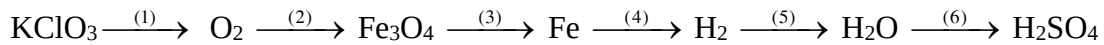


TRƯỜNG THCS CHU VĂN AN

Câu 1: (3 điểm) Hoàn thành chuỗi phản ứng sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có):



Câu 2: (2 điểm) Điền vào chỗ trống trong bảng sau:

CTHH	Tên gọi	Phân loại
	Natri hidrosunfat	
H ₂ SO ₄		
	Canxihiđroxit	
MgS		

Câu 3 : (1 điểm).

- Hãy nêu hiện tượng của thí nghiệm sau đây và viết phương trình phản ứng: Cho dung dịch axit clohidric (HCl) vào ống nghiệm chứa kim loại kẽm.
- Thành phần thể tích của không khí chiếm 78% khí Nito và 28% khí Oxi, 1% các khí khác. Khi có tia sét thì khí Nito trong không khí sẽ kết hợp với khí Oxi tạo ra chất khí đinitopentaoxit . Chất khí này được hòa tan trong nước tạo ra con mưa axit .Đây là một trong những nguyên nhân dẫn đến con mưa axit. Viết phương trình phản ứng xảy ra ?

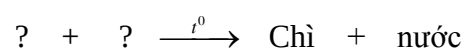
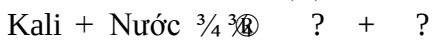
Câu 4: (1,5 điểm) Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các chất rắn màu trắng sau : CaO ; P₂O₅ ; Al₂O₃

Câu 5: (2,5 điểm) Cho 19,6 g sắt tác dụng với dung dịch loãng có chứa 24,5g axit sunfuric

- Tính khối lượng chất còn dư sau phản ứng
- Tính thể tích khí hiđro sinh ra ở (đkc)
- Nếu nồng độ % của dd axit sunfuric trên là 25% thì khối lượng dd axit là bao nhiêu gam?

TRƯỜNG THCS NGUYỄN DU

Câu 1: (2.5đ) Hoàn thành các các phản ứng sau dưới dạng phương trình hóa học (ghi đầy đủ điều kiện phản ứng nếu có):



Câu 2: (1.5đ) Em hãy trình bày cách phân biệt 3 chất rắn màu trắng dạng bột chứa trong các lọ mất nhãn sau: điphotpho pentaoxit, bari oxit và kẽm oxit.

Câu 3: (1đ) Hãy điền vào những ô còn trống trong bảng sau:

Stt	Công thức hóa học	Tên chất	Loại chất
1		Sắt (III) hidroxit	
2	SiO ₂		
3			Muối trung hòa
4	HMnO ₄		

Câu 4: (3đ) Để có 29,4g axit sunfuric phản ứng với 6,75g nhôm người ta phải hòa tan V lít khí lưu huỳnh tri oxit vào nước.

- Viết các phương trình phản ứng xảy ra?
- Tính V thể tích khí lưu huỳnh trioxit (đktc) tham gia phản ứng?
- Tính khối lượng và đọc tên sản phẩm muối tạo thành sau khi phản ứng kết thúc?

(Cho Al=27, H=1, O=16, S=32)

Câu 5: (1đ) Hòa tan hoàn toàn một mẫu chất rắn A vào nước sau cùng chỉ thu được một dung dịch trong suốt, dung dịch này có thể làm đổi màu giấy quì tím thành xanh. Theo em chất A ban đầu có thể là loại chất nào? Giải thích? Hãy cho một ví dụ cụ thể và viết PTHH xảy ra (nếu có).

Câu 6: (1đ) Tính C% của các dung dịch muối ăn thu được khi pha thêm 20g nước vào 80g dd muối ăn có nồng độ 15%.

