ĐỀ CƯƠNG THI LẠI HÈ HÓA 8

 Năm học: 2020 - 2021

***I. Nội dung phần trắc nghiệm gồm:***

Câu 1.Trong những phương trình hóa học sau, phương trình nào xảy ra phản ứng thế?

A. O2 + 2H2  2H2O B. H2O + CaO  Ca(OH)2

C. 2KClO3  2KCl+ 3O2 ↑ D. Mg + CuSO4  MgSO4 + Cu

Câu 2. Những phương trình hóa học nào dưới đây có thể được dùng điều chế hidro trong phòng thí nghiệm?

A. Zn + H2SO4ZnSO4 + H2. B. 2H2O 2H2 + O2.

C. Al2O3 +6HCl2AlCl3 + 3H2O. D. CuSO4 + Fe FeSO4  + Cu

Câu 3. Nhận xét nào sau đây đúng với phương trình hóa học: Fe3O4 + 4H2  3Fe + 4H2O

A. Phản ứng phân hủy. C. Thể hiện tính khử của hiđro.

B. Điều chế khí hiđro. D. Phản ứng không xảy ra.

Câu 4. Cho Fe2O3 tác dụng với 6 lít hidro (đktc) thu được 7 gam sắt, thể tích khí hidro còn dư sau phản ứng là ( Fe= 56, O = 16, H =1)

A. 1,5 lít. B. 1,6 lít. C. 1,7 lít. D. 1,8 lít.

Câu 5. Chọn câu đúng

A. Phương trình hóa học: 2Fe + 3Cl2 2FeCl3 thuộc loại phản ứng phân hủy

B. Phương trình hóa học: 2H2O 2H2↑ + O2↑ thuộc loại phản ứng hóa hợp

C. Phương trình hóa học: CuSO4 + Fe FeSO4  + Cu thuộc loại phản ứng thế

D. Phương trình hóa học: Fe + H2SO4 FeSO4 + H2↑ thuộc loại phản ứng oxi hóa khử

Câu 6. Điều chế 5,6 gam Fe từ FeO cần số lít hidro (ở đktc) là ( Fe= 56, O = 16, H =1)

A. 3,362 lít. B. 2,240 lit. C. 4,032 lít. D. 4,722 lít.

Câu 7. Dùng 4 gam khí hiđro để khử oxit sắt từ thì số gam sắt thu được sau phản ứng là

A. 56 gam. B. 84 gam. C. 112 gam. D. 168 gam.

Câu 8. Cho 0,5 mol Zn tác dụng với 1 mol HCl, thể tích khí hidro thu được(đktc) là (Zn =65, Cl =35,5)

A. 22,4 lít. B. 11,2 lít. C. 5,6 lít. D. 2,8 lít.

Câu 9. Nhận xét nào sau đây đúng với phương trình hóa học: CaCO3  CaO + CO2

A. Phản ứng phân hủy. C. Thể hiện tính khử của hiđro.

B. Điều chế khí hiđro. D. Phản ứng không xảy ra.

Câu 10. Cho các oxit có công thức hóa học dưới đây, hãy cho biết chất nào thuộc loại oxit bazơ?

A. SO3. B. Na2O. C. N2O5. D.CO2.

Câu 11. Khí hiđro phản ứng được với tất cả các chất nào trong dãy các chất sau ?

A. CuO, HgO, H2O. B. CuO, HgO, O2 .

C. CuO, HgO, H2SO4 D. CuO, HgO, HCl.

Câu 12. Công thức hóa học của điphôtphopentaoxit là

A. P2O5. B. P5O2. C. P2O3. D.P3O4.

Câu 13. Dãy các chất hoàn toàn là công thức hóa học của các oxít :

A. SO2, CaO, P2O5, MgO, CuO. B. SO2, CaO, KClO3, P2O5, MgO.

C. CaO, H2SO4, P2O5, MgO, CuO. D. SO2, CaO, KClO3, NaOH, O3.

Câu 14. Công thức nào viết đúng?

A. PO5. B. Na2O. C. Cu2O3. D. CaO.

Câu 15. Trong 800ml một dung dịch NaOH có chứa 8 gam NaOH.Nồng độ mol của dung dịch này là

A. 0,2M. B. 0,25M. C. 0,3M. D. 0,15M.

Câu 16. Cho các phản ứng hóa học sau đây, phản ứng nào là phản ứng thế?

A 2Mg + O2 2MgO B.2NaOH + H2SO4 Na2SO4 + 2H2O C. 2Al +6HCl2AlCl3 + 3H2 ` D.2KClO3 2KCl + 3O2

Câu 17*.* Dãy các chất dưới đây, dãy nào là công thức hóa học của các axít?

A. HCl, Ca(OH)2, H2SO4 , NaOH, H2CO3 B. NaCl, HCl, K2SO4, H2SO4, HNO3

C. HCl, H2SO4, HNO3, H2CO3, H3PO4 D. NaCl, HCl, KNO3, H2SO4, HNO3

Câu 18. Bazơ nào tan được trong nước?

A. Mg(OH)2.B. Zn(OH)2.C. NaOH. D.Cu(OH)2.

Câu 19. Nhóm chất đều tác dụng với nước tạo thành dung dịch axit là

A. BaO, Na2O, CaO. B. SO3, P2O5, N2O5.

C. SO3, CaO, K2O. D. P2O5, CO2, BaO.

Câu 20. Chất nào trong số những chất sau được dùng để điều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm?

