***Trường: THCS Nguyễn Văn Bé***

**ÔN TẬP KIỂM TRA LẠI NH 2020 – 2021 TỪ 14/6 ĐẾN 19/6**

**MÔN: HÓA HỌC 8**

**I. HOÀN THÀNH CÁC PTHH SAU:**

1. Fe + O2 →……………

2. Al + O2 →……………

3. S + O2 →……………

4. C2H4 + O2 →…………+…………..

4. KMnO4 →……………………………

6. KClO3 →………………………………

7. H2 + O2 →…………….

8. H2 + CuO →…………..+………

9. H2 + PbO →………..+…………

10. Zn + HCl →…………..+………

11. Al + HCl →…………..+………

12. Fe + H2SO4 →…………..+……

13. Mg + H2SO4 →…………..+……

14. P2O5 + H2O →……………..

15. Na + H2O →…………+….…..

16. CaO + H2O →…………

17. SO3 + H2O →………… ..

18. K2O + H2O →……………..

**II. PHÂN LOẠI GỌI TÊN**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| TT | **CÔNG THỨC** | **GỌI TÊN** |
| 1 | **HCL** |  |
| 2 | **NaOH** |  |
| 3 | **MgCl2** |  |
| 4 | **HNO3** |  |
| 5 | **H2S** |  |
| 6 | **Al(OH)3** |  |
| 7 |  | **Axit photphoric** |
| 8 |  | **Sắt (II) hydroxit** |
| 9 |  | **Canxi hydroxit** |
| 10 |  | **Natri cacbonat** |
| 11 |  | **Bạc nitrat** |
| 12 |  | **Kẽm hydroxit** |

**III. PHÂN BIỆT CÁC LỌ MẤT NHÃN SAU. VIẾT PTHH MINH HỌA**

1. Chất rắn: P2O5, MgO, K2O

2. Chất rắn: CuO, CaO, N2O5

**IV. BÀI TOÁN:**

1. Cho 32,5 g kim loại kẽm vào dd axit clohidric

a. Tính số gam HCl cần dùng ?

b. Tính thể tích khí hidro thoát ra (đktc) ?

c. Tính khối lượng muối ZnCl2 sau phản ứng.

2. Cho 8,1 g nhôm vào dung dịch axit H2SO4 loãng

a. Tính thể tích khí hidro thu được (đktc)?

b. Tính khối lượng muối tạo thành sau phản ứng?

c. Tính khối lượng axit H2SO4 cần ?

3. Đốt cháy hoàn toàn 9,2 g natri trong bình đựng oxi.

a. Tính khối lượng sản phẩm?

b. Tính thể tích lượng oxi cần dùng (đktc)?

c. Tính thể tích không khí . Biết oxi chiếm 1/5 không khí ?