

PHÒNG GD&ĐT KRÔNG BUK **KIỂM TRA –Tiết 11- NĂM HỌC : 2014-2015**
 TRƯỜNG THCS LÊ HỒNG PHONG Môn : Hoá (Đề chẵn)
 Đề chính thức Thời gian : 45 phút

A/ Mục tiêu :

1/ Kiến thức :

-Kiểm tra về tính chất hoá học của axit , ôxi t ,

2/ Kỹ năng : Vận dụng các công thức tính n , m , công thức tính nồng độ phần trăm .kĩ năng viết phương trình

3/ Thái độ : Giáo dục tính cẩn thận ,tự giác độc lập,suy nghĩ của học sinh

B/ Ma trận đề :

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA 45 PHÚT –TIẾT 11. MÔN HOÁ HỌC –LỚP 9

Nội dung	MỨC ĐỘ NHẬN THỨC								Tổng
	Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng thấp		Vận dụng cao		
	TN	TL	TN	TL	TN	TL	TN	TL	
1. - Tính chất của ô xit , a xit -Nhận biết các hóa chất	Câu 1,3,4,6 (2đ)		Câu5 (0,5đ)	Câu 7, 8 (4 đ)					7 câu (6,5 đ)
2/ - Vận dụng các công thức tính n,m,nồng độ % ...					Câu 2, (0,5đ)	Câu 10 (2đ)		Câu9 (1 đ)	3câu (3,5 đ)
Tổng số câu	4 câu		1 câu	2câu	1câu	1câu		1 câu	10câu
Tổng số điểm	(2 đ)		(0,5 đ)	(4 đ)	(0,5 đ)	(2 đ)		(1 đ)	(10 đ)
Tỉ lệ	(20 %)		(5%)	(40%)	(5%)	(20%)		(10%)	(100%)

III/ Nội dung

A/ Phân trắc nghiệm : (3đ) Em hãy khoanh tròn vào câu trả lời đúng .

Câu 1/ Dãy những oxit tác dụng được với nước là:

A/ K_2O, SO_3, P_2O_5

C/ FeO, P_2O_5, K_2O

B/ CuO, ZnO, Fe_3O_4

D/ CuO, ZnO, SO_3

Câu 2/ Trung hòa 500 (ml) dung dịch H_2SO_4 1M bằng dung dịch KOH . Vậy khối lượng muối kalisunphat thu được là :

A/ 40 (g) B/ 87 (g) C/ 42 (g) d/ 157(g)

Câu 3/ H_2SO_4 (loãng) Phản ứng với tất cả các chất trong dãy chất nào dưới đây:

A/ Cu,Ca (OH)₂ ,MgO C/ CuO, NaOH ,Hg

B/ NaOH,CuO,Al D/ Ag, Ca(OH)₂ ,CuO

Câu 4/ Oxit bazơ có những tính chất như sau :

A/ Tác dụng với : oxit axit,axit và oxit bazơ C/ Tác dụng với : oxit bazo và bazo

B/ Tác dụng với : H_2O ,axit,oxit axit D/ Tác dụng với : H_2O , muối và axit

Câu 5/ Có các chất sau : $H_2O,NaOH, CO_2,Na_2O$. Số cặp chất phản ứng được với nhau là :

A/ 2 B/ 4 C/ 3 D/5

Câu 6/ Trong các oxit bazo sau đây thì ô xit bazo nào được dùng làm chất hút ẩm :

A/ Al_2O_3 B/ Cr_2O_3 C / Fe_2O_3 D/ CaO

B/ Phần tự luận : (7 đ)

Câu 7/ Hãy thực hiện những chuyển đổi hóa học sau bằng cách viết những phương trình hóa học (ghi điều kiện của phản ứng nếu có) (2 Đ)

(1) (2)



(3) ↓ (4)



Câu8/ Trình bày phương pháp nhận biết các dung dịch sau : HCl ,NaOH , H_2SO_4 , Na_2SO_4 (2đ)

Câu9/ Hòa tan hoàn toàn 18 g kim loại M cần dùng 800 ml dung dịch HCl 2,5 M . Xác định tên kim loại M (1 đ)

Câu10 Biết rằng 1,12 lít khí CO_2 (ĐKTC) tác dụng vừa đủ với 100 ml dung dịch NaOH tạo thành muối

Na₂CO₃ và nước

a/ Viết phương trình hóa học

b/ Tìm nồng độ mol của dung dịch NaOH đã dùng

c/ Tính nồng độ phần trăm của dung dịch Na₂CO₃ sau phản ứng biết khối lượng dung dịch là 106 g (2đ)

HƯỚNG DẪN CHẤM

I/ Phần trắc nghiệm : (3 đ) Mỗi câu đúng đạt 0,5 đ

Câu	1	2	3	4	5	6
Đáp án	a	b	a	b	b	d

II/ Phần tự luận : (7 đ)

Câu 7/ Mỗi phương trình đúng đạt 0,5 đ

- Tác dụng O₂ (1)
- Tác dụng H₂SO₄ (2)
- Tác dụng H₂ (3)
- Tác dụng HCl (4)

Câu 8/ -Dùng quỳ tím (0,5 đ)

-Dùng thuốc thử BaCl₂ (0,5 Đ)

-Viết đúng pt : H₂SO₄ + BaCl₂ → Ba SO₄ + 2HCl (1đ)

Câu 9/ - Gọi x là hóa trị của M

Viết phương trình : 2 M + 2x HCl → 2 MCl_x + xH₂ (0,25 Đ)

- n HCl = 2 mol (0,25 Đ)

nM = 2x

M_M = 18/ 2x = 9x (g) (0,25)

Biện luận : → x=3 ,M = 27

- Tên nguyên tố :Al (0,25)



$$n_{\text{CO}_2} = 0,5 \text{ (Mol)}$$

$$C_M \text{NaOH} = 1 \text{ M (0,25)}$$

$$m_{\text{Na}_2\text{CO}_3} = 0,05 \times 106 = 5,3 \text{ g (0,25)}$$

$$C\% \text{Na}_2\text{CO}_3 = 5,3 \times 100 / 106 = 5 \text{ (\%) (0,5 đ)}$$