HƯỚNG DẪN NỘI DUNG ÔN TẬP HÓA 8

**A.Tóm tắt nội dung ôn tập 2 tuần đầu HKII (tuần 20,21) NH: 2019-2020**

**I. Tính chất hóa học của oxi, sự oxi hóa, phản ứng hóa hợp**: HS học phần lý thuyết trong tập (đã được học trên lớp)

**II. Bài tập vận dụng:** (dựa trên lý thuyết đã học)

1. Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

|  |  |
| --- | --- |
| 1) C + O2 →2) H2 + O2 →3) P + O2 →4) S + O2 →5) Si + O2 →6) Na + O2 →7) Fe + O2 →8) Al + O2 →9) Na + O2 →10) Ca + O2 → | 11) K + O2 →12) Zn + O2 →13) Cu + O2 →14) Mg + O2 →15) CH­4 + O2 →16) C2H4 + O2 →17) C4H10 + O2 →18) C2H6O + O2 →19) SO2 + O2 →20) FeS2 + O2 → |

1. a) Hãy cho biết thế nào là phản ứng hóa hợp? Cho ví dụ?

 b) Trong các phản ứng ở bài 1, hãy chỉ ra phản ứng nào là phản ứng hóa hợp?

 3) **Bài toán:**

**Bài 1:** Đốt cháy hoàn toàn 2,7g nhôm (Al) với oxi trong không khí thu được nhôm oxit(Al2O3)

1. Viết PTHH của phản ứng?
2. Tính thể tích khí oxi (đktc) cần dùng đốt cháy lượng nhôm nói trên?
3. Tính khối lượng nhôm oxit thu được sau phản ứng?

**Đáp số**: b)1,68lit; c) 5,1g

**Bài 2:** Đốt cháy hết 5,6 lít khí metan (CH4) trong khí oxi, sinh ra khí cacbon đioxit (CO2) và hơi nước ( thể tích các chất khí ở đktc).

1. Viết PTHH của phản ứng?
2. Tính thể tích khí oxi (đktc) cần dùng ?
3. Tính thể tích khí cacbon đioxit thu được sau phản ứng?

 **Đáp số**: b)11,2lít ; c) 5, 6lít

**B. Gợi ý chuẩn bị các nội dung tiếp theo:**

1) Học lại hóa trị của các NTHH thường gặp và 5 nhóm nguyên tử (OH, NO3, CO2, SO4, PO4), công thức chuyển đổi tính **m,n,V,** tính tỉ khối (**d**)…

2)Tham khảo ***bài toán có lượng dư***: bài 4 trang 84 SGK.

3) Thế nào là Oxit? Phân loại oxit? Cách gọi tên oxit? (bài 26 SGK trang 89)

4) Nguyên liệu, phương pháp, PTHH điều chế oxi trong phòng thí nghiệm? Thế nào là phản ứng phân hủy? Cho VD? (bài 27 SGK trang 92,93)

5) Nghiên cứu bài tập vận dụng trang 91, 94 SGK

**\* Lưu ý:** Do thời gian nghĩ dài tránh nCov-19, Thầy (Cô) mong các em ôn tập, vận dụng nội dung đã học, chuẩn bị thêm các nội dung bài mới, trong lúc ôn tập, chuẩn bị bài mới nếu có nội dung nào chưa thông hiểu thì ghi nhận, khi trở lại học GVBM sẽ giảng, giải giúp HS nắm vững và vận dụng tốt kiến thức đã học! Rất mong sự hợp tác của quí Phụ huynh và HS, xin cảm ơn!

**CHÚC CÁC EM HOÀN THÀNH TỐT!**

**HẸN SỚM GẶP LẠI CÁC EM NHÉ!**

**GVBM**