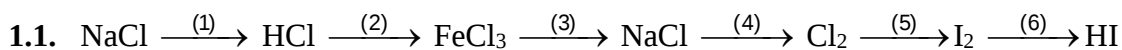
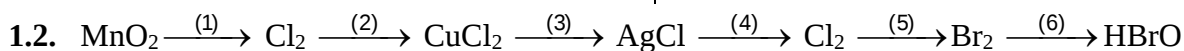


ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II – HÓA HỌC 10

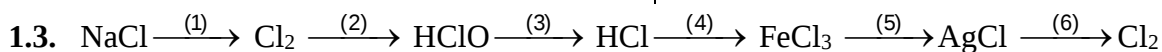
DẠNG 1: (3.0 điểm) Viết phương trình cho chuỗi phản ứng sau, mỗi mũi tên là 01 phương trình hóa học khác nhau, ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có:



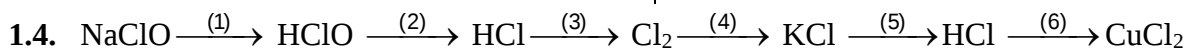
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	



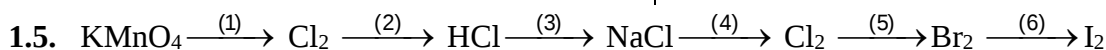
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	



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



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



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

DẠNG 2: (2.0 điểm) Bằng phương pháp hóa học, hãy phân biệt các dung dịch sau:

2.1. HCl, CaCl₂, KNO₃, KI

.....

.....

.....

.....

.....

2.2. MgCl₂, NaOH, NaNO₃, CaBr₂

.....

.....

.....

.....

.....

2.3. BaCl₂, HCl, Ba(NO₃)₂, NaBr

.....

.....

.....

.....

.....

2.4. BaCl₂, HCl, KI, CaBr₂

.....

.....

.....

.....

.....

.....

2.5. HCl, NaOH, BaCl₂, Ca(NO₃)₂, NaI

.....

.....

.....

.....

.....

.....

DẠNG 3: (1.0 điểm) Viết phương trình hóa học chứng minh

3.1. a) Clo có tính oxi hóa

b) HCl có tính khử

3.2. a) HF ăn mòn thủy tinh

b) Clo vừa có tính oxi hóa vừa có tính khử.

3.3. a) HCl có tính khử

b) Tính oxi hóa của $\text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{I}_2$ 3.4. a) Cl_2 có tính oxi hóa

b) HCl có tính axit mạnh

3.5. a) Br_2 có tính oxi hóab) Cl_2 vừa có tính oxi hóa vừa có tính khử**DẠNG 4: (1.0 điểm)** Viết phương trình hóa học cho các phản ứng sau:a) $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ b) $\text{Cl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$ \c) $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ d) $\text{Cl}_2 + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow$ e) $\text{Al(OH)}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ f) $\text{Cl}_2 + \text{KOH} \xrightarrow{100^\circ\text{C}}$ g) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{BaCl}_2 \rightarrow$ h) $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 \rightarrow$ i) $\text{BaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ j) $\text{Cl}_2 + \text{KOH} \rightarrow$ **DẠNG 5: (3.0 điểm) GIẢI TOÁN****5.1.** Cho 12,45 gam hỗn hợp X (gồm Al và Zn) tác dụng vừa đủ với 400 ml dung dịch HCl 1,5M. Sau khi phản ứng kết thúc thu được dung dịch Y và khí Z.a) **(1.5đ)** Tính khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp X.b) **(0.5đ)** Tính thành phần % khối lượng của mỗi kim loại trong hỗn hợp X.c) **(1.0đ)** Tính nồng độ mol của các chất trong dung dịch Y. (Xem thể tích dung dịch thay đổi không đáng kể)
(Cho NTK: $\text{H} = 1$; $\text{Al} = 27$; $\text{Cl} = 35,5$; $\text{Zn} = 65$)

5.2. Cho 10,4 gam hỗn hợp X (gồm Fe và Mg) tác dụng với lượng dư dung dịch HCl. Sau khi phản ứng kết thúc thu được dung dịch Y và 6,72 lít khí hidro (ở đktc).

- (1.5đ) Tính khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp X.
- (0.5đ) Tính thành phần % khối lượng của mỗi kim loại trong hỗn hợp X.
- (1.0đ) Lấy toàn bộ lượng dung dịch Y ở trên tác dụng với dung dịch AgNO_3 dư thu được kết tủa trắng. Tính khối lượng kết tủa trắng thu được.

(Cho nguyên tử khối của các nguyên tố: $H = 1$; $Al = 27$; $Cl = 35,5$; $Zn = 65$)

5.3. Cho 2,79 gam hỗn hợp X (gồm Al và Mg) tác dụng hết với 150 gam dung dịch HCl. Sau khi phản ứng kết thúc thu được dung dịch Y và 0,27 gam khí hidro.

- Tính khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp X.
- Tính thành phần % khối lượng của mỗi kim loại trong hỗn hợp X.
- Tính nồng độ phần trăm dung dịch HCl đã dùng.

(Cho nguyên tử khối của các nguyên tố: $H = 1$; $Al = 27$; $Cl = 35,5$; $Mg = 24$)

5.4. Cho 7,18 gam hỗn hợp X (gồm Fe và Al) tác dụng hết với 153,28 gam dung dịch HCl. Sau khi phản ứng kết thúc thu được dung dịch Y và 0,46 gam khí hidro.

- Tính thành phần % khối lượng của mỗi kim loại trong hỗn hợp X.
- Tính nồng độ phần trăm các chất trong dung dịch Y.

(Cho nguyên tử khối của các nguyên tố: $H = 1$; $Al = 27$; $Cl = 35,5$; $Fe = 56$)

5.5. Cho 5,65 gam hỗn hợp X (gồm Zn và Mg) tác dụng hết với 44,95 gam dung dịch HCl. Sau khi phản ứng kết thúc thu được dung dịch Y và 6,72 lít khí hidro (đktc).

- Tính thành phần % khối lượng của mỗi kim loại trong hỗn hợp X.
- Tính nồng độ phần trăm các chất trong dung dịch Y.

(Cho nguyên tử khối của các nguyên tố: $H = 1$; $Mg = 24$; $Cl = 35,5$; $Zn = 65$)

[illegible]

5.6. Cho 3,3gam hỗn hợp X (gồm Al và Zn) tác dụng hết với 46,91 gam dung dịch HCl. Sau khi phản ứng kết thúc thu được dung dịch Y và 2,352 lít khí hidro (đktc).

- Tính thành phần % khối lượng của mỗi kim loại trong hỗn hợp X.
- Tính nồng độ phần trăm các chất trong dung dịch Y.

(Cho nguyên tử khối của các nguyên tố: $H = 1$; $Zn = 65$; $Cl = 35,5$; $Al = 27$)

[illegible]