

سولفات روی

Zinc sulfate

فرمول شیمیایی: $ZnSO_4$

چگالی: 3.54 g/cm^3

نقطه جوش: 740 درجه سانتی گراد.

شکل ظاهری: پودر سفید رنگ.

روی عنصری است که در مقادیر کم و حیاتی برای گیاه لازم است تا اجازه فعالیت‌های فیزیولوژیک را به گیاه داده شود. این فعالیت‌ها نقش مهمی در فرایندهای فتوسنتز و تشکیل قند، سنتز پروتئین، حاصلخیزی و رشد و مقاومت در برابر بیماری دارند. هنگامیکه کمبود روی رخ می‌دهد این فعالیت‌های فیزیولوژیک تضعیف شده و سلامت و حاصلخیزی گیاه بسیار تحت تأثیر قرار می‌گیرد که باعث افت محصول و پایین آمدن کیفیت آن می‌شود..

در میان ریزمغذی‌های اصلی، سولفات روی فواید بسیاری دارد، تشخیص کمبود آن در محصولات بسیار آسان است، معمولاً تجزیه خاک و برگ نتایج خوبی در مورد احتمال وقوع کمبود می‌دهد و هنگامیکه کمبود رخ داده و یا گیاه در معرض کمبود روی قرار دارد روش‌های متعددی برای بهبود سریع و مؤثر کمبود وجود دارد..

اگر عرضه روی کافی نباشد گیاه با وجود هر گونه حساسیتی که به کمبود روی داشته باشد، تحت تأثیر قرار خواهد گرفت.

ذرت، گندم، برنج، سویا، نخود، سورگوم، مرکبات و انگور (بسیار حساس) همه تحت تأثیر کمبود روی هستند. درختان مرکبات در جنوب و شمال ایران نسبت به سایر درختان میوه مثل سیب، گلابی و هلو نسبت به کمبود روی حساستر هستند. برخی محصولات که نسبت به کمبود روی مقاوم هستند عبارتند از هویج، سبزیجات و جو. همچنین در خاکهایی که دارای کمبود روی هستند، اگر عرضه روی کافی نباشد گیاه با وجود هر گونه حساسیتی که به کمبود روی داشته باشد، تحت تأثیر قرار خواهد گرفت.

کاربردهای سولفات روی

به عنوان منعقد کننده در تولید ابریشم مصنوعی استفاده می‌شود.

سولفات روی برای تامین روی در تغذیه حیوانات، کود و اسپری های کشاورزی

به عنوان الکترولیت ها در آبکاری روی مورد استفاده قرار می گیرد.

به عنوان یک خورنده در رنگریزی

به عنوان یک محافظ برای پوست و چرم

صنایع ابریشم مصنوعی و اسکوز

صنایع خمیر کاغذ و کاغذ سازی

رنگها، پیگمنت ها و محصولات وابسته

تهیه ی منسوجات، رنگرزی و چاپ چیت و چلوار

به عنوان ذرات مغذی جهت خاک هایی که کمبود روی دارند (کدهای شیمیایی)

صنایع لاستیک سازی

مصارف متفرقه و گوناگون