

TUẦN 18

ÔN THI HKI

I. MỤC TIÊU

1. Kiến thức.

*HS trình bày được:

-TCHH của kim loại

- Nêu hiện tượng và viết PTHH của thí nghiệm.

2. Kỹ năng:

-Làm bài toán KL + Axit

- Nhận biết các dung dịch

II. HOẠT ĐỘNG DẠY HỌC

**Tiếp tục giải các bài còn lại trong đề cương*

KIM LOẠI

Câu 1. Kim loại nào dưới đây dẫn điện tốt nhất

A. Cu

B. Ag

C. Al

D. Fe

Câu 2. Dung dịch ZnSO_4 có lẫn một lượng nhỏ CuSO_4 . Dùng kim loại nào dưới đây để loại bỏ hết CuSO_4 ra khỏi dung dịch trên?

A. Cu

B. Fe

C. Al

D. Zn

Câu 3. Dãy kim loại nào dưới đây được sắp xếp theo thứ tự tăng dần mức độ hoạt động hóa học

A. K, Al, Fe, Ag

B. Al, K, Ag, Fe

C. Ag, Fe, Al, K

D. Fe, Ag, K, Al

Câu 4. Dãy kim loại nào dưới đây tác dụng được với nước ở nhiệt độ thường

A. Na, K, Mg, Ba

B. Na, Fe, K, Mg

C. Na, K, Ba, Ca

D. K, Fe, Cu, Ba

Câu 5. Ở điều kiện thường, đinh sắt dễ bị ăn mòn nhanh nhất vì

A. Để trong không khí khô

B. Nhúng vào dung dịch muối ăn.

C. Để ngoài không khí ẩm

D. Nhúng chìm trong nước cất

Câu 6. Thực hiện các thí nghiệm sau

1) Đốt dây sắt trong bình đựng khí oxi

2) Cho miếng kẽm tác dụng với HCl

3) Cho Sắt tác dụng với dung dịch H_2SO_4 đặc nóng

Số thí nghiệm phản ứng sinh ra khí hidro là:

- Câu 7.** Fe không phản ứng được với dung dịch nào dưới đây

- Câu 8.** Dây kim loại tác dụng được với HCl

- Câu 9.** Kim loại nào sau đây không tác dụng được với dung dịch axit HCl?

- Câu 10.** Cặp chất nào dưới đây không xảy ra phản ứng

- Câu 11.** Phát biểu nào sau đây không đúng

- Câu 12.** Trường hợp nào sau đây kim loại bị ăn mòn nhanh hơn

- Câu 13.** Dung dịch NaOH phản ứng được với kim loại:

- A. Mg B. Al C. Fe D. Cu

II. TỰ LUẬN

Câu 1: Nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học cho các thí nghiệm sau :

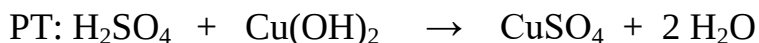
1. Cho vào ống nghiệm một ít bột CuO màu đen, thêm 1-2ml dung dịch HCl vào, lắc nhẹ.

HT: CuO bị hòa tan, tạo thành dd có màu xanh lam.



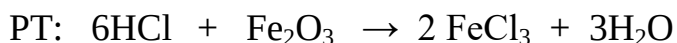
2. Cho vào đáy ống nghiệm một ít Cu(OH)₂, thêm 1-2ml dung dịch dd H₂SO₄ vào, lắc nhẹ.

HT: Cu(OH)₂ bị hòa tan, tạo thành dd có màu xanh lam.



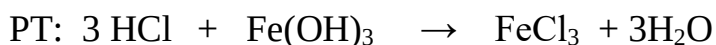
3. Cho vào ống nghiệm một ít Fe₂O₃, thêm 1-2ml dung dịch HCl vào, lắc nhẹ.

HT: Fe₂O₃ bị hòa tan, tạo thành dd có màu vàng nâu.



