**ĐÁP ÁN HÓA 10**

**Câu 1: 0,25 điểm/pt**

Nếu đúng 3 phương trình 1đ

**Câu 2:**

Nhận biết được mỗi chất (đúng thứ tự hợp lý) 0,5đ

Viết phương trình phản ứng 0,25đ/pt

**Câu 3: 0,5đ/pt**

**Câu 4: 0,5đ/câu**

**Câu 5:**

2Al + 3H2SO4 🡪 Al2(SO4)3 + 3H2 0,25đ

0,4 0,6 0,3 0,6 0,25đ

nH2SO4 = 0,6 mol 0,25đ

a) mAl = 10,8 gam 0,25đ

%mAl = 62,79% 0,25đ

🡺 %mAg = 37,21% 0,25đ

b) m = 102,6 gam 0,25đ

V = 13,44 lít 0,25đ