

Umweltverschmutzung-saurer Regen-saure Seen

15.03.2005

S.57

Nr.1

Wie entstehen saure Seen?

Saure Seen entstehen durch:

Schwefeldioxid und Stickstoffdioxid die durch Wind von den Fabriken, sie gehen in die Luft, es bilden sich verseuchte Wolken sie regnen im Gebiet ab so gelangt das Schwefel-Stickstoffdioxid in die Seen und verseuchen sie.

Nr.2

Welchen natürlichen Schutz gibt es?

Viele Seen haben kalkhaltigen Boden, dadurch kann er nicht versauern.

S.98

Nr.1

Wozu wird Schwefeldioxid gebraucht?

Es wird zur Abtötung von Bakterien, zur Konservierung.

Es ist in Abgasen von verbrannter Kohle, Heizöl enthalten u.s.w.

Nr.2

Wer sind die Verursacher der Luftverschmutzung mit Schwefeldioxid?

Hauptsächlich die Fabriken die mit Schwefel arbeiten.

Nr.3

Welche Schäden entstehen durch Schwefeldioxid.

Häuser werden zerstört, Krankheiten werden ausgelöst.

Nr.4

Wie viel Tonnen Schwefeldioxid erzeugte die BRD (1984)?

Die BRD erzeugte 84000 Tonnen Schwefeldioxid.

Nr.5

Wie hoch ist der Anteil von SO₂, der von Ausland, eingeführt wird?

Der Anteil von eingeführten SO₂ vom Ausland beträgt: 9688000t

Nr.6

(Schaubild S.99/99,2)

Wie wirkt der Mensch dagegen?

Es wird Kalk in saure Seen aufgegeben,
um den PH-Wert zu senken.