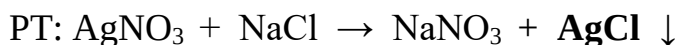
4. Cho vào đáy ống nghiệm một ít Fe(OH)₃, thêm 1-2ml dung dịch dd HCl vào, lắc nhẹ.

HT: Fe(OH)₃ bị hòa tan, tạo thành dd có màu vàng nâu.



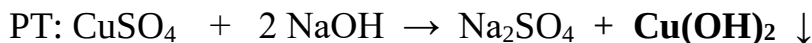
5. Nhỏ dd AgNO₃ vào ống nghiệm có chứa sẵn 1ml dd NaCl.

HT: Có kết tủa trắng xuất hiện.



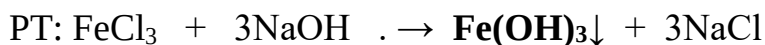
6. Nhỏ dd CuSO₄ vào ống nghiệm có chứa sẵn 1ml dd NaOH.

HT: Xuất hiện kết tủa màu xanh lơ.



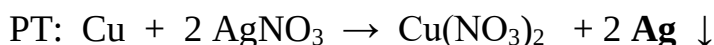
7. Nhỏ vài giọt dd NaOH vào ống nghiệm có chứa sẵn 1ml dd FeCl₃.

HT: Xuất hiện kết tủa màu nâu đỏ



8. Ngâm một đoạn dây đồng vào ống nghiệm có chứa sẵn dd AgNO₃.

HT: Bạc màu trắng xám bám trên dây đồng, tạo thành dd có màu xanh lam, một phần đồng tan.



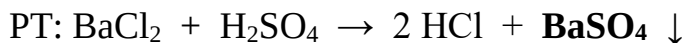
9. Cho đinh Fe vào ống nghiệm chứa dd CuSO₄

HT: Đồng màu đỏ bám lên đinh sắt, dung dịch nhạt màu dần, một phần sắt tan.



10. Nhỏ dd BaCl_2 vào ống nghiệm có chứa sẵn 1ml dd H_2SO_4 .

HT: Có kết tủa trắng xuất hiện.



Câu 2: Trình bày phương pháp hóa học nhận biết 3 lọ mất nhãn chứa 3 dung dịch không màu sau:

a/ 3 dd: KNO_3 , HCl , H_2SO_4

b/ 3 dd: HNO_3 , HCl , K_2SO_4

c/ 3 dd: NaNO_3 , NaOH , Na_2SO_4

d/ 3 dd: NaNO_3 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, NaCl

Câu 3: Cho 6,5g Zn tác dụng hết với dd HCl 0,5 M . Tính :

a/ Thể tích khí sinh ra ở đtc (25°C , 1 bar).

b/ Thể tích dd HCl cần dùng.

c/ Nồng độ mol của dd muối sau pứ . Biết thể tích dd thay đổi không đáng kể.
($\text{Zn} = 65$)

Câu 4: Cho 4,8g Mg tác dụng hết với dd HCl 0,2 M . Tính :

a/ Thể tích khí sinh ra ở đtc (25°C , 1 bar).

b/ Thể tích dd HCl cần dùng.

c/ Nồng độ mol của dd muối sau pứ . Biết thể tích dd thay đổi không đáng kể.
($\text{Mg} = 24$)

Câu 5: Cho 5,6g sắt tác dụng hết với 200ml dd HCl . Tính :

a/ Thể tích khí sinh ra ở đtc.

b/ Nồng độ mol dd HCl cần dùng.

c/ Nồng độ mol của dd muối sau pứ . Biết thể tích dd thay đổi không đáng kể.
($\text{Fe} = 56$)

Câu 6: Cho 6,5g Zn tác dụng hết với 200ml dd H_2SO_4 . Tính :

a/ Thể tích khí sinh ra ở đtc (25°C , 1 bar).

b/ Nồng độ mol dd H_2SO_4 cần dùng.

c/ Nồng độ mol của dd muối sau pứ . Biết thể tích dd thay đổi không đáng kể.
($\text{Zn} = 65$)

III. Dặn dò