Das ABC der Düngung (Teil 5): Phosphor

Nach Stickstoff (letzte Bauer-Ausgabe) wird nun Phosphor und seine Wirkung auf Boden und Pflanze beleuchtet.

Patrick Falkensteiner

Phosphor (P) wird von der Pflanze als Phosphat (P_2O_5) aufgenommen. Im Boden liegt P organisch und mineralisch vor.

Phosphatfraktionen im Boden

- In der Bodenlösung verfügbares P₂O₅ = direkt pflanzenverfügbar (Ortho-Phosphat) (1 2 kg P₂O₅/ha in gut versorgten Böden)
- Labiles P_2O_5 = leicht gebunden aber nach Lösung pflanzenverfügbar (450 900 kg P_2O_5/ha)
- Stabiles P_2O_5 = fest gebunden, nicht pflanzenverfügbar (3.000 6.000 kg P_2O_5 /ha)

P wird schnell gebunden, also an Verbindungen fixiert – zB Eisen, Calcium und Aluminium. Das und die Verfügbarkeit beeinflusst der pH-Wert erheblich. Über pH 7 wird Phosphor als Ca-Phosphat; unter pH 7 als



Al- bzw. Fe-Phosphat fixiert. Bei pH-Werten zwischen 6 und 7 ist die Mobilität und die Verfügbarkeit des P₂O₅ am höchsten.

Durch die schnelle Bindung von wasserlöslichem P_2O_5 an feste Bodenverbindungen wird P_2O_5 weniger leicht ausgewaschen als beispielsweise Stickstoff.

- P₂O₅ bewegt sich nach einem Starkregen maximal zwei Zentimeter tiefer in den Boden.
- ▶ Auf normal versorgten Böden liegt die Auswaschung nicht über 0,3 – 1 kg P₂O₅ pro Hektar und Jahr.
- ▶ Im Grundwasser ist Phosphat aktuell kein Problem.

Brennpunkt Erosion

Die Phosphorverlagerung im Boden spielt also kaum eine Rolle. Aber oberflächliche Abschwemmungen von Boden (Erosion) durch starke Niederschläge reißen auch P-Dünger mit. Das kann zu einer Belastung für Oberflächengewässer werden. Das Ziel der europäischen Wasserrahmenrichtlinie - der "gute Zustand" für Seen und Flüsse – ist durch erosionsbedingte Stoffeinträge in Oberösterreich gefährdet (siehe Abbildung 1; dargestellt ist das Ortho-Phosphat, da es in der Bodenlösung gelöst vorliegt.)

Der Schutz von Boden und Gewässer muss auch in Zukunft prioritäres Ziel sein. Die Landwirtschaft wird in Zusammenarbeit mit der Boden.Wasser.Schutz.Beratung dazu ihren Beitrag leisten.

Phosphat ist faul

Aufgrund der geringen Mobilität trägt nur der durchwurzelbare Teil des Bodens zur P-Ernährung bei. Die Pflanzen müssen das P2O5 über die Wurzeln aktiv erwachsen. Die Aufnahme schwer löslicher Phosphate erfolgt durch Wurzelausscheidungen bzw. die Tätigkeit von Mikroorganismen. P,O,, das nur wenige Millimeter von den Wurzeln entfernt ist, kann meist nicht aufgenommen werden. Daher ist eine gute Wurzelausbildung bzw. eine gezielte Platzierung bei der P-Düngung (z.B. Unterfußdüngung) von großer Bedeutung. Letzteres ist besonders im Frühjahr wichtig für eine optimale Entwicklung des Wurzelballens und eine gute Bestockung. Grundsätzlich soll die Grundversorgung stimmen, da die Pflanzen nur ca. zehn bis 20 Prozent des gedüngten P,O, aufnehmen. Den Rest decken sie über die Boden-

Für Landwirte gilt der P-Mindeststandard

Phosphat wird mengenmäßig maximal bedarfsgerecht eingesetzt und die P-Düngeempfehlungen nach den Richtlinien für die Sachgerechte Düngung (SGD) nicht überschritten.



Abbildung 2: Generell gilt: Beim Düngen auf eine exakte Verteilung achten.

BWSB

Phosphat

- wichtig bei Stoffwechselvorgängen für Energie in der Pflanze
- ist verantwortlich für Zellteilung und Fruchtbarkeit – und Fortpflanzungsgeschehen (Blühfreudigkeit)
- begünstigt die Wurzelausbildung
- fördert die Bildung beständiger Bodenkrümel und erhöht die Pufferkapazität des Bodens
- P-Dünger bringen Ertragssicherheit durch Unterstützung der Jugend- und Wurzelentwicklung
- Phosphatdünger einarbeiten, Wirkung für aktuelle Kultur.
- Nicht einarbeiten, Wirkung für die gesamte Fruchtfolge.
- Beobachtung der P-Konzentration mit Bodenuntersuchung.
- Güllebetriebe benötigen selten mineralischen P-Dünger.
- Ausblick Teil 6 der Serie: Kali und seine wichtigen Funktionen in der Pflanze.



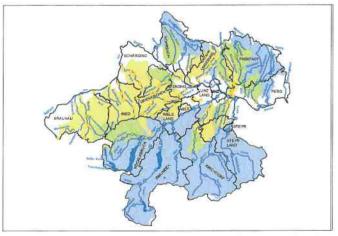


Abbildung 1: Zustand der Oberflächengewässer betreffend Ortho-Phosphat, 2020 (blau: sehr gut; grün: gut; gelb: mäßig)

Grafik. Land 00