<u>Hướng dẫn: sản phẩm thu được là oxit, gồm 1 nguyên tố kết hợp với oxi.</u>

<u>Cân bằng PTHH: theo thứ tự: kim loại, phi kim, hidro, oxi</u>

Bài 1: Hoàn thành PTHH dạng đốt cháy 1 chất trong oxi.

1. $Fe + O_2 \xrightarrow{t^0}$ …………..
2. $S + O_2 \xrightarrow{t^0}$ ……………
3. $P + O_2 \xrightarrow{t^0}$ …………..
4. $C + O_2 \xrightarrow{t^0}$ …………..
5. $Na + O_2 \xrightarrow{t^0}$ …………..
6. $K + O_2 \xrightarrow{t^0}$ …………..
7. $Ba + O_2 \xrightarrow{t^0}$ …………..
8. $Ca + O_2 \xrightarrow{t^0}$ …………..
9. $Cu + O_2 \xrightarrow{t^0}$ …………..
10. $Al + O_2 \xrightarrow{t^0}$ …………..
11. $Zn + O_2 \xrightarrow{t^0}$ …………..
12. $Mg + O_2 \xrightarrow{t^0}$ …………..
13. $Na + O_2 \xrightarrow{t^0}$ …………..
14. $CH_4 + O_2 \xrightarrow{t^0}$ ……….. +…………
15. $H_2 + O_2 \xrightarrow{t^0}$ …………
16. $H_2 + CuO \xrightarrow{t^0}$ ……….. + …………
17. $H_2 + Fe_3O_4 \xrightarrow{t^0}$ ……….. + …………
18. $H_2 + Fe_2O_3 \xrightarrow{t^0}$ ……….. + …………
19. $H_2 + ZnO \xrightarrow{t^0}$ ……….. + …………

BÀI 2: NHẬN BIẾT CÁC CHẤT BẰNG PHƯƠNG PHÁP HÓA HỌC

1/ Có 3 bình đựng riêng biệt các khí sau: oxi, hiđro, không khí. Bằng thí nghiệm nào có thể nhận biết được các chất khí trong mỗi bình.

2/ Có 3 bình đựng riêng biệt các khí sau: oxi, hiđro, cacbonic. Bằng thí nghiệm nào có thể nhận biết được các chất khí trong mỗi bình.

3/ Có 3 bình đựng riêng biệt các khí sau: không khí, hiđro, cacbonic. Bằng thí nghiệm nào có thể nhận biết được các chất khí trong mỗi bình.