Tên……………………………… **KIỂM TRA 91**

Lớp…………………

**Câu 1:** Cho các hợp chất có công thức hóa học sau: H2SO4 , Al2O3 , MgCl2 , Cu(OH)2 .

 Em hãy gọi tên phân loại hợp chất oxit, axit, bazơ, muối .

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 2: (2 điểm)** Bổ túc các phương trình hóa học sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)

 a/ ? ………………… + H2O → KOH

 b/ Al + Cl2 → ? ………………..

 c/ Fe(OH)3 + ? ……………………. → FeCl3 + ?...............................

 d/ NaCl + ? ………………….. → AgCl + ? ………………………..

**Câu 3: (2 điểm)** Thực hiện chuỗi biến hóa sau :

 HCl→ CuCl2 → Cu(OH)2 → CuSO4 → Cu

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 4: (1 điểm)** Có hai lọ chất lỏng mất nhãn đựng riêng biệt các dung dịch sau : H2SO4 và HNO3

 Hãy nêu phương pháp hóa học nhận biết hai dung dịch trên.

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 5: (0,5 điểm)** Cho các kim loại sau :Mg , Cu , Na , Fe , Ag . Hãy sắp xếp các kim loại trên
 theo chiều mức độ hoạt động hóa học giảm dần.

**Khí A**

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 6 : (1 điểm)**

Có nên dùng xô, chậu, nồi nhôm để đựng vôi tôi hoặc vữa xây dựng không? Vì sao?

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 7 :** Cho 5,4 gam Fe tác dụng hết với 200ml dung dịch H2SO4.

a. Viết PTHH của phản ứng.
b. Tính thể tích khí sinh ra ở điều kiện tiêu chuẩn.

c. Tính nồng độ mol dung dịch H2SO4 cần dùng.

 **( Biết Fe = 56 ; H = 1 ; S = 32, O = 16 )**

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

Tên……………………………… **KIỂM TRA 92**

Lớp…………………

**Câu 1: (1 điểm )** Cho các hợp chất có công thức hóa học sau: HNO3 , SO3 , Ba(NO3)2 , Zn(OH)2 .

 Em hãy phân loại, gọi tên hợp chất oxit, axit, bazơ, muối .

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 2:** **(0,5 điểm)** Cho các kim loại sau: Zn, Ag, Al, Fe, Cu

Sắp xếp các kim loại trên theo chiều giảm dần mức độ hoạt động hóa học.

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

**Câu 3: (2 điểm)** Thực hiện chuỗi biến hóa sau :

 HCl→ FeCl2 → Fe(OH)2 → FeSO4 → Fe

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

**Câu 4: (2 điểm)** Bổ túc các phương trình hóa học sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)

 a) Fe + ? ………………→ FeCl3

 b) MgCl2 + ? ………………→ Mg(NO3)2 + ? …………………

 c) H2SO4 + ? ………………→ CuSO4 + ? ………………

 d ) Na2O + H2O → ? ………………

**Câu 5:** Có hai lọ chất lỏng mất nhãn đựng riêng biệt các dung dịch sau : Na2SO4 và NaCl

 Hãy nêu phương pháp hóa học nhận biết hai dung dịch trên.

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 6 :** Tại sao có thể dùng giấm hoặc quả chanh để khử mùi tanh của cá? Biết rằng mùi
 tanh của cá gây ra bởi các hợp chất amin (có tính bazơ) có trong cá.

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

**Câu 7 : (2,5 điểm)** Cho 6,5gam Zn tác dụng hết với dung dịch axit HCl 10% .

a. Viết PTHH của phản ứng.
b. Tính thể tích khí sinh ra ở điều kiện tiêu chuẩn.

c. Tính khối lượng dung dịch HCl cần dùng.
 **( Biết Zn = 65 ; H = 1 ; Cl = 35,5 )**

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

Tên……………………………… **KIỂM TRA 93**

Lớp…………………

**Câu 1: (1 điểm )** Cho các hợp chất có công thức hóa học sau: HCl , K2O , AgNO3 , Fe(OH)3 .

 Em hãy phân loại hợp chất oxit, axit, bazơ, muối .

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 2:** Cho các kim loại sau: Na, Ag, Al, Fe, Cu

Sắp xếp các kim loại trên theo chiều tăng dần mức độ hoạt động hóa học.

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

**Câu 3: (2 điểm)** Thực hiện chuỗi biến hóa sau :

 HCl→ ZnCl2 → Zn(OH)2 → ZnSO4 → Zn

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

**Câu 4: (2 điểm)** Bổ túc các phương trình hóa học sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)

 a) ? ……………… + ? ………………→ ZnCl2

 b) MgSO4 + ? ………………→ Mg(NO3)2 + ? …………………

 c) H2SO4 + ? ………………→ FeSO4 + ? ………………

 d ) SO2 + H2O → ? ………………

**Câu 5 (1 điểm)** Có hai lọ chất lỏng mất nhãn đựng riêng biệt các dung dịch sau : NaNO3 và NaCl

 Hãy nêu phương pháp hóa học nhận biết hai dung dịch trên.

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 6 :** (Tại sao khi tiếp xúc nhiều các chất tẩy rửa và xà phòng tay thường bị nhớt, bong da?………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 7 : (2,5 điểm)** Cho 7,2 gam Mg tác dụng hết với dung dịch HCl 1,2M.

a. Viết PTHH của phản ứng.
b. Tính thể tích khí sinh ra ở điều kiện tiêu chuẩn.

c. Tính thể dung dịch HCl cần dùng.

 **( Biết Mg = 24 ; H = 1 ; Cl = 35,5 )**

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

Tên……………………………… **KIỂM TRA 94**

Lớp…………………

**Câu 1:** Cho các hợp chất có công thức hóa học sau: H2SO4 , Al2O3 , MgCl2 , Cu(OH)2 .

 Em hãy gọi tên phân loại hợp chất oxit, axit, bazơ, muối .

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 2: (2 điểm)** Bổ túc các phương trình hóa học sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)

 a/ ? ………………… + H2O → KOH

 b/ Al + Cl2 → ? ………………..

 c/ Fe(OH)3 + ? ……………………. → FeCl3 + ?...............................

 d/ NaCl + ? ………………….. → AgCl + ? ………………………..

**Câu 3: (2 điểm)** Thực hiện chuỗi biến hóa sau :

 HCl→ MgCl2 → Mg(OH)2 → MgSO4 → MgNO3

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 4: (1 điểm)** Có hai lọ chất lỏng mất nhãn đựng riêng biệt các dung dịch sau : HCl và HNO3

 Hãy nêu phương pháp hóa học nhận biết hai dung dịch trên.

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 5:** Cho các kim loại sau :Mg , Cu , Na , Fe , Ag . Hãy sắp xếp các kim loại trên theo chiều mức độ hoạt động hóa học tăng dần.

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 6 :** Màu của nước bắp cải tím thay đổi như thế nào trong các dung dịch xà phòng, giấm ăn, chanh, nước muối ? Vì sao?

………………………………………………………………………………………………………….

 ………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

 **Câu 7 : (2,5 điểm)** Cho khối lượng mạt sắt dư tác dụng hết với dung dịch 50 ml dung dịch HCl
 phản ứng xong thu được 3,36 lít khí (đkc).

a. Viết PTHH của phản ứng.
b. Tính khối lượng mạt sắt tham gia phản ứng.

c. Tính nồng độ mol dung dịch HCl cần dùng.

 **( Biết Fe = 24 ; H = 1 ; Cl = 35,5 )**

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………….