**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 8 BÀI 35:**

**BÀI THỰC HÀNH 5**

**Câu 1:**  Khi cho viên kẽm (Zn) vào dung dịch HCl sẽ có hiện tượng gì xảy ra:

**A.** Dung dịch sôi lên, có khí thoát ra và viên kẽm tan dần

**B.** Có kết tủa trắng

**C.** Không có hiện tượng gì

**D.** Xuất hiện vẩn đục

**Câu 2:**  Khi cho khí H2 tác dụng với CuO ở nhiệt độ cao có hiện tượng gì xảy ra?

**A.** CuO chuyển từ xanh sang đỏ **B.** CuO chuyền từ đen sang xanh

**C.** CuO chuyển từ đen sang đỏ **D.** CuO chuyển từ đỏ sang xanh

**Câu 3:**  Khi viên kẽm tác dụng với HCl có khí thoát ra. Đốt khí đó trong không khí có màu:

**A.** Vàng **B.** Da cam **C.** Xanh **D.** Đỏ

**Câu 4:**  Cho từ từ 3,25 gam kẽm viên vào 120 ml dung dịch HCl 1M. Thể tích khí hidro sinh ra ở điều kiện tiêu chuẩn là:

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

**Câu 5:**  Điều chế khí hidro trong phong thi nghiệm người ta có thể dùng kim loại kẽm, magie, nhôm cho tác dụng với dung dịch axit clohidric hoặc axit sunfuric loãng. Nếu lượng khí hidro sinh ra bằng nhau trong mỗi trường hợp thì dùng kim loại nào phản ứng với axit nào sẽ có khối lượng chất tham gia phản ứng nhỏ nhất?

**A.** Axit clohidric và nhôm **B.** Axit sunfuric và magie

**C.** Axit sunfuric và kẽm **D.** Axit clohidric và magie

-----------------------------------------------

**ĐÁP ÁN**

|  |  |
| --- | --- |
| **CÂU** | **ĐA** |
| 1 | A |
| 2 | C |
| 3 | C |
| 4 | A |
| 5 | A |