|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | Câu hỏi | 101 | 102 | 103 | 104 | | 1 | D | c | C | D | | 2 | A | B | A | D | | 3 | C | C | B | B | | 4 | B | C | A | C | | 5 | C | B | D | B | | 6 | A | A | B | B | | 7 | A | C | C | D | | 8 | c | A | D | C | | 9 | B | A | B | C | | 10 | C | D | B | B | | 11 | B | A | D | A | | 12 | B | C | A | B | |  |

*Hết*

*Đáp án đề 101,103 Đúng sai*

1. *a.đ, b.đ, c.s, d.s*
2. *a.đ b.s c.đ d.đ*

*Đáp án đề 101,103 trả lời ngắn*

*Câu 1.0,98 Câu 2.4 Câu 3.3 Câu 4.9*

*Đáp án đề 101,103 tự luận*

Câu 1: Cho dãy các kim loại: Al, Cu, Fe, Ag. Số kim loại trong dãy phản ứng được với dung dịch H2SO4 loãng ,viết phương trình phản ứng.

-2 kim loại

-Viết pt đúng 0,25 đ

Câu 2: Ngâm một lá kẽm trong 200 mL dung dịch AgNO3 nồng độ a mol/L cho đến khi kẽm không tan thêm nữa. Lấy lá kẽm ra, rửa nhẹ, làm khô rồi đem cân thì thấy khối lượng lá kẽm tăng thêm 0,604 g. Giá trị của a là bao nhiêu?

**Giải:**

Zn (x mol) + 2Ag+  Zn2+ + 2Ag (2x mol)





Trả lời: 0,04

Câu 3.Trong y học, dược phẩm nabica (NaHCO3) dùng để trung hòa bớt lượng HCl dư trong dạ dày. Tính thể tích dung dịch HCl 0,035 M (nồng độ acid trong dạ dày) được trung hòa và thể tích khí CO2 (đkc) sinh ra khi uống 0,336 gam NaHCO3.

Giải:

NaHCO3 (0,04 mol) + HCl  NaCl + CO2 + H2O



*=0,1143 lít*

*Đáp án đề 102,104*

*Đáp án đề Đúng sai*

1. *a.s, b.đ, c.s, d.đ*
2. *a.s b.đ c.đ d.đ*

*Đáp án đề 101,103 trả lời ngắn*

*Câu 1.0,98 Câu 2.4 Câu 3.3 Câu 4.9*

Câu 1: Cho dãy các kim loại: Al, Cu, Fe, Ag. Số kim loại trong dãy phản ứng được với dung dịch HCl loãng ,viết phương trình phản ứng.

-2 kim loại

-Viết pt đúng 0,25 đ

Câu 2: Ngâm một lá kẽm trong V mL dung dịch AgNO3 nồng độ 0,04M cho đến khi kẽm không tan thêm nữa. Lấy lá kẽm ra, rửa nhẹ, làm khô rồi đem cân thì thấy khối lượng lá kẽm tăng thêm 0,604 g. Giá trị của a là bao nhiêu?

**Giải:**

Zn (x mol) + 2Ag+  Zn2+ + 2Ag (2x mol)



V=200 ml

Câu 3.Trong y học, dược phẩm nabica (NaHCO3) dùng để trung hòa bớt lượng HCl dư trong dạ dày. Tính thể tích dung dịch HCl 0,05 M (nồng độ acid trong dạ dày) được trung hòa và thể tích khí CO2 (đkc) sinh ra khi uống 8,4 gam NaHCO3.

Giải:

NaHCO3 (0,1 mol) + HCl  NaCl + CO2 + H2O

*V=0,1/0,05=2l*