

PHÒNG GD&ĐT TP HỒA BÌNH
TRƯỜNG PTDTBT THÁI THỊNH

Đề chính thức

ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II
NĂM HỌC 2013-2014
MÔN: HOÁ HỌC LỚP 8

Thời gian: 45 phút (không kể thời gian giao đề)

MA TRẬN

Chủ đề	Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng		Tổng số câu, tỉ lệ %
			Thấp	Cao	
Chương IV Oxi- không khí (9 tiết)	Oxit là gì? biết phân loại oxit axit và oxit bazơ <i>1 câu (Câu 1) 1,5 điểm = 15%</i>		- Tính m_{Na} <i>1 câu (Câu 4) 1.0 điểm = 10%</i>		<i>2 câu 2,5 đ = 25%</i>
Chương V. Hidro- nước (13 tiết)	Phân loại các hợp chất vô cơ, viết CTHH <i>1/3 câu (Câu 3a) 1.0 đ = 10%</i>	- Học sinh biết được tính chất hoá học của nước: phản ứng được với nhiều chất ở điều kiện thường như 1 số kim loại, oxit bazơ. Viết PTHH - BT nhận biết bằng quỳ tím - Viết PTHH thực hiện dãy biến hoá <i>2 câu (Câu 2 và 3b, c) 4,5 đ = 45%</i>			<i>2 câu 5,5 đ = 55%</i>
Chương VI : Dung dịch 4 tiết			Vận dụng được công thức để tính C%, C_M của một số dung dịch hoặc các đại lượng có liên quan. <i>1 câu (Câu 5) 2.0 điểm = 20%</i>		<i>1 câu 2.0 đ = 20%</i>
Cộng	<i>1 câu 2,5 đ = 25 %</i>	<i>2 câu 4,5 đ = 45%</i>	<i>2 câu 3,0 điểm = 30%</i>		<i>5 câu 10 đ = 100%</i>

PHÒNG GD&ĐT TP HỒA BÌNH
TRƯỜNG PTDTBT THÁI THỊNH

Đề chính thức

**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II
NĂM HỌC 2013-2014
MÔN: HOÁ HỌC LỚP 8**

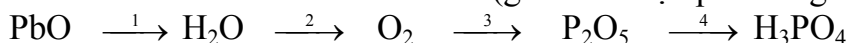
Thời gian: 45 phút (không kể thời gian giao đề)

Câu 1 : (1,5 đ)

- a) Oxit là gì ?
b) Trong các oxit sau: CaO, CO₂, MgO, SO₂, P₂O₅, Fe₃O₄.
- Oxit nào thuộc oxit axit.
- Oxit nào thuộc oxit bazơ.

Câu 2 (2,0đ)

Viết các PTHH theo sơ đồ biến hóa sau (ghi điều kiện phản ứng nếu có).



Câu 3 : (3,5 đ)

- a) Cho biết các chất dưới đây thuộc loại hợp chất nào ? Viết công thức các chất đó:
Natrihiđrôxit; Axit photphoric; Natri Clorua ;
b) Cho các chất sau: Na; BaO; SO₂ đều tác dụng được với nước. Viết phương trình phản ứng hóa học xảy ra?
c) Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết các lọ dung dịch mất nhãn sau : H₂O; NaOH; HCl

Câu 4 : (1,0đ)

Đốt cháy Natri trong khí oxi thì thu được 3,72 g Natrioxit . Tính khối lượng Natri tham gia phản ứng?

Câu 5: (2.0đ)

- a. Trong 200 ml dung dịch có hòa tan 16 gam CuSO₄. Hãy tính nồng độ mol của dung dịch CuSO₄?
b. Dung dịch H₂SO₄ có nồng độ 14 %. Hãy tính khối lượng H₂SO₄ có trong 150 gam dung dịch?

(Cho biết Na = 23; O = 16; Cu =64; S =32;)

.....**HẾT**.....

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II MÔN HÓA 8
Năm học : 2013 – 2014

CÂU	KIẾN THỨC CẦN ĐẠT	ĐIỂM
Câu 1	a). Oxit là hợp chất của hai nguyên tố, trong đó có một nguyên tố là oxi.	0,5 đ
	b)- Oxit bazơ: CaO, MgO, Fe ₃ O ₄ - Oxit axit: CO ₂ , SO ₂ , P ₂ O ₅	0,5 đ 0,5 đ
Câu 2	(Mỗi PTHH viết đúng và đủ điều kiện (0,5đ) PbO + H ₂ $\xrightarrow{t^o}$ Pb + H ₂ O	0,5 đ
	2H ₂ O $\xrightarrow{đf}$ 2 H ₂ ↑ + O ₂ ↑	0,5 đ
	4P + 5O ₂ $\xrightarrow{t^o}$ 2P ₂ O ₅	0,5 đ
	P ₂ O ₅ + H ₂ O → H ₃ PO ₄	0,5 đ
Câu 3	Natri hidroxit NaOH :Bazơ tan trong nước (kiềm) Axit photphoric H ₃ PO ₄ : Axit Natri Clorua NaCl : Muối.	1.0 đ
	2Na + 2H ₂ O → 2NaOH + H ₂ BaO + H ₂ O → Ba(OH) ₂ SO ₂ + H ₂ O → H ₂ SO ₃	1 ,5đ
	Nhận biết bằng quì tím	1.0đ
Câu 4	a. 4Na + O ₂ → 2Na ₂ O	0.25 đ
	n _{Na₂O} = 3, 72/62 =0,06 mol	0.25 đ
	n _{Na} = 0,06 x 2 = 0,12 mol	0.25 đ
	m _{Na} = n x M _{Na} = 0,12 x 23 = 2,76 gam	0.25 đ
Câu 5	C _M = n / V = 0,1/0,2 = 0,5 M	1.0 đ
	m _{ct} = 14 x150/100= 21 gam	1.0đ