

Nitratbestimmung im Boden

Extraktionslösung: 0,1 molare Kaliumchlorid-Lösung (Molmasse KCl: 74,55 g/mol)
Herstellung: 7,45 g KCl in Aqua dest. in Lösung bringen und auf 1000 ml auffüllen

Molare Masse KCl 74,55 g·mol⁻¹

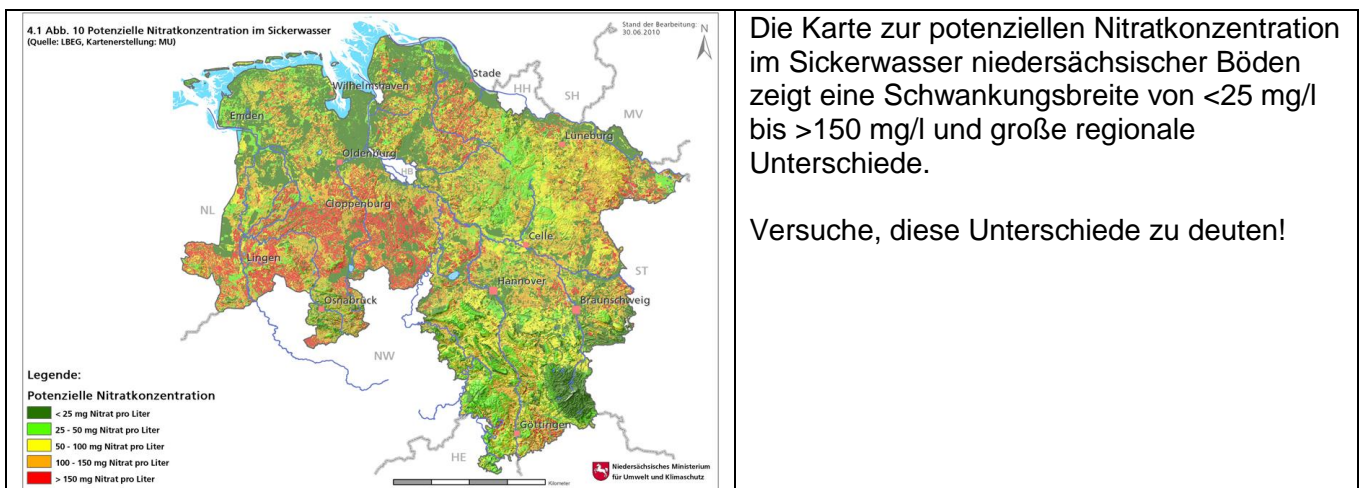
Material:

- 100 ml Extraktionslösung
- 100 g gesiebter Boden
- Messbecher
- Waage
- Siebe
- Plastiklöffel
- Reaktionsgefäß
- Filter

- ▶ Wiege 100 g einer gut gesiebten Erdprobe ab und gib sie in das Reaktionsgefäß.
- ▶ Füge 100 ml Extraktionslösung dazu.
- ▶ Rühre das Gemisch gut um.
- ▶ Lasse die Extraktionslösung 10 Minuten einwirken. Dabei setzt sich der Boden ab.
- ▶ Gieße den Überstand vorsichtig ab und filtriere die Lösung.
- ▶ Tauche (nach Anweisung) ein Teststäbchen in die Flüssigkeit
- ▶ Lies den Wert in mg/Liter ab.

Wie viel Nitrat im Boden ist zu erwarten? Welche Werte sind "normal"?

Ändern sich die Werte mit der Entnahmetiefe?



Grenzwert der Nitratbelastung nach Trinkwasserverordnung:
Nitratgehalt Trinkwasser in Hannover (Energcity):

50 mg/l
2,7 mg/l