

ĐỀ CƯƠNG ÔN THI HK1 - HÓA 9

Dạng 2: Hãy ghép mộ trong các số 1,2,3 và 4 chỉ nội dung thí nghiệm với một trong những chữ cái a,b,c,... có hiện tượng xảy ra cho phù hợp

Thí nghiệm	Hiện tượng xảy ra
1. Nhỏ vài giọt dung dịch HCl vào ống nghiệm chứa 1 ít Cu(OH)_2	a. Kết tủa xanh tan ra tạo thành dd màu xanh lá.
2. Nhỏ vài giọt NaOH vào ống nghiệm chứa 1ml dung dịch CuCl_2	b. Thấy có khí thoát ra.
3. Nhỏ ít dung dịch NaOH vào ống nghiệm đựng 1ml dung dịch FeCl_3	c. Xuất hiện kết tủa màu nâu đỏ
4. Ngâm 1 đinh sắt nhỏ, sạch trong ống nghiệm chứa 1ml dung dịch CuSO_4	d. Xuất hiện kết tủa màu xanh lơ.
	e. Không có hiện tượng xảy ra.
	f. Một phần đinh sắt bị tan dần, kim loại Cu bám ngoài đinh sắt, dung dịch màu xanh nhạt dần .

Dạng 3: Hãy đánh dấu X vào cột có phản ứng xảy ra (Có) hoặc không có phản ứng xảy ra (Không)

Các cặp chất	Có	Không
1. Cho dây đồng Cu vào dung dịch axit clohidric.		
2. Cho dây nhôm Al vào dung dịch NaOH.		
3. Dẫn một ít khí CO_2 vào cốc đựng dung dịch Ca(OH)_2		
4. Ngâm dây bạc vào ống nghiệm đựng dung dịch đồng (II) nitrat.		

Dạng 4: Hãy đánh dấu X vào cột đúng (Đ) hoặc sai (S) cho thích hợp

Nội dung	Đ	S
1. Các tấm tôn làm từ sắt tráng kẽm nên hạn chế sự gỉ		
2. Al và Fe đều phản ứng với HNO_3 đặc, nguội và H_2SO_4 đặc, nguội		
3. Lưu huỳnh oxit SO_x là một trong các nguyên nhân gây ra hiện tượng mưa axit		
4. Muốn pha loãng H_2SO_4 đặc, ta rót từ từ nước vào lọ đựng sẵn axit đặc rồi khuấy đều.		