***Trường: THCS Nguyễn Văn Bé***

**ÔN TẬP KIỂM TRA LẠI NH 2020 – 2021 TỪ 21/6 ĐẾN 26/6**

**MÔN: HÓA HỌC 8**

**I. Hoàn thành các phương trình hóa**

1. CaO + H2O →……………………………

2. S + O2 →……………

3. C2H4 + O2 →……………+……………..

4. KMnO4 →……………………………

5. H2 + PbO →…………….+…………….

6. Zn + HCl →……………+…………….

7. P2O5 + H2O →……………

**II. Phân loại-gọi tên**

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

**III. Phân biệt các lọ mất nhãn sau. Viết phương trình phản ứng minh họa**

1. Chất rắn: P2O5, MgO, K2O

2. Chất rắn: CuO, CaO, N2O5

**IV. Bài toán (3.0 điểm)**

1. 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 dùng?

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

a. Tính khối lượng sản phẩm thu được?

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

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