

BÀI KIỂM TRA SỐ 2 MÔN HÓA HỌC 8

I. KHUNG MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA

Nội dung	Mức độ nhận thức								Tổng
	Hiểu		Biết		Vận dụng		Vận dụng cao		
	TN KQ	TL	TN KQ	TL	TN KQ	TL	TN KQ	TL	
1. Hiện tượng vật lý, hiện tượng hóa học		1(1,5)							1(1,5)
2. Phản ứng hóa học		1(1,5)							1(1,5)
3. PTHH						1(3,0)		1(1,0)	2(4,0)
4. Định luật BTKL và tính toán hóa học				1(3,0)					1(3,0)
Tổng số câu		2		1		1		1	5(10)
Tổng số điểm		(3,0)		(3,0)		(3,0)		(1,0)	
Tỉ lệ %		30%		30%		30%		10%	

II. ĐỀ KIỂM TRA VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM

1. Đề kiểm tra:

ĐỀ 1

Câu 1(1,5đ). Trong các hiện tượng sau, cho biết đâu là hiện tượng vật lý, đâu là hiện tượng hóa học?

- a. Dây sắt được cắt nhỏ thành từng đoạn.
- b. Khí hiđro cháy trong không khí tạo ra nước
- c. Vôi sống(chứa canxi oxit) cho vào nước tạo thành vôi tôi(chứa canxi hidroxit).

Câu 2(1,5đ). Em hãy ghi lại phương trình hóa học bằng chữ các hiện tượng hóa học của câu 1.

Câu 3(2,5đ). Lập phương trình hóa học sau:

- a. $Al + O_2 \xrightarrow{t^o} Al_2O_3$
- b. $Na + H_2O \longrightarrow NaOH + H_2 \uparrow$
- c. $NaOH + FeSO_4 \longrightarrow Fe(OH)_2 \downarrow + Na_2SO_4$
- d. $Fe_xO_y + CO \longrightarrow Fe + CO_2 \uparrow$
- e. $FeS_2 + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3 + SO_2 \uparrow$

Câu 4(1,5đ). Cho biết ý nghĩa các phương trình hóa học của câu 3

Câu 5(3đ). Đốt cháy hoàn toàn 3,1 g photpho(P) trong không khí ta thu được 7,1 g hợp chất điphotphopentaoxit(P_2O_5).

- a. Lập phương trình hóa học của phản ứng?
- b. Viết biểu thức khối lượng của phản ứng?
- c. Tính khối lượng của khí oxi đã phản ứng?

ĐỀ 2:

Câu 1 (1,5đ). Trong các hiện tượng sau, cho biết đâu là hiện tượng vật lý, đâu là hiện tượng hóa học?

- Nung đá vôi(Canxi cacbonat là thành phần chính) thu được vôi sống và khí cacbonic.
- Nước để trong ngăn đá tủ lạnh thành nước đá.
- Lưu huỳnh cháy trong không khí tạo ra chất khí mùi hắc(khí lưu huỳnh đioxit).

Câu 2(1,5đ). Em hãy ghi lại phương trình hóa học bằng chữ các hiện tượng hóa học của câu 1.

Câu 3(2,5đ). Lập phương trình hóa học sau:

- $P + O_2 \xrightarrow{t^o} P_2O_5$
- $K + H_2O \longrightarrow KOH + H_2 \uparrow$
- $NaOH + CuSO_4 \longrightarrow Cu(OH)_2 \downarrow + Na_2SO_4$
- $Fe_xO_y + Al \longrightarrow Fe + Al_2O_3$
- $Fe(OH)_2 + O_2 + H_2O \longrightarrow Fe(OH)_3 \downarrow$

Câu 4(1,5đ). Cho biết ý nghĩa các phương trình hóa học của câu 3

Câu 5(3đ). Khi phân hủy hoàn toàn 24,5g muối kali clorat($KClO_3$) thu được 9,6g khí oxi và muối kali clorua(KCl).

- Lập PTHH của phản ứng xảy ra?
- Viết biểu thức về khối lượng của phản ứng?
- Tính khối lượng muối kali clorua thu được?

2. Đáp án và hướng dẫn chấm:

Câu 1. Mỗi câu $0,5 \times 3 = 1,5$ điểm

	HTVL	HTHH
Đề 1	a	c, d
Đề 2	b	a, c

Câu 2. Viết đúng phương trình chữ 1 câu $0,75 \times 2 = 1,5$ điểm

Câu 3. Mỗi câu $0,5 \times 5 = 2,5$ điểm

Câu	a			b				c				d								
Đề 1	4	3	2		2	2	2	1	2	1	1	1	1	y	x	y	4	11	2	8
Đề 2	4	5	2		2	2	2	1	2	1	1	1	3	y	3x	y	4	1	2	4

Câu 4. Viết đúng tỉ lệ của các chất trong PTHH $0,25 \times 5 = 1,25 + 0,25(\text{rõ ràng}) = 1,5\text{đ}$

Câu 5. a. Lập đúng PTHH(1 điểm)

b. Viết đúng biểu thức về khối lượng(1 điểm)

c. Tính đúng khối lượng của chất(1 điểm)

