**ÔN TẬP KIỂM TRA 1 TIẾT HÓA 8**

**CHƯƠNG OXI (Ngày KT: 01/02/2018)**

1. ***HOÀN THÀNH CÁC PTHH SAU :***
2. **Fe + O2  🡪…………..**
3. **Al + O2  🡪…………..**
4. **S + O2  🡪…………..**
5. **P + O2  🡪…………..**
6. **C + O2  🡪…………..**
7. **Zn + O2  🡪…………..**
8. **Mg + O2  🡪…………..**
9. **K + O2  🡪…………..**
10. **H2  + O2  🡪…………..**
11. **Ca + O2  🡪…………..**
12. **N2 + O2  🡪…………..**
13. **Cu + O2  🡪…………..**
14. **CH4  + O2 🡪..……+……**
15. **C2H6 + O2  🡪……+……**
16. **C3H8O + O2  🡪…….+……**
17. **C2H6O + O2  🡪………+…**
18. **KMnO4🡪………+……+…**
19. **KClO3 🡪……….+………**
20. **H2O 🡪………….+……….**
21. **C3H6 + O2 🡪………+…**
22. ***NÊU HIỆN TƯỢNG QUAN SÁT, VIẾT PHƯƠNG TRÌNH MINH HỌA TRONG CÁC TRƯỜNG HỢP SAU:***
23. **Đốt bột lưu huỳnh trong bình đựng khí oxi ?**
24. **Đốt dây sắt trong bình đựng khí oxi ?**
25. **Đốt photpho trong bình đựng khí oxi ?**
26. **So sánh hiện tượng khi đốt lưu huỳnh trong bình oxi và trong không khí ? giải thích.**
27. **Nêu TCHH oxi . Mỗi loại cho 1 ví dụ ?**
28. **Nêu định nghĩa phản ứng hóa hợp, phân hủy, sự oxi hóa .cho ví dụ**
29. **Nêu định nghĩa oxit ? có mấy loại oxit ? nêu cách gọi tên từng loại ? cho 2 ví dụ mỗi loại**
30. **Nêu các cách điều chế oxi phòng thí nghiệm ? viết phương trình hóa học .**
31. **Thế nào là sự oxi hóa ? cho ví dụ.**
32. ***TRONG CÁC CTHH SAU CÔNG THỨC NÀO LÀ OXIT , PHÂN LOẠI, GỌI* *TÊN:* SO2, K2O, MgO, P2O5, N2O3, Al2O3, FeO, CO2, BaO, ZnO, SO3, Fe2O3, N2O5, Na2O, Ag2O, Cr2O3**
33. ***BÀI TOÁN:***
34. **Đốt cháy hoàn toàn 13,44 lít khí hiđro trong bình đựng oxi**
35. **Tính khối lượng nước tạo thành ?**
36. **Tính thể tích khí oxi (đktc) trong bình ?**
37. **Phải lấy bao nhiêu lít không khí để có lượng oxi đó . Biết oxi chiếm 20% thể tích không khí.**
38. **Đốt cháy hoàn toàn dây sắt trong bình oxi thu được 11,6 g oxit sắt từ.**
39. **Tính khối lượng dây sắt đem đốt?**
40. **Tính thể tích khí oxi (đktc) trong bình ?**
41. **Tính thể tích không khí cần lấy để có lượng oxi trong bình biết rằng oxi chiếm 1/5 thể tích không khí.**
42. **Trong phòng thí nghiệm người ta điều chế oxi bằng cách nung nóng KClO3.**
43. **Tính khối lượng KClO3 cần dùng biết rằng sau phản ứng thu được 13,44 lít khí oxi.**
44. **Để có lượng oxi trên người ta phải lấy bao nhiêu lít không khí (đktc). Biết rằng oxi chiếm 20% thể tích không khí.**
45. **Tính khối lượng chất rắn KCl thu được?**
46. **Trong phòng thí nghiệm người ta nung nóng hoàn toàn 7,9 g KMnO4.**
47. **Tính khối lượng MnO2  thu được sau phản ứng?**
48. **Tính thể tích khí thu được (đktc)**
49. **Để có lượng khí đó nếu lấy không khí người ta cần lấy bao nhiêu lít . Biết oxi chiếm 1/5 thể tích không khí ?**

**(hãy làm bài ôn này nhiều lần bạn sẽ thấy hiệu quả của nó trong bài kiểm)**