

ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II
MÔN: HÓA HỌC 8
(Thời gian làm bài: 45 phút)

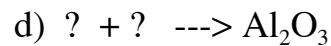
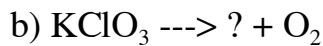
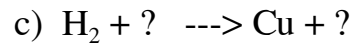
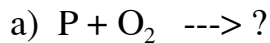
Câu 1 (3,0điểm):

Cho các công thức hoá học: KOH; HCl; CaCl₂; Al₂O₃; Mg(OH)₂; H₂SO₄; Ca₃(PO₄)₂; SO₃; Ba(OH)₂; HNO₃; Na₂CO₃; NO₂; NaOH; Fe₃O₄; KHSO₃.

Hãy phân loại và gọi tên các chất trên.

Câu 2 (2,0điểm):

Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:



Các phản ứng trên thuộc loại phản ứng hoá học nào?

Câu 3 (1,5điểm):

Kim loại M có hoá trị III. Hãy viết công thức:

a) Bazơ của M

b) Muối của M với gốc sunfat (SO₄) và gốc nitrat (NO₃)

Câu 4 (3,5điểm):

Cho a gam kim loại sắt phản ứng vừa đủ với 200 gam dung dịch HCl 14,6%.

a) Viết phương trình hoá học.

b) Tính a

c) Tính thể tích khí hydro thu được ở điều kiện tiêu chuẩn.

(Cho biết $Na = 23; O = 16; H = 1; Fe = 56; Cl = 35,5$)

Hết!

**ĐÁP ÁN, BIỂU ĐIỂM ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II
MÔN: HÓA HỌC 8**

Câu 1(3,0đ) Mỗi đáp án đúng đ- ợc 0,1đ

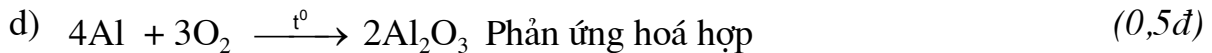
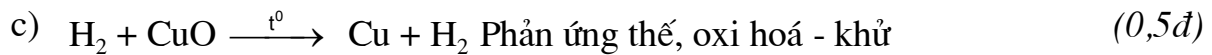
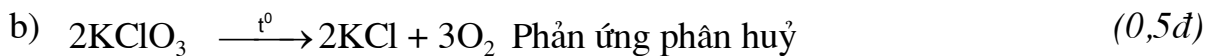
Oxit: Al_2O_3 ; SO_3 ; NO_2 ; Fe_3O_4 .

Axit: HCl ; H_2SO_4 ; HNO_3 .

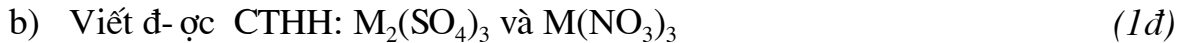
Bazơ: KOH ; $\text{Mg}(\text{OH})_2$; $\text{Ba}(\text{OH})_2$; NaOH .

Muối: CaCl_2 ; $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$; Na_2CO_3 ; KHSO_3 .

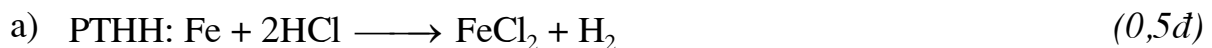
Câu 2(2,0đ) Mỗi PTHH viết đúng đ- ợc 0,5đ



Câu 3(1,5đ)



Câu 4(3,5đ):



b) $m_{\text{HCl}} = \frac{200 \cdot 14,6}{100} = 29,2(\text{g})$ (0,5đ)

Số mol của HCl là: $n_{\text{HCl}} = \frac{29,2}{36,5} = 0,8(\text{mol})$ (0,5đ)

Theo PTHH: $n_{\text{Fe}} = \frac{1}{2} n_{\text{HCl}} = \frac{0,8}{2} = 0,4(\text{mol})$ (0,5đ)

Vậy a = $m_{\text{Fe}} = 0,4 \cdot 56 = 22,4(\text{g})$ (0,5đ)



$V_{\text{H}_2} = 0,4 \cdot 22,4 = 8,96(\text{l})$ (0,5đ)

Hết!

ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II NĂM

MÔN: HÓA HỌC 8

(Thời gian làm bài: 45 phút)

Phần I: Trắc nghiệm (2,0 điểm)

Câu 1: (1,0 điểm)

Hãy ghép các thí dụ ở cột (II) cho phù hợp với các khái niệm ở cột (I)

Khái niệm (I)	Thí dụ (II)
A. Oxit	1. MgO; CaO; H ₂ SO ₄
B. Muối	2. SO ₃ ; CuO; CO
C. Axit	3. NaNO ₃ ; KHCO ₃ ; FeSO ₄
D. Kiềm	4. Ba(OH) ₂ ; NaOH; KOH
	5. H ₂ SO ₄ ; HNO ₃ ; HCl
	6. NaCl; HCl; H ₂ CO ₃

Câu 2: (1,0 điểm)

Chọn câu trả lời đúng trong các câu sau:

