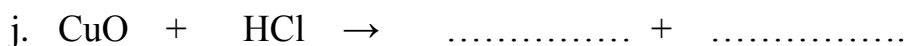
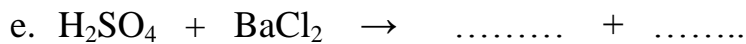
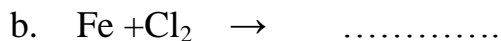
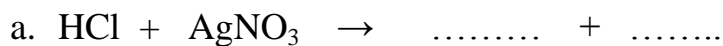


## NỘI DUNG ÔN TẬP HỌC KÌ 1 KHỐI 9 NĂM 2022-2023

**Câu 1:** Hoàn thành các phương trình phản ứng sau ( nếu có)



Câu 2 : nhận biết các dung dịch mất nhãn sau :

a.  $\text{NaOH}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{KCl}$

b.  $\text{KOH}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{KCl}$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

c.  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{KCl}$ ,  $\text{NaNO}_3$

d.  $\text{NaOH}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{KNO}_3$ ,  $\text{HCl}$

Câu 3 :

Cho các kim loại sau  $\text{K}$ ,  $\text{Cu}$ ,  $\text{Mg}$ ,  $\text{Fe}$

a/ Sắp xếp dãy kim loại theo chiều hoạt động tăng dần ?

c Kim loại nào phản ứng với nước ? viết phương trình

d/ Kim loại nào phản ứng dung dịch  $\text{FeSO}_4$  tạo kim loại ? Viết phương trình

Trên con đường thành công không có dấu chân kẻ lùi biếng

Câu 4 : Cho các kim loại sau Ag, Na, Cu ,Mg

a/ sắp xếp dãy kim loại theo chiều hoạt động tăng dần ?

c Kim loại nào phản ứng với nước ? viết phương trình

d/ Kim loại nào phản ứng dung dịch  $\text{CuSO}_4$  tạo kim loại ? Viết phương trình

Viết các phương trình hóa học ?

Câu 5 : Cho các kim loại sau K , Fe, Ag ,Mg

a/ sắp xếp dãy kim loại theo chiều hoạt động tăng dần ?

c Kim loại nào phản ứng với nước ? viết phương trình

d/ Kim loại nào phản ứng dung dịch  $\text{FeSO}_4$  tạo kim loại ? Viết phương trình

Viết các phương trình hóa học ?

**Câu 6 :** Cho gam 13 kim loại Zinc tác dụng với 300ml dung dịch HCl.Hãy tính

a. Nồng độ mol/l của dung dịch HCl đã dùng?

b. Thể tích khí  $\text{H}_2$  (đktc) sinh ra?

c. Khối lượng muối tạo thành? (Zn:65; H:1; Cl:35,5)

**Câu 7 :** Cho 2,4 gam kim loại Magnesium tác dụng với 400ml dung dịch HCl.Hãy tính

a. Nồng độ mol/l của dung dịch HCl đã dùng?

b. Thể tích khí  $\text{H}_2$  (đktc) sinh ra?

c. Khối lượng muối tạo thành? (Mg:24; H:1; Cl:35,5)

**Câu 8 :** Cho 11,2 gam kim loại iron tác dụng với 500ml dung dịch HCl.Hãy tính

a. Nồng độ mol/l của dung dịch HCl đã dùng?

b. Thể tích khí  $\text{H}_2$  (đktc) sinh ra?

c. Khối lượng muối tạo thành? (Fe:56 ; H:1; Cl:35,5)

**Câu 9 :** Cho 6,5 g gam kim loại Zinc tác dụng với 500ml dung dịch HCl.Hãy tính

a. Nồng độ mol/l của dung dịch HCl đã dùng?

b. Thể tích khí  $\text{H}_2$  (đktc) sinh ra?

c. Khối lượng muối tạo thành? (Fe:56 ; H:1; Cl:35,5)

TRẮC NGHIỆM

Trên con đường thành công không có dấu chân kẻ lùi biếng

**Câu 1 :** Dãy kim loại nào sau đây được xếp theo chiều tính kim loại giảm dần từ trái sang phải ?

- A. Ag, Cu, Fe. **B.** Al, Mg, Fe.  
C. Fe, Al, Mg. **D.** Mg, Al, Fe.

