UBND QUẬN BÌNH THẠNH
TRƯỜNG TRUNG HỌC CƠ SỞ
LAM SƠN

NỘI DUNG BÀI DẠY ÔN TẬP KIẾN THỨC CHO HỌC SINH TRONG THỜI GIAN NGHỈ DO DỊCH BỆNH Covid-19

Tổ: Lý – Hóa - Sinh, nhóm: Hóa học

Môn học: Hóa học - Khối lớp: 9

Tuần 11 học từ ngày 15/11/2021 đến ngày 20/11/2021

Tiết 11 + 12 : "PHÂN BÓN HÓA HỌC – MỐI QUAN HỆ GIỮA CÁC LOẠI HỢP CHẤT VÔ CƠ – LUYỆN TẬP"

A. LÝ THUYẾT

BÀI 11. PHÂN BÓN HÓA HỌC

I. Những nhu cầu của cây trồng Sgk/37

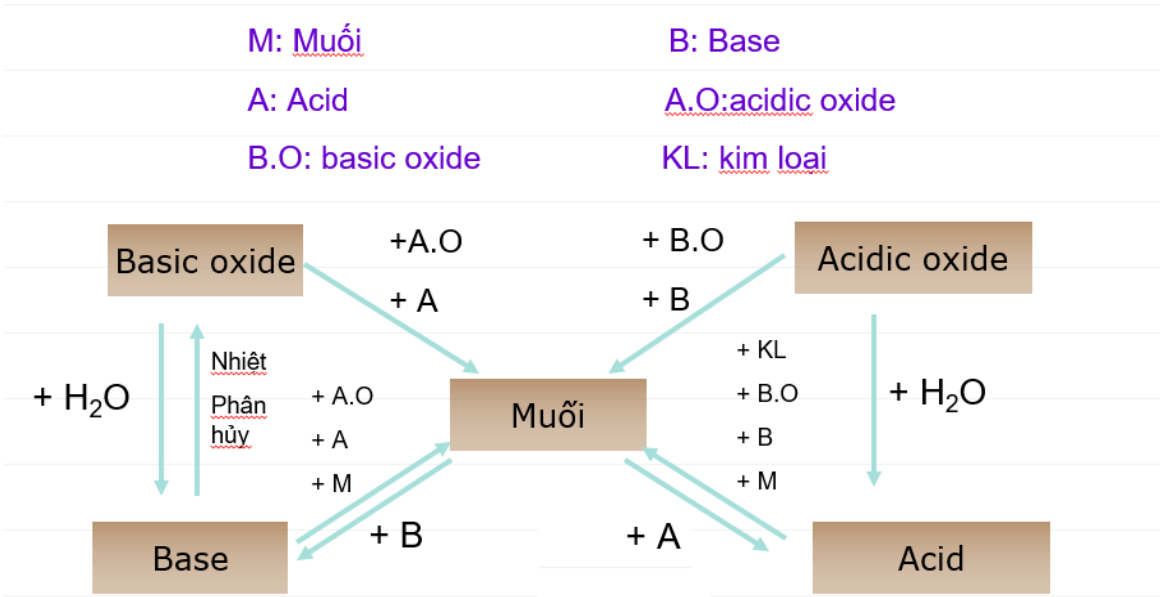
II. Những phân bón hóa học thường dùng

Phân bón hóa học có thể dùng ở dạng đơn và dạng kép

1. **Phân bón đơn:** chỉ chứa một trong ba nguyên tố dinh dưỡng chính là đạm (N), lân (P), kali (K).
   - Phân đạm: Urê $CO(NH_2)_2$, Amoni nitrate NH_4NO_3, Amoni sulfate $(NH_4)_2SO_4$
   - Phân lân: Phosphate tự nhiên $Ca_3(PO_4)_2$, Supephotphate $Ca(H_2PO_4)_2$.
   - Phân kali: KCl, K_2SO_4
2. **Phân bón kép**: có chứa hai hoặc cả ba nguyên tố dinh dưỡng N, P, K.
3. **Phân bón vi lượng:** có chứa một số nguyên tố hóa học khác như Bo, Zinc.....

BÀI 12. MỐI QUAN HỆ GIỮA CÁC LOẠI HỢP CHẤT VÔ CƠ

I. Mối quan hệ giữa các loại hợp chất vô cơ



II. Bài tập

1. Thực hiện chuỗi phản ứng sau:

a. $Al \xrightarrow{1} Al_2O_3 \xrightarrow{2} AlCl_3 \xrightarrow{3} Al(OH)_3 \xrightarrow{4} Al_2O_3 \xrightarrow{5} AlCl_3$

b. $S \xrightarrow{1} SO_2 \xrightarrow{2} SO_3 \xrightarrow{3} H_2SO_4 \xrightarrow{4} CO_2 \xrightarrow{5} Na_2CO_3 \xrightarrow{6} NaCl \xrightarrow{7} NaNO_3$

2. Cho các cặp chất sau, cặp chất nào sau đây có phản ứng, viết phương trình hóa học (nếu có)

a. $Cu + AgNO_3$
b. $MgCl_2 + Na_2CO_3$
c. $KOH + FeSO_4$
d. $K_2SO_3 + H_2SO_4$
e. $KCl + HNO_3$
f. $Mg(OH)_2 + H_2SO_4$
g. $K_2CO_3 + BaCl_2$
h. $Ca(OH)_2 + NaCl$

B. <u>DẶN DÒ.</u>

1. Ghi chép nội dung bài học vào vở
2. Học bài và làm bài tập