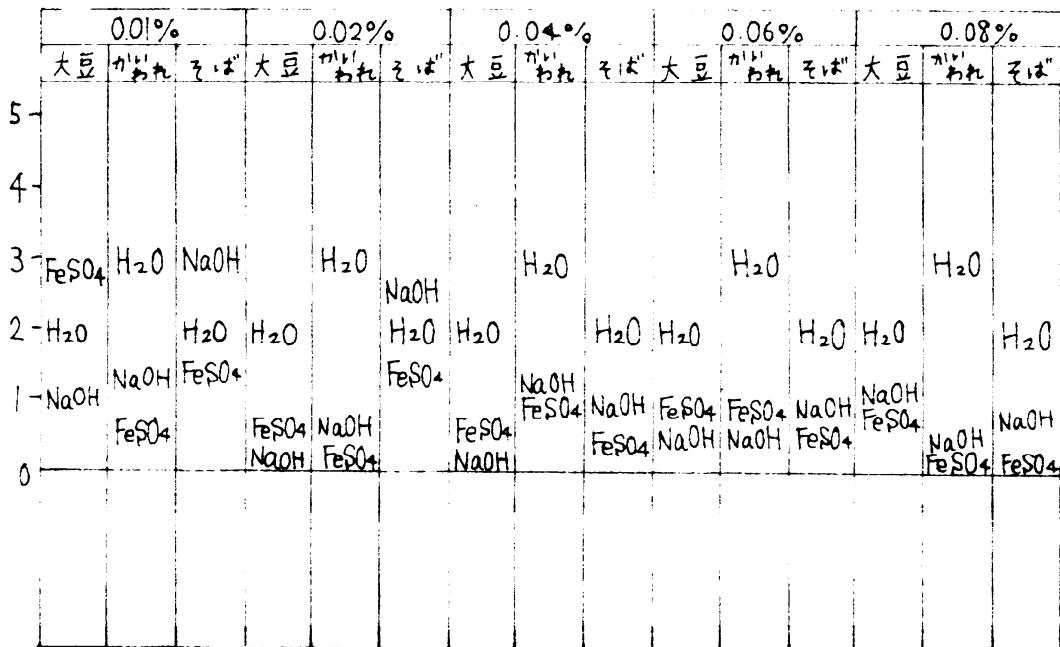
用具 研究1と同じ

方法 研究1と同じだが、濃度を 0.01%・0.02%・0.04%・0.06%・0.08% に変えて行う。  
(使用薬品)

①  $\text{FeSO}_4$  (硫酸鉄)

②  $\text{NaOH}$  (水酸化ナトリウム)

結果



考察 ① 大豆は、ある程度濃度がないと、発芽しにくい。

② かいわれ大根は、濃度が高くなると発芽しにくくなる。

③ そばも、高い濃度になると発芽しない。

④ 種類によって、発芽の最低濃度は異なる。

結論 今回使用したイオンには、種の表皮をとかし、発芽を助ける働きがある。

表皮の厚さやかたさによって、発芽の最低濃度は変わる。

どのイオンにおいても、発芽の妨げとなるない最低濃度は、0.01%である。

### ③ 総合的考察甲

	$\text{K}^+$	$\text{Na}^+$	$\text{Fe}^{2+}$	$\text{Cu}^{2+}$
$\text{Cl}^-$	○	×	×	×
$\text{OH}^-$	×	×		
$\text{NO}_3^-$	○	○		
$\text{SO}_4^{2-}$		○	×	×

・  $\text{Cu}^{2+}$ ・ $\text{Fe}^{2+}$ ・ $\text{OH}^-$  は、発芽抑制作用がある。

・  $\text{K}^+$  は、発芽促進作用がある。

・  $\text{Na}^+$  は、結びつきイオンによって変わる。

・  $\text{NO}_3^-$  は、全体的に良い。