1. Hoà tan 20g đ- ờng vào 180g n- ớc. Nồng độ phẩm trăm của dung dịch thu đ- ợc là:

- A. 20% B. 15% C. 10% D. 30%

2. Hoà tan 9,4g K₂O vào n- ớc thu đ- ợc 100ml dung dịch. Nồng độ mol của dung dịch thu đ- ợc là:

- A. 1 M B. 2M C. 0,094 M D. 9,4M

Phần II: Tự luận (8,0 điểm)

Câu 1: (2,5 điểm)

Hoàn thành các ph- ơng trình phản ứng sau:

- a) $\text{Na} + ? \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$ c) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + ?$
b) $? + \text{CaO} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$ d) $? + ? \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$

Trong các phản ứng trên phản ứng nào thuộc loại phản ứng hoá hợp? Phản ứng nào thuộc loại phản ứng phân huỷ?

Câu 2: (1,5 điểm)

Kim loại M có hoá trị II. Hãy viết công thức:

- a) Barơ của M
b) Muối của M với gốc sunfat (SO₄) và gốc nitrat (NO₃)

Câu 3: (4,0 điểm)

Cho 13 gam kẽm phản ứng hoàn toàn với dung dịch HCl (d□)

- a) Viết ph- ơng trình hoá học.
b) Tính thể tích khí hiđro sinh ra ở điều kiện tiêu chuẩn.

- c) Nếu dùng toàn bộ l-ợng hiđro bay ra ở trên đem khử 12gam bột CuO ở nhiệt độ cao thì chất nào còn d- ? d- bao nhiêu gam?

(Cho biết $Cu = 64; Zn = 65; K = 39; O = 16; H = 1; Cl = 35,5$)

Hết!

ĐÁP ÁN, BIỂU ĐIỂM ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II NĂM HỌC 2010 - 2011

MÔN: HÓA HỌC 8

Phần I: Trắc nghiệm (2đ):		
Câu 1(1đ) Mỗi ý nối đúng đ- ợc 0,25đ		
	A ---2; B ---3; C --- 5; D --- 4	(1đ)
Câu 2(1đ)		
	1. C; 2. A	(1đ)
Phần II: Tự luận (8đ):		
Câu 1(2,5đ) Mỗi PTHH viết đúng đ- ợc 0,5đ		
a)	$2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2$	(0,5đ)
b)	$H_2O + CaO \longrightarrow Ca(OH)_2$	(0,5đ)
c)	$CaCO_3 \xrightarrow{t^o} CaO + CO_2$	(0,5đ)
d)	$3Fe + 2O_2 \xrightarrow{t^o} Fe_3O_4$	(0,5đ)
	Phản ứng hoá hợp là: b,d	0,25đ
	Phản ứng phân huỷ là: c	0,25đ
Câu 2(1,5đ)		
a)	Viết đ- ợc CTHH: $M(OH)_2$	(0,5đ)
b)	Viết đ- ợc CTHH: MSO_4 và $M(NO_3)_2$	(1đ)
Câu 3(4đ):		
a)	PTHH: $Zn + 2HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$	(0,5đ)
b)	$n_{Zn} = \frac{13}{65} = 0,2(\text{mol})$	(0,5đ)
	Theo PTHH: $n_{H_2} = n_{Zn} = 0,2(\text{mol})$	(0,5đ)
	$V_{H_2} = 0,2.22,4 = 4,48(\text{l})$	(0,5đ)
c)	$H_2 + CuO \xrightarrow{t^o} Cu + H_2 \quad (2)$	(0,5đ)
	Ta có $n_{CuO} = \frac{12}{80} = 0,15(\text{mol}); n_{H_2} = 0,2(\text{mol})$	(0,5đ)
	Theo PTHH (2): $n_{H_2} = n_{CuO} = 0,15(\text{mol}) \Rightarrow H_2$ còn d-	(0,5đ)
	$n_{H_2(d-)} = 0,2 - 0,15 = 0,05(\text{mol})$	(0,25đ)

$$m_{H_2(d-)} = 0,05 \cdot 2 = 0,1(g)$$

(0,25đ)

Hết!

Ma trận đề kiểm tra học kì I môn hoá học 8

Các kiến thức, kĩ năng cơ bản	Mức độ kiến thức, kĩ năng			Tổng
	Biết	Hiểu	Vận dụng	
1. Định luật bảo toàn khối lượng	1 (1 điểm)	2 (1 điểm)		3 (2 điểm)
2. Lập phương trình hoá học		4 (2 điểm)	1 (1 điểm)	5 (3 điểm)
3. Tính theo công thức hoá học	1 (0,5 điểm)	1 (0,5 điểm)	4 (2 điểm)	6 (3 điểm)
4. Tính theo phương trình hoá học	1 (0,5 điểm)	1 (0,5 điểm)	2 (1 điểm)	4 (2 điểm)
Tổng	3 (2 điểm)	8 (4 điểm)	7 (4 điểm)	18 (10 điểm)