|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Kí hiệu HH nguyên tố** | **Hóa trị** | **Danh pháp** | **CTHH oxide** | **Danh pháp oxide** | **CTHH oxide** | **Danh pháp oxide** |
| K |  |  |  |  |  |  |
| Na |  |  |  |  |  |  |
| Ba |  |  |  |  |  |  |
| Ca |  |  |  |  |  |  |
| Mg |  |  |  |  |  |  |
| Al |  |  |  |  |  |  |
| Zn |  |  |  |  |  |  |
| Fe |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
| Cu |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
| Cr |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
| Ag |  |  |  |  |  |  |
| C |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
| S |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
| P |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
| N |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |

Bài tập: Cho Al: 27; O: 16; P: 31

1. Đốt cháy hoàn toàn 5,4 gam Aluminium, thấy thu được m gam Aluminium oxide.

1. Viết PTHH
2. Tính m?
3. Tính thể tích khí oxygen ở đkc cần dùng cho phản ứng trên?
4. Thể tích tối thiểu của không khí ở đkc cần dùng để đốt cháy lượng Aluminium ở trên? Biết rằng thể tích khí oxygen chiếm 20% thể tích không khí?

VO2 = 20/100\*Vkk => Vkk = 5.VO2

2. Đốt cháy hoàn toàn 6,2 gam Phosphorus, thấy thu được m gam diphosphorus pentoxide.

1. Viết PTHH
2. Tính m?
3. Tính thể tích khí oxygen ở đkc cần dùng cho phản ứng trên?
4. Thể tích tối thiểu của không khí ở đkc cần dùng để đốt cháy lượng Phosphorus ở trên? Biết rằng thể tích khí oxygen chiếm 20% thể tích không khí?

3. Đốt cháy hoàn toàn 12,4 gam Phosphorus, thấy thu được m gam diphosphorus pentoxide. P:31; O:16; K:39.

1. Viết PTHH
2. Tính m?
3. Tính thể tích khí oxygen ở đkc cần dùng cho phản ứng trên?
4. Để điều chế được lượng khí oxygen dùng cho phản ứng trên cần dùng bao nhiêu gam Potassium Chlorate (KClO3)