**ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH**

**NỘI DUNG GHI BÀI HÓA 9**

**Tuần 8 (từ 25/10/2021 – 30/10/2021)**

**Tiết 15 – MỘT SỐ MUỐI QUAN TRỌNG – MUỐI SODIUM CHLORIDE (NaCl)**

**1. Trạng thái tự nhiên:**

NaCl có nhiêù trong tự nhiên, dưới dạng hoà tan trong nước biển và kết tinh trong mỏ muối.

**2. Cách khai thác** (Xem SGK)

**3. Ứng dụng:**

Muối NaCl được dùnglàm gia vị bảo quản thực phẩm. Dùng để sản xuất NaOH, Na2CO3, NaHCO3…..

**Tiết 16 – PHÂN BÓN HÓA HỌC**

**1. Phân bón đơn:**chỉ chứa một trong ba nguyên tố dinh dưỡng chính là đạm (N), lân (P) và kali (K).

a) Phân đạm: Một số phân đạm thường dùng là:

- Ure: CO(NH2)2 tan trong nước

- Amoni nitrate: NH4NO3 tan trong nước

- Amoni sulfate: (NH4)2SO4 tan trong nước

b) Phân lân: Một số phân lân thường dùng là:

- Phosphate tự nhiên: Thành phần chính là Ca3(PO4)2 không tan trong nước, tan chậm trong đất chua

- Super phosphate: là phân lân đã qua chế biến hoá học, thành phần chính có Ca(H2PO4)2 tan được trong nước.

c) Phân kali: Thường dùng là KCl, K2SO4 đều dễ tan trong nước.

**2. Phân bón kép:**Có chứa 2 hoặc cả 3 nguyên tố N, P, K.

**3. Phân vi lượng**

Có chứa một lượng rất ít các nguyên tố hoá học dưới dạng hợp chất cần thiết cho sự phát triến của cây như B, Zn, Mn…