

ホウ酸とホウ砂

ホウ素は植物生育に必要な微量元素の一つである。ホウ素は細胞壁生成に重要な役割を有し、細胞膜や通導組織の形成維持に役立つ。また、りん酸と似ており、糖などの有機物の水酸基とエステル結合を作ることにより、糖やカルシウムの吸収、転流、代謝に関係する。

ホウ素が不足すると、生長点や若葉に黄化や白色化が見られ、極端な場合は生長点の枯死と葉の生長が停止する。また、根の伸長が阻害され、根が太く短く、細根の発生が減少する。大根やサツマイモは地下部の塊茎、塊根、球根などは先端部が黒褐色化した枯死する症状が発生することもある。

ホウ素が過剰になると、下位葉の葉縁が枯れ、葉縁部が内側に巻き込むいわゆる落下傘葉となる。植物の生育が遅れる。なお、ホウ素の適量濃度範囲が狭いので、過剰障害が発生しやすい。

植物生育に必要なホウ素量は微量であるため、土壤中に 0.5~1.0ppm の有効態ホウ素があれば問題ないと言われる。通常の土壤では、ホウ素欠乏症が出にくいが、アルカリ性環境（土壤 pH が高い場合）ではホウ素が難溶化となり、吸収が阻害される。ホウ素欠乏症として綿と大豆の開花数減少、小麦や豆の不稔、白菜と大根、カブ等アブラナ科野菜のさめ肌と心褐変腐れ等がよく見られる。この場合は、ホウ素肥料の施用が有効である。なお、養液栽培の場合にはホウ素の添加が必須である。

ホウ素肥料はホウ砂とホウ酸がよく使われる。他に熔成ホウ素肥料や加工ホウ素肥料もあるが、販売と使用量が非常に少ないため、割愛する。以下はホウ砂とホウ酸を紹介する。

1. 成分と性質

① **ホウ酸**： ホウ酸 (Boric acid) はホウ素のオキソ酸である。無色結晶または白い結晶状粉末で、化学式 H_3BO_3 、水に可溶、その溶解度が温度の影響を強く受け、100°Cでは 37.9g/100ml、25°Cでは 5.7g/100ml である。水溶液の pH4.8~5.3、弱酸性を呈し、ほとんど無味あるいはわずかな酸味がある。純粋のホウ酸のホウ素含有量 17.4% (B_2O_3 換算 56.3%) である。市販のホウ酸は大体ホウ酸含有量 54~55.5% である。なお、天然のホウ酸鉱物もあり、温泉や火山地域から産出されるサッソライト (Sassolite、ホウ酸石) という鉱物である。

② **ホウ砂**： ホウ砂 (Borax) はホウ酸塩鉱物の 1 種で、無色半透明結晶または白色結晶粉末で、その化学組成は $Na_2B_4O_5(OH)_4 \cdot 8H_2O$ で、四ホウ酸ナトリウム ($Na_2B_4O_7$) の 10 水和物として見られる。水に可溶だが、溶解まで時間がかかる。溶解度 4.7g/100ml (20°C) で、水溶液 pH9~10、アルカリ性を呈し、薄い塩味を帯びる甘い味をする。ホウ砂のホウ素含有量 11.3% (B_2O_3 換算 36.5%)。市販のホウ砂は大体ホウ酸含有量 25~35% である。天然のホウ砂は乾塩湖から産出することが多い。ホウ砂が 350~400°C に加熱すれば、結晶水がすべて失い、四ホウ酸ナトリウム ($Na_2B_4O_7$) になる。また、空気中にゆっくり風解し、一部の結晶水を失い、チンカルコナイト ($Na_2B_4O_5(OH)_4 \cdot 3H_2O$) になる。

ホウ酸の水溶液が弱酸性を呈するので、化学的酸性肥料に属するが、ホウ砂が逆に水溶液がアルカリ性を呈し、化学的アルカリ性肥料に属する。ただし、この2種類のホウ素肥料は施用後、ホウ素が作物の養分として吸収された後、土壤を酸性化またはアルカリ性化することなく、生理的中性肥料に分類される。

2. 用途

工業分野ではホウ酸がガラスやセラミックの熔融剤、眼科薬、原子炉の中性子吸收材、木材の難燃剤と防腐剤などとして使われている。ホウ酸の毒性が強いため、ゴキブリやアリなどの駆除薬品とも使われている。

一方、ホウ砂は毒性がなく、ホウ酸代わりにガラスやセラミックの熔融剤、洗剤の助剤、入浴剤、医薬用消毒剤や防腐剤として使われている。子供に人気のあるスライム作りにホウ砂が使われている。

農業分野ではホウ酸とホウ砂は速効性のホウ素肥料で、微量元素のホウ素供給源として使われている。主な施用方法は葉面散布と種肥である。単独施用では葉面散布を使うことが多い。ただし、作物にとってホウ素はその適量範囲が狭く、過剰障害を起こしやすい微量元素であるため、ホウ酸の水溶液を葉面散布に使う場合は、ホウ素過剰障害が発生しやすい。種肥とする場合はホウ酸またはホウ砂を溶かしてから浸種または種子や苗の根につける形で使用する。養液栽培肥料には主に溶解性の高いホウ酸を使う。

化成肥料には原料として添加することがあるが、BB配合肥料に添加することが少ない。その理由はBB配合肥料に使用される場合は、ホウ酸またはホウ砂粒子が局部土壤に集中して、過剰症状を引き起こす恐れがある。

3. 施用後土壤中の挙動

ホウ酸とホウ砂が施用後、土壤溶液にゆっくり溶けて、 $B(OH)^{4-}$ 、 $B_3O_3(OH)^{4-}$ 、 $B_4O_5(OH)^{42-}$ など数種類のホウ酸イオンを放出する。これらのホウ酸イオンが陰イオンで、土壤コロイドに吸着されず、土壤溶液の動きに伴い拡散する。したがって、土壤中の移動範囲が割と広い。

ホウ酸とホウ砂が速効性の肥料であるため、葉面散布ではその肥効は施用後2~3日に現れる。また、作物生育に必要なホウ素の量が僅かで、葉面散布にしても種肥にしてもその肥効持続期間は長く、1作1~2回施用すればよい。

ホウ酸とホウ砂が溶解後に生成したホウ素イオンは、大きく過剰する場合は作物の生育を阻害して、過剰障害を誘発する。過剰障害が起きない程度の過剰でも硝酸態窒素、カリウム、カルシウムなどと拮抗して、これらの元素の吸収を妨げる。

4. 施用上の注意事項

ホウ酸とホウ砂は施用時に下記の注意事項がある。

- ① **むやみの施用をしない。**アルカリ性土壤を除き、通常の土壤では、作物ホウ素欠乏症の発生は稀である。予防の観点で施用することは避けてほしい。
- ② **過剰施用を避ける。**ホウ素の適量濃度範囲が狭いので、過剰障害が発生しやすい。施用時に必ず所定の濃度と用量を守る。
- ③ **葉面散布と種肥の場合はできるだけホウ砂を使う。**ホウ砂にくらべ、ホウ酸はホウ素含有量が高く、作物の吸収速度も速いので、過剰吸収による過剰障害が発生しやすい。ただし、養液栽培の場合は、溶解度が高く、ナトリウムを含まないホウ酸が多く使われる。