Dạng toán kim loại tác dụng với dd muối

**Bài 1:** Ngâm một lá sắt trong dung dịch CuSO4. Nếu biết khối lượng đồng bám trên lá sắt là 9,6 gam thì khối lượng lá sắt sau ngâm tăng thêm bao nhiêu gam so với ban đầu?

**A.** 5,6 gam        **B.** 2,8 gam        **C.** 2,4 gam        **D.** 1,2 gam

**Bài 2:** Nhúng một lá nhôm vào 200ml dung dịch CuSO4, đến khi dung dịch mất màu xanh, lấy lá nhôm ra cân thấy nặng hơn so với ban đầu là 1,38 gam. Nồng độ của dung dịch CuSO4 đã dùng là:

**A.** 0,05 M        **B.** 0,15 M        **C.**0,2 M        **D.** 0,25 M

**Bài 3:** Nhúng một thanh nhôm nặng 25 gam vào 200 ml dung dịch CuSO4 0,5M. Sau một thời gian, cân lại thanh nhôm thấy cân nặng 25,69 gam. Nồng độ mol của CuSO4 và Al2SO4 trong dung dịch sau phản ứng lần lượt là

**A.** 0,425M và 0,2M        **B.** 0,425M và 0,3M

**C.** 0,4M và 0,2M        **D.** 0,425M và 0,025M.

**Bài 4:** Ngâm một cái đinh sắt vào 200 ml dung dịch CuSO4. Sau khi phản ứng kết thúc, lấy đinh ra khỏi dung dịch, rửa nhẹ, làm khô thấy khối lượng đinh sắt tăng thêm 0,8 gam. Tính nồng độ mol của dung dịch CuSO4 ban đầu.

**Bài 5:** ngâm một định sắt trong 200ml dd CuSo4 x M. Sau khi phản ứng kết thúc lấy đinh sắt ra khỏi dd rửa nhẹ, làm khô thấy khối lượng đinh sắt tăng thêm 1,6 gam. Giá trị của x là?