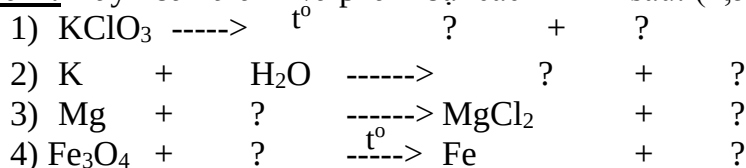
Trường THCS Minh Đức

Câu 1: Hãy nêu hiện tượng hóa học và viết phương trình phản ứng khi cho bột canxi oxit tác dụng với nước, sau đó thêm mẫu giấy quỳ tím (1đ)

Câu 2: Hãy phân loại và gọi tên các chất sau: H_2SO_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, HgO , Na_2CO_3 , BaCl_2 , SO_3 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, HBr (2đ)

Câu 3: Bằng PPHH hãy nhận biết các chất rắn sau: P_2O_5 , Al_2O_3 , Na_2O . Viết PTHH ? (1,5đ)

Câu 4: Hãy hoàn thành và phân loại các PTHH sau: (2,5đ)



Câu 5: (3đ)) Cho 22,4 g sắt tác dụng với dung dịch loãng có chứa 24,5g axit sunfuric

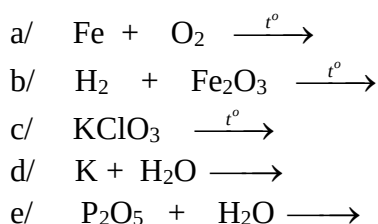
- 1) Tính khối lượng chất còn dư sau phản ứng
- 2) Tính thể tích khí hidro sinh ra ở (đkc)
- 3) Khí hidro sinh ra đem dẫn qua một oxit baz (RO) được đun nóng. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thấy lượng kim loại R sinh ra là 16g . Tìm kim loại R

TRƯỜNG THCS HUỖNH KHUÔNG NINH

Câu 1 : (2 điểm) : Hoàn thành đầy đủ bảng sau:

STT	CTHH	Phân loại hợp chất	Đọc tên hợp chất
1	NO_2		
2			Kẽm hidroxit
3	H_2CO_3		
4			Canxi sunfat

Câu 2 : (3 điểm) Hoàn thành các phản ứng sau đây và cho biết loại phản ứng:



Câu 3 : (1,5 điểm) Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các chất lỏng sau đây:

Nước (H_2O), Axit Clohidric (HCl) và nước muối (NaCl).

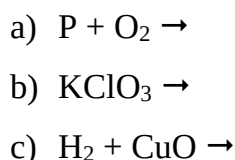
Câu 4 : (3,5 điểm) Cho một miếng nhôm nặng 0,81g vào dung dịch chứa 2,19g axit clohidric HCl.

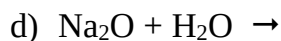
- a. Chất nào phản ứng hết? chất nào còn dư bao nhiêu mol?
- b. Tính khối lượng các chất thu được sau phản ứng.
- c. Nếu thay miếng nhôm bằng kim loại kẽm có cùng khối lượng, thì sản phẩm có khối lượng không thay đổi. Theo em có đúng không? Vì sao?

Tính nồng độ phần trăm của dung dịch muối nhôm Clorua sinh ra ở phương trình trên khi hòa tan vào thêm 10g nước.

TRƯỜNG THCS ĐỨC TRÍ

1. Hoàn thành các PTHH sau và cho biết các phản ứng sau thuộc loại phản ứng hóa học nào? (2đ)





Câu 2. Hoàn thành bảng sau: (1,5 đ)

Công thức hóa học	Tên gọi	Phân loại
P_2O_5		
$\text{Al}(\text{OH})_3$		
H_2SO_4		
Na_2CO_3		
$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$		
KOH		

Câu 3: (2 đ) Nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học khi cho:

a) Viên nhỏ Natri vào cốc thủy tinh chứa nước, dùng quỳ tím thử dung dịch thu được sau phản ứng.

b) Dẫn khí hidro qua bột đồng (II) oxit đun nóng.

Câu 4: Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết 3 lọ mất nhãn đựng riêng biệt 3 chất rắn màu trắng là: natri oxit, magie oxit và diphospho pentaoxit. Viết phương trình hóa học minh họa. (1,5 đ)

Câu 5: Cho 7,2 g magie Mg tác dụng với dung dịch có chứa 14,6g HCl

a/ Viết phương trình phản ứng

b/ Sau phản ứng, chất nào còn dư và dư bao nhiêu gam?

c/ Tính khối lượng magie clorua MgCl_2 tạo thành sau phản ứng?

d/ Tính thể tích khí H_2 sinh ra (đktc)?

