

BÀI 16. PHÂN BÓN HÓA HỌC

- 2.52 Các loại phân bón hoá học đều là những hoá chất có chứa
- các nguyên tố dinh dưỡng cần thiết cho cây trồng.
 - nguyên tố nitơ và một số nguyên tố khác.
 - nguyên tố photpho và một số nguyên tố khác.
 - nguyên tố kali và một số nguyên tố khác.
- 2.53 Hãy chọn công thức thích hợp để điền vào chỗ trống và lập phương trình hoá học điều chế một số phân bón sau :
- + $\text{HNO}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{NO}_3$
 - $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \dots \rightarrow \text{NaNO}_3 + \dots$
 - + $\text{NH}_3 \xrightarrow{\text{t}^\circ, \text{p}} (\text{NH}_2)_2\text{CO} + \dots$
 - + H_2SO_4 (đặc) $\rightarrow \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 + \text{CaSO}_4$
 - $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \dots$
 - $\text{NH}_3 + \dots \rightarrow \text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4 + (\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$

22

- 2.54 Từ không khí, nước và khí CO_2 , hãy viết các phương trình hoá học điều chế phân ure.

- 2.55 Tính khối lượng phân amphot thu được khi cho khí NH_3 tác dụng vừa đủ với 1,96 tấn axit photphoric khan theo tỉ lệ $n_{\text{NH}_3} : n_{\text{H}_3\text{PO}_4} = 3 : 2$.

Tính thể tích không khí, nước cần thiết để sản xuất được khối lượng NH_3 đã tham gia phản ứng trên. Biết rằng hiệu suất của quá trình sản xuất NH_3 từ nước và không khí là 80%.