***Trường: THCS Nguyễn Văn Bé***

**ÔN TẬP KIỂM TRA LẠI NH 2020 – 2021**

**MÔN: HÓA HỌC 8**

1. **HOÀN THÀNH CÁC PTHH SAU:**
2. Fe + O2 →……………
3. Al + O2 →……………
4. S + O2 →……………
5. P + O2 →……………
6. K + O2 →……………
7. Mg + O2 →……………
8. Cu + O2 →……………
9. CH4 + O2 →……………+…………..
10. C2H4 + O2 →……………+…………..
11. C2H6O + O2 →……………+…………
12. C6H6 + O2 →……………+………….
13. KMnO4 →………………………………
14. KClO3 →………………………………..
15. H2 + O2 →…………….
16. H2 + CuO →…………..+………….
17. H2 + Fe2O3 →…………..+…………
18. H2 + Fe3O4 →…………..+………….
19. H2 + ZnO →…………..+………….
20. H2 + HgO →…………..+………….
21. H2 + PbO →…………..+………….
22. Zn + HCl →…………..+………….
23. Al + HCl →…………..+………….
24. Fe + H2SO4 →…………..+…………
25. Mg + H2SO4 →…………..+………
26. P2O5 + H2O →……………..
27. Na + H2O →…………+….…..
28. CaO + H2O →…………
29. SO3 + H2O →………… ..
30. Ca + H2O →…………+………..
31. K2O + H2O →……………..
32. N2O5  + H2O →…………..
33. Na2O + H2O →……………..
34. **PHÂN LOẠI GỌI TÊN**
35. **HCl**
36. **H2SO4**
37. **NaOH**
38. **Cu(OH)2**
39. **MgCl2**
40. **K2SO3**
41. **HNO3**
42. **H2S**
43. **Fe(OH)3**
44. **Al(OH)3**

*1.………………………*

*2……………………….*

*3……………………….*

*4………………………*

*5………………………*

*6.……………………..*

*7………………………….*

*8………………………..*

*9……………………….*

*10……………………..*

1. **ZnSO4**
2. **KH2PO4**
3. **H2CO3**
4. **Axit photphoric**
5. **Sắt (II) hydroxit**
6. **Canxi hydroxit**
7. **Natri cacbonat**
8. **Bạc nitrat**
9. **Axit nitric**
10. **Kẽm hydroxit**

*11………………….*

*12…………………*

*13…………………*

*14………………….*

*15………………….*

*16…………………..*

*17……………………*

*18……………........*

*19………………….*

*20…………….*

1. **PHÂN BIỆT CÁC LỌ MẤT NHÃN SAU .VIẾT PTHH MINH HỌA**
2. Chất rắn: P2O5, MgO, K2O

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

1. Chất rắn: CuO, CaO, N2O5

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

1. **BÀI TOÁN:**
2. Cho 32,5 g kim loại kẽm vào dd axit clohidric
3. Tính số gam HCl cần dùng ?
4. Tính thể tích khí hidro thoát ra (Đktc) ?
5. Tính khối lượng muối ZnCl2 sau phản ứng.

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

…………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

1. Cho 8,1 g nhôm vào dung dịch axit H2SO4 loãng
2. Tính thể tích khí hidro thu được(đktc)?
3. Tính khối lượng muối tạo thành sau phản ứng?
4. Tính khối lượng axit H2SO4 cần ?

……………………………………………………

……………………………………………………

1. ……………………………………………………
2. ……………………………………………………
3. …………………………………………………….
4. ………………………………………………………………………………………………………….
5. Đốt cháy hoàn toàn 9,2 g natri trong bình đựng oxi.
6. Tính khối lượng sản phẩm?
7. Tính thể tích lượng oxi cần dùng (đktc)?
8. Tính thể tích không khí . Biết oxi chiếm 1/5 không khí ?

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………

1. Đốt một ít bột sắt người ta thu được 69,6 gam sản phẩm
2. Tính khối lượng sắt đem đốt?
3. Tính thể tích không khí đktc cần dùng để đốt sắt ?

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

…………………… ……………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

1. Cho 36 gam NaCl vào 100 gam nước.. Tính nồng độ % dung dịch thu được ?

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

1. Hòa tan 21 gam H2SO4 vào 126 gam nước.. Tính nồng độ % dung dịch thu được ?

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

1. Hòa tan 53 gam Na2CO3 vào 250 gam nước.. Tính nồng độ % dung dịch thu được ?

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

1. Có 20 gam KCl trong 600 gam dung dịch . Tính nồng độ % của dung dịch ?

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

……………………………………………………

**(hãy làm đề cương này nhiều lần bạn sẽ có điểm cao .Chúc các bạn may mắn…)**

**Lưu ý : Lý thuyết học bài : oxi, hiđro, nước về tính chất hóa học, điều chế. Chương dung dịch học định nghĩa và công thức tính nồng độ % , nồng độ mol, độ tan…**