|  |  |
| --- | --- |
| **UBND QUẬN LONG BIÊN****TRƯỜNG THCS CỰ KHỐI** **ĐỀ CHÍNH THỨC** | **TIẾT 70: KIỂM TRA HỌC KÌ IIMÔN HÓA HỌC 8****NĂM HỌC 2022-2023**Thời gian làm bài: 45 phútNgày kiểm tra: 22/4/2023 |

**PHẦN 1. TRẮC NGHIỆM** *(5,0 điểm)*

*Ghi vào bài làm chữ cái đầu của đáp án đúng*

**Câu 1.** Bằng cách nào sau đây có thể pha chế được dung dịch NaCl 15%?

 **A.** Hoà tan 30g NaCl vào 170g H2O **B.** Hoà tan 15g NaCl vào 190g H2O

 **C.** Hoà tan 15g NaCl vào 90g H2O **D.** Hoà tan 15g NaCl vào 100g H2O

**Câu 2.** Cho 13g Zn vào dung dịch chứa 0,5 mol HCl. Chất còn dư sau phản ứng là gì?

 **A.** HCl **B.** Hai chất vừa hết

 **C.** Zn **D.** Không xác định được

**Câu 3.** Khối lượng sắt bị gỉ sét so với khối lượng sắt ban đầu như thế nào?

 **A.** Tăng lên. **B.** Không thay đổi. **C.** Giảm. **D.** Không xác định.

**Câu 4.** Công thức đúng về nồng độ mol là gì?

 **A.**  **B.**  **C.**  **D.** 

**Câu 5.** Dãy các chất sau đều là oxit?

 **A.** H2SO4, CaO, CuO, Fe2O3 **B.** ZnO, KClO3, SiO2, PbO

 **C.** SO3, HCl, CuO, Fe2O3 **D.** SO2, CuO, HgO, K2O

**Câu 6.** Người ta thu được khí oxi qua nước là do oxi có tính chất gì?

 **A.** Khí oxi khó hoá lỏng **B.** Khí oxi nhẹ hơn nước

 **C.** Khí oxi tan nhiều trong nước **D.** Khí oxi tan ít trong nước

**Câu 7.** Phản ứng nào dưới đây ***không phải*** là phản ứng hoá hợp?

 **A.** 4P + 5O2  2 P2O5 **B.** S + O2  SO2

 **C.** CuO + H2  Cu + H2O **D.** 3Fe + 3O2  Fe3O4

**Câu 8.** Nhóm chất đều tác dụng với nước tạo thành dung dịch bazơ là gì?

 **A.** SO3 , Na2O , BaO **B.** Na2O , K2O,FeO **C.** Na2O , K2O, BaO **D.** CaO, BaO, CuO

**Câu 9.** Phản ứng nào dưới đây ***không*** phải là phản ứng thế?

 **A.** Ca(OH)2 + CO2  CaCO3 + H2O.

 **B.** CuO + H2  Cu + H2O.

 **C.** Mg + 2HCl → MgCl2 + H­2.

 **D.** Zn + CuSO4 → ZnSO4 + Cu.

**Câu 10.** Nhóm kim loại đều tác dụng với nước là gì?

 **A.** Na , Ba, Ca , K **B.** K , Na , Ba , Al **C.** Ca , Na , Fe, K **D.** Li , Na , Cu , K

**Câu 11.** Hiện tượng gì xảy ra khi cho Cu tác dụng với dung dịch axit HCl?

 **A.** Chất khí thu được làm đục nước vôi trong

 **B.** Không có hiện tượng gì

 **C.** Chất khí thu được cháy được trong không khí với ngọn lửa màu xanh

 **D.** Dung dịch tạo thành có màu xanh

**Câu 12.** Phản ứng nào sau đây là phản ứng thế?

 **A.** 2Al + 6HCl  2AlCl3 + 3H2. **B.** Fe2O3 + 6HCl 2FeCl3 + H2O.

 **C.** 2KClO3  2KCl + O2 **D.** Na2O + H2O  2NaOH.

**Câu 13.** Nhận định nào sau đây là **đúng** khi hoà tan 100ml rượu vào 50ml nước?

 **A.** Nước và rượu đều là dung môi

 **B.** Rượu là chất tan và nước là dung môi

 **C.** Nước là chất tan và rượu là dung môi

 **D.** Nước và rượu đều là chất tan

**Câu 14.** Dung dịch là gì?

 **A.** Dung dịch là hỗn hợp đồng nhất gồm nước và chất tan

 **B.** Dung dịch là hợp chất gồm dung môi và chất tan

 **C.** Dung dịch là hỗn hợp đồng nhất gồm dung môi và chất tan

 **D.** Dung dịch là hỗn hợp gồm dung môi và chất tan

 **Câu 15.** Thể tích khí oxi (đktc) cần dùng để đốt cháy 9g Cacbon là bao nhiêu?

 **A**. 16,8 lit **B**. 11,2 lit **C**. 22,4 lit **D**. 33,6 lit

**Câu 16.** Hợp chất Fe2O3 tên là gì?

 **A.** Oxit sắt từ **B.** Sắt oxit **C.** Sắt (III) oxit **D.** Sắt (II) oxit

**Câu 17.** Khí H2 phản ứng được với các chất nào sau đây ở nhiệt độ cao?

 **A.** CuSO4, O2 **B.** CuO, O2 **C.** Fe2O3,Mg **D.** O2, NaCl

**Câu 18.** Dãy chất nào dưới đây chỉ toàn bao gồm muối?

 **A.** CaSO4; HCl; MgCO3 **B.** MgCl2; Na2SO4; KNO3

 **C.** Na2CO3; H2SO4; Ba(OH)2 **D.** H2O; Na3PO4; KOH

**Câu 19.** Người ta có thể thu khí H2 bằng cách đẩy nước vì khí H2 có tính chất gì?

 **A.** Nặng hơn không khí. **B.** Nhẹ hơn không khí.

 **C.** Nhẹ nhất. **D.** Ít tan trong nước.

**Câu 20.** Dãy chất nào dưới đây làm đổi màu quỳ tím?

 **A.** KOH, Cu(OH)2 ; HCl **B.** MgO ; Cu(OH)2 ; KOH

 **C.** KOH ; Ca(OH)2 ; HCl **D.** KOH ; NaCl ; CaCO3

**PHẦN 2. TỰ LUẬN** *(5,0 điểm)*

**Câu 1** *(2,0 điểm)*Viết phương trình hoá học biểu diễn dãy biến hoá sau:

KMnO4  O2  CuO  H2O  KOH

**Câu 2** *(2,0 điểm)*Khử 16 g Sắt (III) oxit bằng khí Hiđro.

a. Tính thể tích khí Hiđro (ở đktc) cần dùng.

b. Tính khối lượng sắt thu được sau phản ứng.

**Câu 3** *(1,0 điểm)* Hoàn thiện bảng sau

|  |  |
| --- | --- |
| **Tên gọi** | **Công thức hóa học** |
| Nhôm oxit |  |
|  | H2SO4 |
| Sắt (III) hidroxit  |  |
| Natri sunfat |  |

*Cho biết: Fe = 56, O = 16, H = 1, Zn = 65, C=12*