**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HÓA 8**

**(Từ tuần 15/3 đến 29/3)**

**Câu 1 :** Nêu tÝnh chÊt ho¸ häc cña oxi (ViÕt pthh minh ho¹ và gọi tên sản phẩm)

**Câu 2 :** Viết phương trình điếu chế oxi và hiđro trong phòng thí nghiệm.gọi tên tất cả các chất.

**Câu 3:** Kể tên các loại ph¶n øng ho¸ học đã biết .Cho ví dụ cụ thể.

**Câu 4:** §Þnh nghÜa, c«ng thøc ho¸ häc, ph©n lo¹i, tªn gäi , cho vÝ dô tõng lo¹i oxit

**Câu 5:** Trong các oxit sau đây: **SO3­,CuO, Na2O, CaO, CO2, P2O5, BaO, Al2O3, MgO.** Oxit nào tác dụng được với nước.Viết các phương trình hóa học.

**Câu 6:** Nhận biết các khí không màu sau :H2, O2 , CO2(N2) hoặc O2, H2, không khí.

**Câu 7:** Hoàn thành các phản ứng hoá học vàcho biết trong các phản ứng đó thuộc loại phản ứng nào đã học ?

1. P + O2 → 8. K2O + H2O →
2. CaO + H2O → 9. Ca + H2O →
3. SO3 + H2O → l0. Al + HCl →
4. Na + H2O → 11. Zn + HCl →
5. H2 + CuO → 12. Fe + H2SO4 →
6. Fe + O2 → 13. P2O5 + H2O →
7. H2 + Fe2O3 → 14. H2 + O2 →

**Câu 8:**  Viết phương trình hoá học biểu diễn các biến hoá sau và cho biết mỗi phản ứng đó thuộc loại phản ứng nào?

a/ Cu CuO Cu

b/ P  P2O5 H3PO4

c/ KMnO4  O2  CuO  H2O  KOH

d/ CaCO3  CaO Ca(OH)2 CaCO3

e/ S SO2 SO3 H2SO4  ZnSO4

**Câu 9:** **:** Đốt cháy 6,2g Photpho trong bình chứa 10 g khí oxi tạo thành điphotphopentaoxit

1. Sau phản ứng chất nào còn dư và dư bao nhiêu g?
2. Tính khối lượng P2O5 tạo thành.
3. Hòa tan P2O5 vào nước. Tính khối lượng axit H3PO4 thu được?

**Câu 10:** Khử 12 g Sắt (III) oxit bằng khí Hiđro

1. Tính thể tích khí Hiđro (ở đktc) cần dùng.
2. Tính khối lượng sắt thu được sau phản ứng.

**Câu11:** Cho 19,5g Zn tác dụng với dung dịch axitsunfuric (H2SO4) loãng.

a) Tính khối lượng kẽm sunfat ( ZnSO4) thu được sau phản ứng.

b) Tính thể tích khí Hiđro thu được ở (đktc).

**Câu 12**: Hoà tan 19,5 g kẽm bằng dung dich axit clohiđric HCl

1. Thể tích khí H2 sinh ra (đktc)?
2. Nếu dùng thể tích H2 trên để khử 19,2 g sắt (III) oxit thì thu được bao nhiêu g sắt?

**Câu13**: Cho 22,4 g sắt tác dụng với dd H2SO4 loãng chứa 24,5 g H2SO4

1. Tính thể tích khí H2 thu được ở đktc?
2. Chất nào thừa sau phản ứng và thừa bao nhiêu gam?

**Câu 14**: Hòa tan 5,6 g sắt bằng dd axit clohiđric vừa đủ.

1. Viết PTHH.
2. Tính thể tích khí sinh rs ở đktc.
3. Cho toàn bộ lượng khí ở trên khử đồng(II)oxit thì thu được bao nhiêu g đồng sau

phản ứng?

**Câu 15**: Cho 22,4 lít khí hiđro tác dung với 16,8 lít khí oxi . Tính khối nước thu được.( Thể tích các khí đo ở đktc).