

## Bài 10. NITƠ

2.6 D đúng.

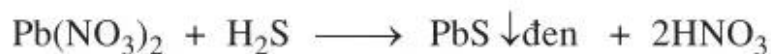
2.7 D đúng.

2.8 B đúng.

2.9 Có thể phân biệt như sau :

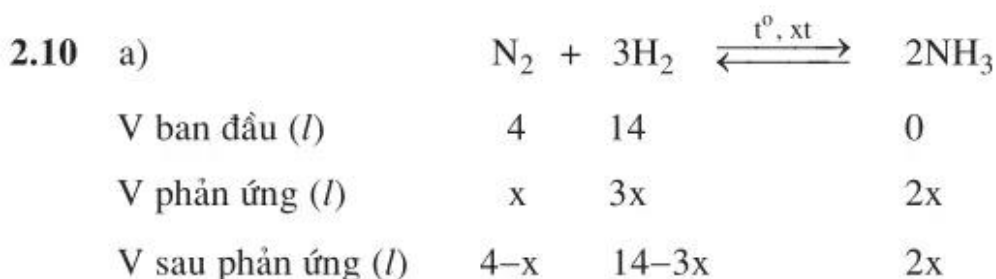
– Dùng tàn đóm để nhận ra khí oxi.

– Dùng giấy tẩm  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  để nhận ra  $\text{H}_2\text{S}$  do tạo thành kết tủa đen :



– Dùng giấy màu ẩm để nhận biết khí clo do bị mất màu.

– Lọ còn lại là khí nitơ.



Theo đầu bài ta có :  $18 - 2x = 16,4$

$$x = 0,8$$

Thể tích khí  $\text{NH}_3$  thu được sau phản ứng là 1,6 lít.

b) Theo phương trình : Thể tích khí  $\text{NH}_3$  thu được là 8 lít với hiệu suất 100%. Thực tế, thể tích  $\text{NH}_3$  thu được là 1,6 lít.

Vậy hiệu suất của phản ứng là :

$$\frac{1,6}{8} \cdot 100\% = 20\%.$$