TRƯỜNG THCS TRẦN VĂN ƠN

1. Hoàn thành phương trình và phân loại phản ứng : (3 điểm)



2. Bằng phương pháp hóa học nhận biết các chất sau: K, Zn, Cu. (2 điểm)

3. Đọc tên, viết CTHH, phân loại cụ thể các hợp chất sau: (2 điểm)

Tên hợp chất	Công thức hóa học	Phân loại hợp chất
	H_3PO_4	
Bạc oxyt		
	Na_2SO_3	
Bari photphat		

BÀI 4: Hòa tan 7,2g magie vào 146g dung dịch axit clohydric 20%

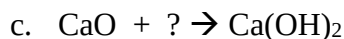
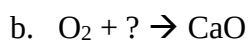
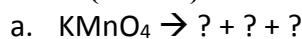
a. Viết phương trình phản ứng.

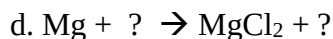
b. Tính khối lượng của từng chất sau phản ứng.

c. Tính thể tích khí thoát ra. Biết rằng các khí đo (đkc) $\text{Mg} = 24$; $\text{Cl} = 35,5$

TRƯỜNG THCS VĂN LANG

Bài 1 (3 điểm): Hoàn thành PTHH (ghi rõ điều kiện nếu có) rồi phân loại phản ứng:





Bài 2 (2 điểm): Hoàn thành bảng sau:

STT	Công thức hóa học	Phân loại	Gọi tên
1	HNO_3		
2			Kali hidrocacbonat
3	$\text{Fe}(\text{OH})_2$		
4			Đinitơ pentaoxit

Bài 3 (1,5 điểm):

- Mô tả hiện tượng và viết phương trình phản ứng khi cho kẽm vào dung dịch axit clohidric.
- Trình bày phương pháp hóa học nhận biết 3 lọ dung dịch sau: HCl , NaOH , H_2O

Bài 4 (3 điểm): Cho 3,6g magie tác dụng với dung dịch chứa 14,6g axit clohidric thu được muối magie clorua và khí hidro.

- Viết PTHH
- Thể tích khí hidro thoát ra ở đktc
- Tính khối lượng chất còn dư sau phản ứng.
- Giả sử đem hòa tan 0,2 mol muối magie clorua vào 31g nước. Tính nồng độ phần trăm dung dịch thu được.

Bài 5 (0,5 điểm) Muối amoni cacbonat $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ được dùng làm bột nở vì khi trộn thêm vào bột mì, lúc nướng bánh thì $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ dễ bị phân hủy thành các chất khí là amoniac NH_3 , khí cacbonic và hơi nước nên làm cho bánh xốp và nở hơn. Hãy viết PTHH cho phản ứng trên.

TRƯỜNG THCS VÕ TRƯỜNG TOẢN

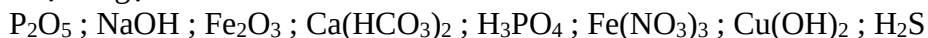
Câu 1: (3 điểm) Hoàn thành các phản ứng hóa học và phân loại phản ứng hóa học sau :

- $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2 \xrightarrow{t^\circ} ? + ?$
- $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow ? + ?$
- $\text{KMnO}_4 \xrightarrow{t^\circ} ? + ? + ?$
- $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow ? + ?$
- $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^\circ} ?$
- $\text{BaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow ?$

Câu 2: (1 điểm)

- Mô tả hiện tượng và viết phương trình phản ứng : Cho một ít Canxi Oxit vào ống nghiệm , sau đó cho một ít nước vào . Thử dung dịch sau phản ứng bằng giấy quì tím .
- Bằng phương pháp hóa học , nhận biết các dung dịch sau : Axit Clohidric , Kali hidroxit , Kẽm Clorua .

