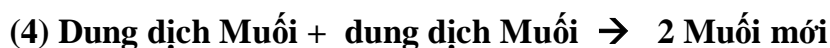


HÓA 9: TUẦN 16

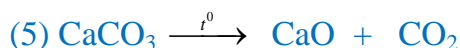
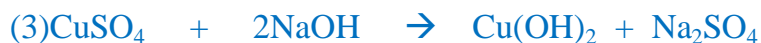
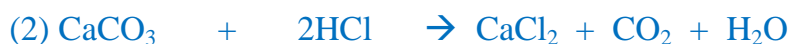
TIẾT 31 + 32: ÔN TẬP HỌC KÌ 1

I. TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA:

1. MUỐI



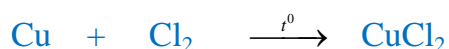
(5) Nhiệt phân muối



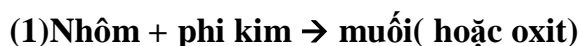
2. KIM LOẠI



VD:

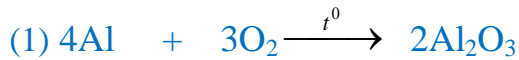


3. NHÔM



(3) Nhôm + ddMuối → Muối(mới) + nhôm

(4) Nhôm + ddBazơ → muối + H₂



4. SẮT

(1) Sắt + phi kim → muối(hoặc oxit)

(2) Sắt + Axit → Muối + H₂

(3) Sắt + ddMuối → Muối(mới) + Sắt



II. BÀI TẬP:

Câu 1: Hòa tan hết 2,7(g) kim loại Al bằng dung dịch H₂SO₄ thu được V(lít) khí H₂ (đkc: 25⁰C, 1 bar). Tìm V(lit). (Cho Al=27)

$$n_{Al} = m/M = 2,7/27 = 0,1(\text{mol})$$



$$0,1 \qquad \qquad \qquad 0,15$$

$$V_{H_2} = n \cdot 24,79 = 0,15 \cdot 24,79 = 3,7185 (\text{lit})$$

Câu 2: Cho thanh kim loại Fe tác dụng hết với 200ml dung dịch CuSO₄ 1M thu được m(g) Cu. Giá trị của m là: (Cho Fe=56; Cu=64; S=32; O=16)

$$n_{CuSO_4} = C_M \cdot V_{dd} = 1 \cdot 0,2 = 0,2 (\text{mol})$$



$$0,2 \qquad \qquad \qquad 0,2$$

$$m_{Cu} = n \cdot M = 0,2 \cdot 64 = 12,8(\text{g})$$

Câu 3: Cho 4,6(g) kim loại natri tác dụng hết với nước thu được V(lít) khí H₂ (đkc: 25⁰C, 1 bar). Tìm V(lít). (Cho Na=23)

$$n_{\text{Na}} = m/M = 4,6/23 = 0,2(\text{mol})$$



$$0,2 \qquad \qquad \qquad 0,1$$

$$V_{\text{H}_2} = n \cdot 24,79 = 0,1 \cdot 24,79 = 2,479 (\text{lit})$$

Câu 4: Hòa tan hết 22,4(g) kim loại sắt bằng dung dịch H₂SO₄ thu được V(lít) khí H₂ (đkc: 25⁰C, 1 bar). Tìm V(lít). (Cho Fe=56)

Câu 5: Cho thanh kim loại Zn tác dụng hết với 300ml dung dịch CuSO₄ 0,5M thu được m(g) Cu. Giá trị của m là: (Cho Fe=56; Cu=64; S=32; O=16)

Câu 6: Hiện tượng hóa học khi cho thanh kim loại Cu (copper) vào dung dịch AgNO₃ (silver nitrate) là:

- A. Xuất hiện dung dịch màu vàng nâu.
- B. Xuất hiện dung dịch màu trắng.
- C. Màu xanh lam của dung dịch nhạt dần
- D. Xuất hiện dung dịch màu xanh lam.**

Câu 7: Sản phẩm của phản ứng khi cho H₂SO₄ (sulfuric acid) vào dung dịch K₂CO₃ (potassium carbonate) là:

- A. K₂SO₄ ; H₂O; CO₂
- B. K₂SO₄ ;H₂; CO₂
- C. K₂SO₄; H₂CO₃
- D. K₂SO₃; H₂O; CO₂

Câu 8: Kim loại nào sau đây tác dụng được với nước ở nhiệt độ thường:

- A. Ca
- B. Mg
- C. Zn
- D. Fe

Câu 9: Kim loại nào sau đây tác dụng được với axit HCl (hydrochloric acid):

- A. Cu
- B. Al

C. Ag

D. Au

Câu 10: Dãy kim loại được xếp theo chiều độ hoạt động hóa học **giảm** dần là:

A. Na; Mg; Cu; Ag

B. Mg; Na; Cu; Ag

C. Ag; Cu; Mg; Na

D. Na; Cu; Mg; Ag

LINK HỌC TRỰC TUYẾN: ÔN TẬP HỌC KÌ 1

<https://www.youtube.com/watch?v=sntGu9W-aU>