|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD - ĐT QUẬN LONG BIÊN**TRƯỜNG THCS PHÚC LỢI** |  |

**NỘI DUNG ÔN TẬP TẠI NHÀ**

**TUẦN 32 (Từ ngày 16/3 đến 21/3)**

**MÔN HÓA HỌC – KHỐI 9**

**Năm học: 2019 – 2020**

**Bài 1.** Ngâm một lá đồng trong 500ml dung dịch AgNO3 đến khi phản ứng hoàn toàn. Lấy lá đồng ra, làm khô, cân thì thấy khối lượng lá đồng tăng thêm 15,2g. Hãy xác định nồng độ mol của dung dịch bạc nitrat.

**Bài 2.** Ngâm sắt dư trong 200ml dung dịch CuSO4 1M. Sau khi phản ứng kết thúc, lọc kết tủa chất rắn A và dung dịch B.

a. Cho A tácdụngvới dung dịchHCldư. Tính khối lượng chất rắn thu được sau phản ứng.

b. Tính thể tích dung dịch NaOH 1M vừa đủ để kết tủa hoàn toàn dung dịch B. Lọc tách kết tủa đem nung ngoài không khí đến khối lượng không đổi thu được bao nhiêu g chất rắn.

**Bài 3.** Cho thanh sắt 15g vào 500ml dung dịch AgNO3 0,1M. Sau khi phản ứng hoàn toàn lấy thanh sắt ra, sấy khô, cân nặng m g và thu được dung dịch A.

a. Tính m.

b. Cho toàn bộ dung dịch A tác dụngvới dung dịch NaOHdư, lọc nung kết tủa ngoài không khí đến khối lượng không đổi thu được bao nhiêu g chất rắn?

**Bài 4.** Cho 78g một kim loại A tác dụng với khí clo dư tạo thành 149 g muối. Hãy xác định kim loại A, biết rằng A có hóa trị 1.

**Bài 5.** Ngâm một lá sắt có khối lượng 28g trong 250ml dung dịch CuSO4. Sau khi phản ứng hoàn toàn, người ta lấy thanh sắt ra khỏi dung dịch, rửa nhẹ, làm khô thì cân nặng 28,8g.

a. Hãy viết phương trình hóa học.

b. Tính nồng độ CM của dung dịch CuSO4.

**Bài 6**. Cho 1,66 g hỗn hợp gồm nhôm và sắt tác dụngvới dung dịch H2SO4 loãng dư. Sau phản ứng thu được 1,12 lít khí (đktc).

a) Viết các phương trình hóa học.

b) Tính thành phần phần trăm theo khối lượng của mỗi kim loại ban đầu.

**Bài 7**. Cho 10g dung dịch muối sắt clorua 32,55% tác dụng với bạc nitrat dư tạo thành 8,61g kết tủa. Hãy tìm công thức của muối sắt.

# Bài 8. Cho 3,92g bột sắt vào 200ml dd cuso4 10% (Đ = 1.12 g /mml)

# a) tính khối lượng kim loại mới tạo thành

#  b) tính nồng độ mol của chất có trong dd sau phản ứng