**Câu 2 :** Khí X sinh ra trong quá trình quang hợp của cây xanh.

Khí X là

- A. CO<sub>2</sub>. **B.** O<sub>2</sub>. **C.** Cl<sub>2</sub>. **D.** N<sub>2</sub>.

**Câu 3 :** Oxide nào sau đây **không** tan trong nước ?

- A. BaO. **B.** Na<sub>2</sub>O. **C.** K<sub>2</sub>O. **D.** MgO.

**Câu 4 :** Kim loại Na phản ứng với nước tạo sản phẩm là :

- A. Na<sub>2</sub>O và O<sub>2</sub>. **B.** NaOH và H<sub>2</sub>. **C.** Na<sub>2</sub>O và H<sub>2</sub>. **D.** NaOH và O<sub>2</sub>.

**Câu 5 :** Dãy các chất đều tác dụng được với H<sub>2</sub>O ở nhiệt độ thường là:

- A. P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, ZnO và Na. **B.** SO<sub>3</sub>, K<sub>2</sub>O và Fe .

- C. CO<sub>2</sub>, MgO và Ca. **D.** SO<sub>3</sub>, BaO và K.

**Câu 6 :** Dãy các chất đều tan trong H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng ở nhiệt độ thường là:

- A. Fe, CuO và Zn. **B.** Zn, Ag và Al(OH)<sub>3</sub> .

- C. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, Ag và Mg. **D.** Cu, BaO và CuO .

**Câu 7 :** Dãy kim loại nào sau đây được xếp theo chiều tính kim loại tăng dần từ trái sang phải ?

- A. Ag, Cu, Fe. **B.** Al, Mg, Fe.

- C. Fe, Al, Mg. **D.** Mg, Al, Fe.

**Câu 8 :** Khí X sinh ra trong quá trình quang hợp của cây xanh.

Khí X là

- A. CO<sub>2</sub>. **B.** O<sub>2</sub>. **C.** Cl<sub>2</sub>. **D.** N<sub>2</sub>.

**Câu 9 :** Oxide nào sau đây **không** tan trong nước ?

- A. BaO. **B.** Na<sub>2</sub>O. **C.** K<sub>2</sub>O. **D.** Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.

**Câu 10 :** Kim loại K phản ứng với nước tạo sản phẩm là :

- A. Na<sub>2</sub>O và O<sub>2</sub>. **B.** KOH và H<sub>2</sub>. **C.** Na<sub>2</sub>O và H<sub>2</sub>. **D.** NaOH và O<sub>2</sub>.

**Câu 11 :** Dãy các chất đều tác dụng được với H<sub>2</sub>O ở nhiệt độ thường là:

- A. P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, ZnO và Na. **B.** SO<sub>3</sub>, K<sub>2</sub>O và Fe .

- C. CO<sub>2</sub>, MgO và Ca. **D.** SO<sub>3</sub>, CaO và Na.

**Câu 12 :** Dãy các chất đều tan trong H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng ở nhiệt độ thường là:

- A. Mg, ZnO và Al. **B.** Zn, Ag và Al(OH)<sub>3</sub> .

- C. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, Cu và Mg. **D.** Hg, BaO và CuO .

**Câu 13 :** Kim loại nào dưới đây tan được trong dung dịch kiềm:

- A. Mg **B.** Al **C.** Fe **D.** Ag

**Câu 14 :** Có 3 lọ đựng 3 chất riêng biệt Mg, Al, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> để nhận biết chất rắn trong từng lọ chỉ dùng 1 thuốc thử là:

- A. Nước **B.** Dung dịch HCl **C.** Dung dịch KOH **D.** Dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng.

Trên con đường thành công không có dấu chân kẻ lười biếng

Trên con đường thành công không có dấu chân kẻ lười biếng