

PHÒNG GD&ĐT
HUYỆN PHÚ LỘC

ĐỀ CHÍNH THỨC

Đề ra:

ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I - NĂM HỌC 2016 -2017
Môn: Hóa học - Lớp: 8
Thời gian làm bài: 45 phút (không kể thời gian giao đề)

Bài 1: (2 điểm)

1.1. (1 điểm) Nước biển có thành phần chính là nước (H_2O) và natri clorua ($NaCl$). Hỏi nước biển chứa ít nhất những nguyên tố hóa học nào?

1.2. (1 điểm) Dùng chữ số và kí hiệu hóa học hoặc công thức hóa học để diễn đạt những ý sau:

- 5 nguyên tử sắt.

- 2 phân tử nước.

Bài 2: (2,5 điểm)

2.1. (1 điểm) Tính hóa trị của N trong NH_3 và NO_2 .

2.2. (1,5 điểm) Lập công thức hóa học của các hợp chất tạo bởi:

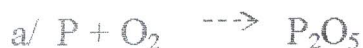
a. Na và O

b. Ca và (NO_3)

Biết Na, (NO_3) đều có hóa trị I ; Ca, O đều có hóa trị II.

Bài 3: (2,5 điểm)

3.1. (1,5 điểm) Lập phương trình hóa học theo các sơ đồ phản ứng sau:



3.2. (1 điểm) Cho biết tỉ lệ số nguyên tử (hoặc phân tử) của cặp đơn chất trong mỗi phản ứng (a), (b) ở bài 3.1

Bài 4: (2 điểm)

4.1. Tính thể tích chiếm bởi 11g CO_2 (ở điều kiện tiêu chuẩn).

4.2. Tính khối lượng của 6,72 lít NH_3 (ở điều kiện tiêu chuẩn).

Bài 5: (1 điểm)

Hợp chất K_xSO_4 có khối lượng mol là 174g/mol. Tính x và hóa trị của (SO_4). Biết K hóa trị I.

(Cho $C=12, H=1, O=16, N=14, K=39, S=32$)

----- Hết -----

PHÒNG GD&ĐT
HUYỆN PHÚ LỘC

ĐỀ CHÍNH THỨC

ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I - NĂM HỌC 2016 -2017

Môn: Hóa học - Lớp: 8

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

HƯỚNG DẪN CHẤM

Câu	Ý	Nội dung	Điểm
1		1.1 H, O, Na, Cl	1 đ
(2đ)		1.2 5Fe, 2H ₂ O	1đ
2		2.1	1đ
(2,5đ)		Tính được: N hóa trị III trong NH ₃ , N hóa trị IV trong NO ₂	
		2.2	
		Na ₂ O	0,75đ
		Ca(NO ₃) ₂	0,75đ
3		3.1	0,75đ
(2,5đ)		a. $4P + 5O_2 \rightarrow 2P_2O_5$	
		b. $2Al + 3H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + 3H_2$	0,75đ
		3.2	
		- Số nguyên tử P: số phân tử O ₂ = 4: 5	0,5đ
		- Số nguyên tử Al: số phân tử H ₂ = 2: 3	0,5đ
4		4.1	1 đ
(2đ)		$n_{CO_2} = 11/44 = 0,25 \text{ mol} \rightarrow V_{CO_2} = 0,25 \cdot 22,4 = 5,6 \text{ lít}$	
5		4.2	1đ
(1đ)		$n_{NH_3} = 6,72/22,4 = 0,3 \text{ mol} \rightarrow m_{NH_3} = 0,3 \cdot 17 = 5,1 \text{ g}$	
		$M = 39x + 32 + 16 \cdot 4 = 174 \rightarrow x = 2 \rightarrow K_2SO_4$	0,5đ
		Hóa trị (SO ₄) = I.2/1 = II	0,5đ