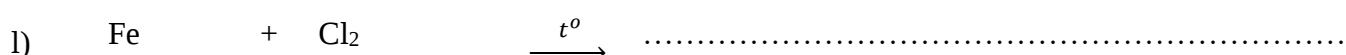
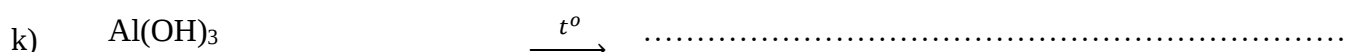
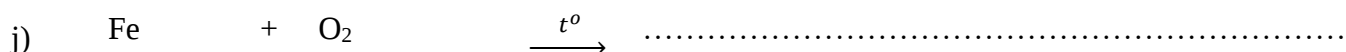
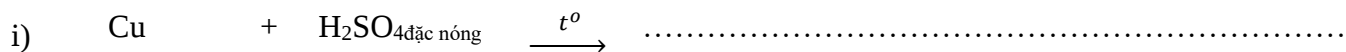
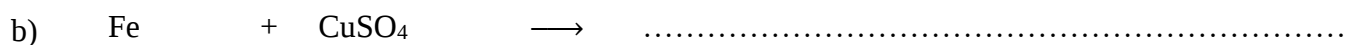
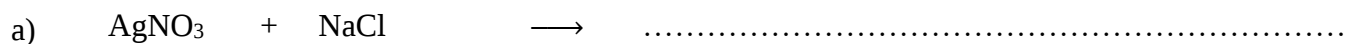


Họ tên HS:

Lớp:

ÔN THI HK1 HÓA 9- NĂM HỌC 2022-2023

Câu 1: Hoàn thành các phương trình sau:



Câu 2: Nhận biết các dung dịch sau chỉ bằng quỳ tím-Viết PTHH

a/ $\text{Ba}(\text{OH})_2$, Na_2SO_4 , NaCl

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

b/ BaCl_2 , H_2SO_4 , HNO_3

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

c/ H_2SO_4 , HCl , $Ba(OH)_2$

Câu 3: Nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học của các thí nghiệm sau:

- a. Cho đinh sắt vào dung dịch muối copper (II) sulfate ($CuSO_4$)

PTHH:

Hiện tượng:.....

- a. Cho dung dịch sodium hydroxide ($NaOH$) vào dung dịch Iron (III) chloride ($FeCl_3$)

PTHH:

Hiện tượng:.....

- b. Cho dung dịch sodium hydroxide ($NaOH$) vào dung dịch Copper (II) chloride ($CuCl_2$)

PTHH:

Hiện tượng:.....

- c. Đốt cháy bột aluminium trong không khí.

PTHH:

Hiện tượng:.....

- d. Cho dung dịch calcium chloride ($CaCl_2$) vào dung dịch silver nitrate ($AgNO_3$)

PTHH:

Hiện tượng:.....

Câu 4.1: Cho các kim loại sau: Ag, Na, Zn

- a. Sắp xếp các kim loại trên theo chiều hoạt động hóa học giảm dần.

- b. Kim loại nào tác dụng với nước ở điều kiện thường?

- c. Kim loại nào tác dụng với dd HCl ?

- d. Kim loại nào tác dụng với dd $CuSO_4$ tạo kim loại Cu?

Viết PTHH xảy ra.

Câu 4.2: Cho các kim loại sau: K, Cu, Al

- Sắp xếp các kim loại trên theo chiều hoạt động hóa học tăng dần.
- Kim loại nào tác dụng với nước ở điều kiện thường?
- Kim loại nào tác dụng với dd H_2SO_4 ?
- Kim loại nào tác dụng với dd FeCl_2 tạo kim loại Fe?

Viết PTHH xảy ra.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Câu 5.1: Cho 12g NaOH tác dụng vừa đủ với dd CuCl_2 0,75M thu được dung dịch A và kết tủa B.

- Tính khối lượng kết tủa B ?
 - Tính thể tích dung dịch CuCl_2 đã dùng ?
 - Lọc toàn bộ kết tủa B rửa sạch, nung tới khối lượng không đổi thu được chất rắn màu đen, tính khối lượng chất rắn màu đen tạo thành ?
- (Cu: 64; Na: 23; O: 16; H: 1; Cl: 35,5; K: 39; C: 12; Ba: 137)

.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	

Câu 5.2: Cho 27,6g K_2CO_3 tác dụng vừa đủ với dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 8%.

- Viết PTHH xảy ra.
 - Tính khối lượng chất kết tủa thu được.
 - Tính khối lượng của dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ cần dùng cho phản ứng trên.
 - Lọc toàn bộ kết tủa trên cho vào dung dịch HCl dư. Tính thể tích khí sinh ra ở đkc ?
- (K = 39, C = 12, O = 16, Ba = 137, H = 1)

.....	
.....	
.....	
.....	
.....	

(Zn = 65; Cu = 64; Mg = 24; Cl = 35,5; Na = 23; K = 39; O = 16; H = 1; C = 12; Ba = 137)

(Zn = 65; Cu = 64; Mg = 24; Cl = 35,5; Na = 23; K = 39; O = 16; H = 1; C = 12; Ba = 137)

CHÚC CÁC EM THI TỐT 😊😊😊