

BÀI 1: MỘT SỐ ĐẶC ĐIỂM VỀ TÍNH CHẤT CỦA ĐẤT (Tiếp theo)

II. TÍNH CHẤT CỦA ĐẤT :

1/ Keo đất

- *Cấu tạo hạt keo:*

* *Nhân keo:* là hợp chất phức tạp do các phân tử hoặc nguyên tử vật chất hợp lại.

* *Tầng ion tạo điện thế:* sát nhân keo, bên, ít di chuyển.

* *Tầng ion bù:* Tiếp giáp với tầng tạo điện thế, có điện tích trái dấu với tầng trong.

Gồm 2 lớp:

+ *Lớp ion di chuyển:* Sát tầng ion tạo điện thế. Có thể bị phá vỡ khi trao đổi ion.

+ *Lớp ion khuếch tán:* Chỉ xuất hiện khi keo đất ở trong dung dịch. Dễ trao đổi với môi trường.

2/ Kết cấu của đất :

a) Hạt kết : Trong đất, các hạt dính lại thành những hạt lớn hơn gọi là hạt kết.

b) Kết cấu của đất : Các hạt kết sắp xếp theo trật tự riêng biệt trong đất tạo thành dạng cấu trúc gọi là kết cấu. Có 3 loại kết cấu chính:

- *Kết cấu viên*

- *Kết cấu khối*

- *Kết cấu lãng trụ*

* *Không kết cấu*

3/ Dung dịch đất và phản ứng của dung dịch đất :

a) Khái niệm:

- Dung dịch đất, nước chứa trong các khe hở của đất có hòa tan các chất tan gọi là dung dịch đất.

- Phản ứng của dung dịch đất. Chỉ tính chua hay kiềm của đất. Phụ thuộc vào nồng độ ion H^+ và OH^- trong dung dịch đất.

b) Tính chua của đất :

- Tạo ra bởi sự có mặt của ion H^+ trong dung dịch đất.

- Nồng độ ion H^+ càng lớn thì đất càng chua.

Dùng ký hiệu pH để biểu diễn.

Thông thường đất có độ pH < 7 là đất có phản ứng chua.

- *Biện pháp làm giảm độ chua của đất :*

* Bón vôi để nâng cao pH.

* Thủy lợi : tưới tiêu để rửa chua.

* Bón phân hữu cơ đã ủ hoai.

* Dùng phân hóa học hợp lý.

c) Tính kiềm của đất :

- Đất có tính kiềm là do trong đất có chứa nhiều ion OH^- hơn H^+

- *Biện pháp Làm giảm độ kiềm của đất.*

* Thủy lợi : tưới tiêu hợp lý, tháo nước rửa kiềm.

* Bón phân hóa học có phản ứng chua. VD: sunfat amon, sunfat kali...