**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 8 BÀI 34:**

**BÀI LUYỆN TẬP 6**

**Câu 1:**  Ở chương trình lớp 8, hidro thể hiện tính:

**A.** Tính oxi hóa **B.** Tính khử

**C.** Tác dụng với kim loại **D.** Tác dụng với oxi

**Câu 2:**  Cho hỗn hợp kim loại gồm 4,6 gam Na và 3,9 gam K tác dụng với nước dư. Thể tích khí H2 (đktc) thoát ra là:

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

**Câu 3:**  Trong các loại phản ứng dưới đây, phản ứng nào chắc chắn là phản ứng oxi hóa – khử

**A.** Phản ứng hóa hợp **B.** Phản ứng thế

**C.** Phản ứng thủy phân **D.** Phản ứng phân hủy

**Câu 4:**  Tính m gam H2O khi cho 2,4 lít H2 tác dụng với 7,6 lít O2 (đktc)

**A.** 1,92g **B.** 1,93g **C.** 4,32g **D.** 0,964g

**Câu 5:**  Phản ứng nào sau đây là phản ứng oxi hóa – khử:

**A.**  2Fe(OH)3→t∘Fe2O3+3H2O **B.**  NH3 + HCl → NH4Cl

**C.**  CaCO3  →t∘  CaO + CO2 **D.**  NaOH+ Cl2 → NaCl + NaClO + H2O

**Câu 6:**  Cho m gam Fe tác dụng với dung dịch H2SO4 loãng dư thu được 30,4 gam FeSO4. Giá trị của m là:

**A.** 10,2 gam **B.** 11,2 gam **C.** 12,2 gam **D.** 13,2 gam

**Câu 7:**  Cho thanh Al ngâm vào dung dịch axit clohidric thấy có khí bay lên. Xác định khí đó

**A.**  Cl2 **B.**  H2O **C.**  H2 **D.**  NH3

**Câu 8:**  Kim loại nào không tác dụng với H2SO4 loãng

**A.** Cu **B.** Zn **C.** Al **D.** Fe

**Câu 9:**  Phát biểu nào sau đây là đúng nhất:

**A.** Phản ứng thế là phản ứng hóa học trong đó nguyên tử của đơn chất thế chỗ nguyên tử của nguyên tố khác trong hợp chất

**B.** Phản ứng thế là phản ứng hóa học trong đó có sự tham gia của hợp chất và các chất

**C.** Phản ứng thế là phản ứng hóa học trong đó có sự tham gia của hợp chất và đơn chất tạo thành chất mới

**D.** Phản ứng thế là quá trình tạo thành nhiều chất mới từ 2 hay nhiều chất ban đầu

**Câu 10:**  Cho 6,5 gam Zn vào dung dịch có chứa 10,95 gam HCl. Thể tích khí H2 (đktc) thu được là:

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

**Câu 11:**  Cho các phản ứng sau, phản ứng nào không phải phản ứng thế

**A.**  Fe + 2HCl → FeCl2 + H2 **B.**  Fe + CuSO4 → FeSO4 + Cu

**C.**  H2SO4 + BaCl2 → BaSO4 + HCl **D.**  Al + CuO → Cu + Al2O3

**Câu 12:**  Cho thanh đồng ngâm vào 400ml dung dịch axit sunfuric loãng 2M thấy trong dung dịch có khí và V bằng bao nhiêu?

**A.** 1,75 lít **B.** 12,34 lít **C.** 4,47 lít **D.** 17,92 lít

**Câu 13:**  Cho 2,7 gam Al vào dung dịch H2SO4 loãng chứ 19,6 gam H2SO4. Thể tích H2 (đktc) thoát ra là:

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

**Câu 14:**  Cho 10,2 gam hỗn hợp Al và Mg tác dụng hết với dung dịch H2SO4 loãng thu được 11,2 lít khí H2 (đktc). Khối lượng Al và Mg có trong hỗn hợp lần lượt là:

**A.** 2,7 gam và 7,5 gam **B.** 3,7 gam và 6,5 gam

**C.** 5,4 gam và 4,8 gam **D.** 6,4 gam và 3,8 gam

**Câu 15:**  Các cách phổ biến để điều chế hidro trong công nghiệp:

**A.** Từ khí than **B.** Từ khí thiên nhiên, dầu mỏ

**C.** Điện phân nước **D.** Tất cả đều đúng

**ĐÁP ÁN**

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