

Trường THCS Tân Thành

Họ tên:

Lớp:.....

ĐỀ THI HỌC KỲ I(2014- 2015)

Môn: HÓA HỌC 8 -PHẦN TRẮC NGHIỆM (4đ)

Đề 1 - Thời gian: 15 phútĐIỂM

Hãy khoanh tròn vào một trong các chữ cái A,B,C,D trước phương án chọn đúng:

Câu 1: Hóa trị của lưu huỳnh trong công thức SO_3 là

- A. VI B. IV C. II D. III

Câu 2: Một mol nguyên tử sắt có chứa bao nhiêu nguyên tử sắt ?

- A. 12 nguyên tử B. 56 nguyên tử
C. $6 \cdot 10^{23}$ nguyên tử D. 10^{23} nguyên tử

Câu 3: Thành phần cấu tạo của nguyên tử gồm các loại hạt là

- A. proton, electron B. notron, electron
C. proton, notron D. proton, notron, electron

Câu 4: Phân tử khí O_2 nặng hơn phân tử khí H_2

- A. 24 lần B. 16 lần C. 32 lần D. 42 lần

Câu 5: Khối lượng của 0,25 mol H_2O là

- A. 4,5 g B. 18 g C. 9 g D. 5,4 g

Câu 6: KHHH của các nguyên tố: Oxy; Nhôm; Đồng; Cacbon; Bạc lần lượt là

- A. Al; Fe; Ag; C; H B. O; Al; Cu; C; Ag
C. Fe; Zn; C; H; Al D. Cu; Fe; Al; Zn; C

Câu 7: Cách viết chỉ 3 nguyên tử Oxi là

- A. O_3 B. $3O_2$ C. 3O D. 2°_3

Câu 8: Nguyên tử X có số proton trong hạt nhân là 11. Vậy tổng số electron và số proton của nguyên tử X là:

- A. 24 B. 12 C. 11 D. 22

(Cho: $O = 16$; $H = 1$)

Trường THCS Tân Thành

Họ tên:

Lớp:.....

ĐỀ THI HỌC KỲ I(2014- 2015)

Môn: HÓA HỌC 8 -PHẦN TRẮC NGHIỆM (4đ)

Đề 2 - Thời gian: 15 phútĐIỂM

Hãy khoanh tròn vào một trong các chữ cái A,B,C,D trước phương án chọn đúng

Câu 1: Khối lượng của 0,25 mol H_2O là

- A. 18 g B. 9 g C. 5,4 g D. 4,5 g

Câu 2: Một mol nguyên tử sắt có chứa bao nhiêu nguyên tử sắt ?

- A. 12 nguyên tử B.
- 10^{23}
- nguyên tử
-
- C.
- 6.10^{23}
- nguyên tử D. 56 nguyên tử

Câu 3: Hóa trị của lưu huỳnh trong công thức SO_3 là

- A. IV B. VI C. III D. II

Câu 4: Nguyên tử X có số proton trong hạt nhân là 11. Vậy tổng số electron và số proton của nguyên tử X là

- A. 12 B. 11 C. 24 D. 22

Câu 5: Thành phần cấu tạo của nguyên tử gồm các loại hạt là

- A. proton, notron B. proton, notron, electron
-
- C. proton, electron D. notron, electron

Câu 6: KHHH của các nguyên tố: Oxy; Nhôm; Đồng; Cacbon; Bạc lần lượt là

- A. O; Al; Cu; C; Ag B. Cu; Fe; Al; Zn; C
-
- C. Al; Fe; Ag; C; H D. Fe; Zn; C; H; Al

Câu 7: Phân tử khí O_2 nặng hơn phân tử khí H_2

- A. 24 lần B. 32 lần C. 16 lần D. 42 lần

Câu 8: Cách viết chỉ 3 nguyên tử Oxi là

- A. 3O B.
- $3O_2$
- C.
- O_3
- D.
- $3O_2$

(Cho: O = 16; H = 1)

Trường THCS Tân Thành

Họ tên:

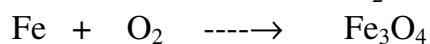
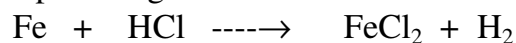
Lớp:.....

ĐỀ THI HỌC KỲ I(2014- 2015)

Môn: HÓA HỌC 8 -PHẦN TỰ LUẬN (6đ)

Thời gian :30 phútĐIỂMĐIỂM
TỔNG HỢP**Câu 1 (2 điểm):** Lập CTHH và tính phân tử khối của hợp chất gồm các nguyên tố sau:

- Na (I) và nhóm SO_4 (II)
- Lưu huỳnh (VI) và Oxi.

Câu 2 (2 điểm): a) Lập PTHH các phản ứng sau:b) Tính phần trăm về khối lượng nguyên tử Fe trong hợp chất FeCl_2 **Câu 3 (2 điểm):** Cho 3,2 gam lưu huỳnh cháy trong khí oxi, sau phản ứng thu được khí sunfuro (SO_2). Hãy:

- Lập phương trình hóa học của phản ứng.
- Tính khối lượng oxi tham gia phản ứng và thể tích SO_2 sinh ra ở (đktc).

($\text{Na} = 23$; $\text{S} = 32$; $\text{O} = 16$; $\text{Fe} = 56$; $\text{Cl} = 35,5$;))

BÀI LÀM

ĐÁP ÁN - BIỂU ĐIỂM
ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I- HÓA 8 - NĂM HỌC 2014 - 2015

Phần I: Trắc nghiệm khách quan (4 điểm)- Mỗi đáp án đúng 0,5 đ

*** ĐỀ 1:**

Câu 1	A	B	C	D
Câu 2	A	B	C	D
Câu 3	A	B	C	D
Câu 4	A	B	C	D
Câu 5	A	B	C	D
Câu 6	A	B	C	D
Câu 7	A	B	C	D
Câu 8	A	B	C	D

Câu 1	A	B	C	D
Câu 2	A	B	C	D
Câu 3	A	B	C	D
Câu 4	A	B	C	D
Câu 5	A	B	C	D
Câu 6	A	B	C	D
Câu 7	A	B	C	D
Câu 8	A	B	C	D

***ĐỀ 2:**

Phần II: Tự luận (6 điểm)

Câu	Ý	Đáp án	Điểm
1			
		Lập được công thức hóa học Na ₂ SO ₄ và SO ₃ Tính được PTK Na ₂ SO ₄ : 142 đvC SO ₃ : 80 đvC	1 0,5 0,5
2	a	Fe + 2HCl → FeCl ₂ + H ₂ 3Fe + 2O ₂ → Fe ₃ O ₄	1
	b	%m _{Fe} = 56:127.100 = 44,1%	1
3	a	S + O ₂ → SO ₂	0,5
	b)	- Số mol S $n_S = \frac{3,2}{32} = 0,1$ mol Theo PTHH : số mol SO ₂ = số mol S = số mol O ₂ = 0,1 mol - Khối lượng Oxy : 0,1.32 = 3,2 g - Thể tích SO ₂ sinh ra ở (đktc) : 0,1.22,4 = 2,24 lít	1,5 đ