**ĐÁP ÁN HÓA 10 HKII 1920**

**Câu 1:**

Viết đúng phản ứng 0,25đ/pt

**Câu 2:**

Sử dụng đúng thuốc thử 0,25đ

Nêu đúng hiện tượng 0,25đ

Viết đúng ptpu 0,5đ

Không kết luận cụ thể chất cuối cùng là gì -0,5đ

**Câu 3:**

Viết đúng ptpu 0,25đ

Xác định đúng số oxi hoá của các nguyên tố có thay đổi 0,25đ

**Câu 4:**

a) Giữ HCl 0,25đ

b) Ngăn cản khí Cl2 thoát ra ngoài 0,25đ

c) 4HCl + MnO2 🡪 MnCl2 + 2H2O 0,5đ

**Câu 5:**

nSO2 = 0,15 mol; 0,25đ

nNaOH = 0,1 mol 0,25đ

k = 0,75 0,25đ

🡪 Tạo ra muối NaHSO3 0,25đ

NaOH + SO2 🡪 NaHSO3 0,5đ

0,1 0,1 0,1 0,25đ

mNaHSO3 = 10,4 gam 0,25đ

**Câu 6:**

nZn = 0,2 mol 0,25đ

Zn + 2H2SO4 đặc 🡪 ZnSO4 + SO2 + 2H2O 0,5đ

0,2 0,4 0,2 0,2 0,4 0,25

a) V = 4,48 lít 0,5đ

b) mH2SO4 = 39,2 gam 0,25đ

mdd H2SO4 = 40 gam 0,25đ