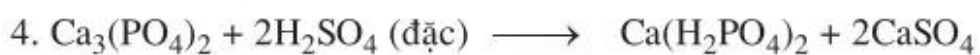
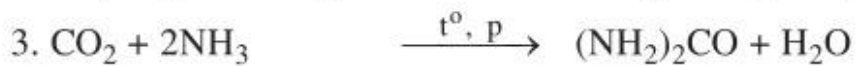
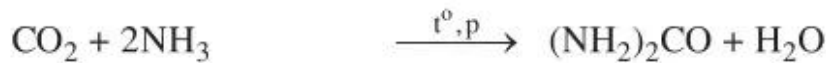
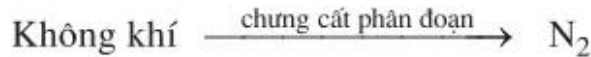


Bài 16. PHÂN BÓN HOÁ HỌC

2.52 A đúng.

2.53 Các chất có thể là :



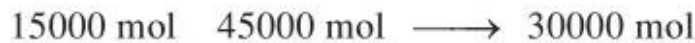
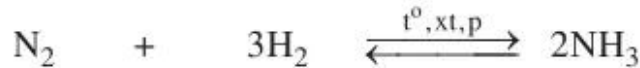


2.55 Số mol H_3PO_4 là 20000 mol.

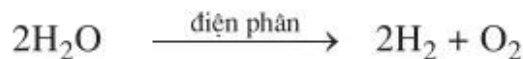


Khối lượng amophot thu được : $(115 + 132) \cdot 10000 = 2470000 \text{ (g)} = 2,47 \text{ tấn}$.

Theo phương trình điều chế NH_3 , ta có :



Theo phương trình điều chế H_2 :



Vậy lượng nước cần điều chế 30000 mol NH_3 là :

$$45000 \cdot 18 \cdot \frac{100}{80} = 1012500 \text{ (g)}$$

$$V_{\text{nước}} = 1 \cdot 1012500 = 1012500 \text{ (ml)} = 1012,5 \text{ (l)}$$

Nitơ chiếm 78% thể tích không khí.

Vậy thể tích không khí cần thiết ở đktc là :

$$15000 \cdot \frac{100}{78} \cdot \frac{100}{80} \cdot 22,4 \approx 538461 \text{ (l)}$$