Câu 3: (2 điểm) Phân loại và gọi tên các chất sau :

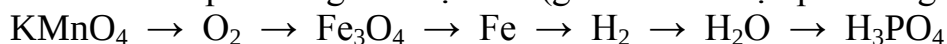


Câu 4: (3 điểm) Cho dung dịch chứa 21,9g axit Clohidric tác dụng với 10,8g kim loại Nhôm thu được một chất khí A và một dung dịch B.

- Viết phương trình phản ứng .
- Xác định khí A, dung dịch B . Với lượng axit trên có hòa tan hết lượng kim loại Nhôm không ? Giải thích
- Tính nồng độ phần trăm của 146g dung dịch axit Clohidric nói trên .

LƯƠNG THẾ VINH

Câu 1: (3đ) Hoàn thành chuỗi phản ứng hóa học sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có):



Câu 2: (2đ) Nối các CTHH ở cột A với các tên chất ở cột B sao cho phù hợp và phân loại các hợp chất trên

A	B
1/ H_2S	a/ Sắt (II) sunfat
2/ KOH	b/ Kali nitrit
3/ FeSO_4	c/ Axit sunfuhidric
4/ N_2O_5	d/ Kali nitrat
5/ FeS	e/ Sắt (II) sunfua
6/ H_2SO_4	f/ Axit sunfuric

7/ KNO_3	g/ Kali hidroxit
8/ KNO_2	h/ Đinitơ pentaoxit

Câu 3 (1,5đ): Bằng phương pháp hóa học, hãy phân biệt 3 khí sau: khí oxi ; khí hiđro ; khí nitơ. Viết PTHH nếu có.

Câu 4 (3đ): Cho 9,125g axit clohidric tác dụng với 2,8g kim loại sắt. Cho NTK của H=1; Cl=35,5 ; Fe = 56.

a/ Viết PTHH của phản ứng trên.

b/ Tính thể tích khí hiđro sinh ra ở đktc.

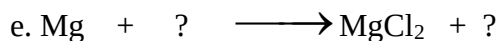
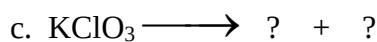
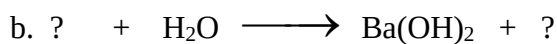
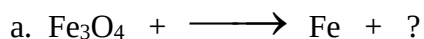
c/ Tính khối lượng của các chất còn lại sau phản ứng.

d/ Nếu cho giấy quỳ tím vào sản phẩm sau phản ứng thì giấy quỳ sẽ đổi thành màu gì? Giải thích vì sao?

Câu 5 (0,5đ): Hiện tại tình trạng hạn hán và xâm nhập mặn tại các tỉnh miền Tây được đánh giá là đặc biệt nghiêm trọng, nặng nhất trong 100 năm qua, gây thiệt hại nặng nề cho đời sống và sản xuất. Vì vậy, để bảo vệ nguồn nước ngọt tránh ô nhiễm và sử dụng tiết kiệm nguồn nước ngọt em có thể làm được những gì? Kể ít nhất 2 biện pháp cụ thể.

TRƯỜNG THCS ĐÔNG KHỔ

Bài 1(3 điểm) : Bổ sung các phương trình hóa học sau nêu điều kiện nếu có :



Bài 2(2 điểm) :Phân loại và gọi tên các hợp chất có công thức hóa học sau : $\text{Cu}(\text{OH})_2$, ZnS , Al_2O_3 , HNO_3 , N_2O_3 , HBr , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, NaH_2PO_4 .

Bài 3(1 điểm) : Cho mẫu natri vào nước ,quan sát hiện tượng xảy ra . Viết phương trình hóa học của phản ứng . Dung dịch sau phản ứng có làm đổi màu quỳ tím không . Giải thích .

Bài 4(1 điểm) : Phải thêm bao nhiêu gam nước vào 120 gam dung dịch muối ăn 20% để pha chế thành dung dịch muối ăn 12% .

Bài 5(3 điểm) :

Cho 5,4 gam nhôm tác dụng với dung dịch axit sunfuric .

a/ Tính thể tích khí sinh ra ở đktc .

b/ Tính khối lượng muối thu được .

b/ Khí sinh ra có khử hết 24 gam sắt (III) oxit không ? Giải thích