A. Fe3O4. B. KMnO4. C. CaCO3. D. H2O.

Câu 21. Tỉ khối của khí oxi so với không khí là

A. 1,1034 lần. B. 0,906 lần. C. 0,928 lần. D. 1,37 lần.

Câu 22. 48g khí oxi là bao nhiêu mol khí oxi?

A. 1 mol. B. 1,5 mol. C. 2mol. D. 2,5 mol.

Câu 23. Các dãy chất sau đây, dãy nào toàn là oxit bazơ?

A. H2O, CaO, P2O5 B. CO2, SO2, Fe2O3

C. ZnO, CuO, K2O D. SO2, N2O5, CO2

Câu 24. Nung đá vôi (CaCO3) thu được sản phẩm là

A. Ca và CO3 B. CaO và CO3

C. CO và CO2 D. CaO và CO2

Câu 25. Một oxit của photpho có 43,67% P; 56,33% O. Phân tử khối bằng 142. Công thức của oxit là

A. PO. B. P2O5. C. P2O3. D. PO­2.

Câu 26. Hòa tan 5,85 gam muối NaCl vào nước thu được dung dịch có nồng độ 2 M . Tính thể tích của dung dịch thu được là

A. 65 ml. B. 60 ml. C. 55ml. D. 50 ml.

Câu 27. Trong các chất sau đây

a. H2O. b. KMnO4. c. KClO3. d. CaCO3.

Các chất nào sau đây được điều chế oxi trong phòng thí nghiệm

A. a, d. B. b, c. C. c, d. D. a, b.

Câu 28. Phản ứng nào dưới đây thuộc lọai phản ứng hóa hợp?

 A. CaO + H2O Ca(OH)2 B. Fe + HCl FeCl2 + H2

C. Fe + CuCl2  FeCl2 + Cu D. NaOH + HCl NaCl+ H2O

Câu 29. Thu khí oxi bằng cách đẩy nước dựa vào tính chất nào của oxi?

A. Khí oxi ít tan trong nước. B. Khí oxi không tác dụng với nước.

C. Khí oxi tan trong nước. D. A, B đúng.

Câu 30. Nhóm chất nào sau đây đều là oxít bazơ?

A. CO2, P2O5 B. MgO, K2O

C. NaOH, HCl D. Al2O3, H2SO4

Câu 31. Cho các phản ứng hóa học sau đây, phản ứng nào là phản ứng hóa hợp?

A. CuO + H2  Cu + H2O. B. CaCO3 + H2SO4CaSO4 +H2O+CO2.

C. 2KMnO4  K2MnO4 + MnO2 + O2. D. CaO + H2OCa(OH)2.

Câu 32. Khử 48g đồng (II) oxit bằng khí hidro, thể tích khí hidro (đktc) phản ứng là (Cu = 64, O=16)

A. 13,44 lít. B. 22,40 lít. C. 11,20 lít. D. 16,80 lít.

Câu 33. Những phương trình hóa học nào dưới đâycó thể được dùng điều chế hidro trong công nghiệp?

A. Zn + H2SO4ZnSO4 + H2. B. 2H2O 2H2 + O2.

C. 2Al +6HCl2AlCl3 + 3H2. D. Fe + H2SO4FeSO4 + H2. Câu 34. Nước còn là một trong những chỉ tiêu xác định mức độ phát triển của nền kinh tế xã hội, để có 1 tấn sản phẩm lượng nước cần tiêu thụ ở gạo là

A. 2000 – 10000 tấn nước. B. 3000 – 10000 tấn nước.

C. 4000 – 10000 tấn nước. D. 5000 – 10000 tấn nước.

Câu 35. Cho Fe2O3 tác dụng với 10 lít hiđro (đktc) thu được 14 gam sắt . Thể tích khí hidro tham gia phản ứng là (Fe=56 , O =16 , H =1)

A. 10 lít. B. 8,4 lít. C. 6,72 lít. D. 4,48 lít.

Câu 36. Khi tăng nhiệt độ thì độ tan của chất rắn trong nước

A. đều tăng. B. đều giảm.

C. có thể tăng và có thể giảm. D. không tăng và cũng không giảm.

Câu 37. Điều chế 37,26 gam chì từ PbO cần số lít hidro (ở đktc) là ( Pb = 207 , O =16, H =1)

A. 3,362 lít. B. 3,922 lít. C. 4,032 lít. D. 4,722 lít.

Câu 38. Thành phần (%) khối lượng của hidro trong H2O là

A. 11,1%. B. 5,26%. C. 88,9%. D. 88,8%.

Câu 39. Cho CuO tác dụng với 7 lít hiđro (đktc) thu được 16 gam Cu thể tích khí hidro còn dư là

(Cu = 64 , O =16, H= 1)

A. 1,2 lít. B. 1,4 lít. C. 1,6 lít. D. 1,8 lít.

Câu 40. Cho các phản ứng hóa học sau đây, phản ứng nào là phản ứng thế?

A. 2Mg + O2  2MgO. B. 2NaOH + H2SO4 Na2SO4 + 2H2O.

C. 2Al +6HCl2AlCl3 + 3H2. D. 2KClO3 2KCl + 3O2.

***II. Nội dung phần tự luận gồm :***

Các bài tập vận dụng của các bài học

- Nồng độ dung dịch (C%, CM )

- Axit- Bazơ - Muối

- Nước

- Điều chế hidro- phản ứng thế