**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 8 BÀI 33:**

**ĐIỀU CHẾ KHÍ HIĐRO- PHẢN ỨNG THẾ**

**Câu 1:**  Hiện tượng khi cho viên kẽm (Zn) vào vào dung dịch HCl là:

**A.** Kết tủa trắng

**B.** Có thoát khí màu nâu đỏ

**C.** Dung dịch có màu xanh lam

**D.** Viên kẽm tan dần, có khí không màu thoát ra

**Câu 2:**  Cho Al tác dụng tác dụng với H2SO4 loãng tạo ra mấy sản phẩm

**A.** 1 **B.** 2 **C.** 3 **D.** 4

**Câu 3:**  Điều chế hidro trong công nghiệp, người ta dùng:

**A.** Cho Zn+HCl **B.**  Fe+H2SO4 **C.** Điện phân nước **D.** Khí dầu hỏa

**Câu 4:**  Chọn đáp án đúng:

**A.** Phản ứng giữa Fe và HCl là phản ứng oxi hóa – khử

**B.** Phản ứng thế là phản ứng giữa hợp chất và hợp chất

**C.** CaCO3→t∘CaO+CO2 là phản ứng khử

**D.** Khí H2 nặng hơn không khí

**Câu 5:**  Sau phản ứng Zn và HCl trong phòng thí nghiệm, đưa que đóm đang cháy vào ống dẫn khí, khí thoát ra cháy được trong không khí với ngọn lửa màu gì?

**A.** Đỏ **B.** Xanh nhạt **C.** Cam **D.** Tím

**Câu 6:**  Chọn đáp án sai:

**A.** Kim loại dùng trong phòng thí nghiệm phản ứng với HCl hoặc H2SO4 loãng là Na

**B.** Hidro ít tan trong nước

**C.** Dung dịch để điều chế hidro trong phòng thí nghiệm là H2SO4 loãng

**D.**  Fe + 2HCl → FeCl2 + H2

**Câu 7:**  Để nhận biết hidro ta dùng:

**A.** Que đóm đang cháy **B.** Oxi

**C.** Fe **D.** Quỳ tím

**Câu 8:**  Cho 6,5g Zn phản ứng với axit clohidric thấy có khí bay lên với thể tích là

**A.** 22,4 lít **B.** 0,224 lít **C.** 2,24 lít **D.** 4,8 lít

**Câu 9:**  Để thu khí hidro trong phòng thí nghiệm bằng cách đẩy nước người ta dựa vào tính chất nào của hidro?

**A.** Nhẹ hơn không khí **B.** Không tác dụng với không khí

**C.** Không tác dụng với nước **D.** Nhẹ hơn không khí và ít tan trong nước

**Câu 10:**  Tính khối lượng ban đầu của Al khi cho phản ứng với axit sunfuric thấy 1,68 lít khí thoát ra.

**A.** 2,025g **B.** 5,24g **C.** 6,075g **D.** 1,35g

**Câu 11:**  Cho 13 gam Zn vào dung dịch chứa 0,5 mol HCl. Thể tích H2 (đktc) thu được là:

**A.** 1,12 lít **B.** 2,24 lít **C.** 3,36 lít **D.** 4,48 lít

**Câu 12:**  Dung dịch axit được dùng để điều chế hidro trong phòng thí nghiệm là:

**A.**  H2SO4 đặc **B.**  HCl đặc **C.**  H2SO4 loãng **D.** A&B đều đúng

**Câu 13:**  Phản ứng nào dưới đây có thể tạo được khí hidro

**A.**  Cu+HCl **B.**  CaO+H2O **C.**  Fe+H2SO4 **D.**  CuO+HCl

**Câu 14:**  Có mấy phương pháp thu khí hidro?

**A.** 1 **B.** 2 **C.** 3 **D.** 4

**Câu 15:**  Cho một thanh sắt nặng 5,53g vào bình đựng dung dịch axit clohidric loang thu được dung dịch A và khí bay lên. Cô cạn dung dịch A được m(g) chất rắn. Hỏi dung dịch A là gì và tìm m

**A.**  FeCl2 & m = 113,9825g **B.**  FeCl2 & m = 12,54125g

**C.**  FeCl3 & m = 55,3g **D.** Không xác định được

 **ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **CÂU** | **ĐA** | **CÂU** | **ĐA** | **CÂU** | **ĐA** |
| 1 | D | 6 | A | 11 | D |
| 2 | B | 7 | A | 12 | C |
| 3 | C | 8 | A | 13 | C |
| 4 | A | 9 | B | 14 | B |
| 5 | B | 10 | D | 15 | B |