Ôn tập (mọi thắc mắc vui lòng nhắn tin qua ZALO: 0902678182)

Đề 1

1. Hòan thành các PTHH sau và ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có: (3đ)
2. Na + O2 →?
3. Fe + O2 →?
4. CH4 + O2 →? + ?
5. KClO3 →? + O2
6. C2H6 + O2 →? + ?
7. P + O2 →?
8. Nêu đinh nghĩa phản ứng phân hủy và cho 1 PTHH làm ví dụ minh họa. (1,5đ)
9. Viết PTHH và nêu hiện tượng xảy ra khi đốt cháy lưu huỳnh trong bình khí oxi (1đ)
10. Hoàn thành bảng sau (1,5đ)

|  |  |
| --- | --- |
| CTHH | Tên gọi |
| P2O5 |  |
|  | Đồng (II) Oxit |
| Fe3O4 |  |
|  | Sắt (II) Oxit |
|  | Lưu huỳnh Trioxit |
| N2O5  |  |

1. Để có được 3,2 gam bột Đồng (II) Oxit thì ta phải đốt cháy đồng trong không khí. (3đ)
2. Tìm khối lượng Đồng đã tham gia phản ứng.
3. Tìm thể tích khí Oxi đã dùng ở đktc.
4. Tìm thể tích không khí cần dùng ở đktc biết thể tích không khí gấp 5 lần thể tích khí oxi.

Cu=64 O=16

Đề 2

***Câu 1: Lập các PTHH sau***

1. Na + O2 →?
2. ? + O2 → SO2
3. P + O2 →?
4. ? + O2 → ZnO
5. CH4 + O2 →? +?
6. CS2 + O2 →? +?

***Câu 2: Viết PTHH và nêu hiện tượng xảy ra khi đốt cháy sắt trong bình khí oxi***

***Câu 3: Điền vào chỗ trống trong bảng sau***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| CTHH | Tên | CTHH | Tên |
| Al2O3  |  |  | Natri Oxit |
| Fe2O3  |  |  | Điphotpho PentaOxit |
| N2O5  |  |  | Lưu huỳnh Trioxit |

***Câu 4:*** Đốt cháy hoàn toàn 1,2g Magie trong không khí (có chứa khí oxi) (2

1. Tìm khối lượng sản phẩm thu được.
2. Tìm thể tích khí oxi tham gia phản ứng ở đktc.
3. Tìm thể tích không khí đã dùng, biết thể tích không khí gấp 5 lần thể tích khí oxi.

Mg=24 O=16