

PHIẾU BÀI TẬP HÓA HỌC 8

Tuần 21 - 22

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Bài 1: Cho các mệnh đề sau, mệnh đề nào đúng, mệnh đề nào sai?

STT	Mệnh đề	Đúng	Sai
1	Không khí là hỗn hợp gồm nhiều chất như N ₂ , O ₂ , CO ₂		
2	Khí oxi nặng hơn không khí.		
3	Để phát sinh sự cháy chỉ cần chất cháy đạt đến nhiệt độ cháy.		
4	Phản ứng phân hủy là phản ứng hóa học có nhiều chất sinh ra.		
5	Trong không khí, oxi chiếm khoảng 1/5 thể tích.		
6	Oxit là hợp chất hai nguyên tố trong đó có một nguyên tố là oxi.		
7	Sự tác dụng của oxi với một chất là sự oxi hóa.		
8	Khí oxi ít tan trong nước, hóa lỏng ở -183°C.		
9	Điều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm bằng cách đun nóng muối ăn (NaCl).		
10	Để dập tắt sự cháy cần cách li chất cháy với oxi hoặc hạ nhiệt độ chất cháy xuống dưới nhiệt độ cháy.		
11	Phản ứng hóa hợp là phản ứng hóa học chỉ có một chất được sinh ra từ hai hay nhiều chất ban đầu.		
12	Trong không khí, oxi chiếm khoảng 20% thể tích.		

Bài 2: Hãy điền các nội dung ở cột (II) cho phù hợp với các khái niệm ở cột (I) của bảng sau:

Khái niệm (I)	Nội dung (II)
A. Sự cháy B. Phản ứng phân hủy C. Phản ứng hóa hợp	1. Phản ứng trong đó từ một chất ban đầu tạo ra hai hay nhiều sản phẩm. 2. Phản ứng từ hai hay nhiều chất ban đầu tạo ra một sản phẩm. 3. Phản ứng có oxi tham gia. 4. Phản ứng có oxi tham gia, tỏa nhiệt và phát sáng. 5. Phản ứng có oxi tham gia, tỏa nhiệt và không phát sáng.

Bài 3: Chọn câu **đúng** trong các câu sau:

- A. Phản ứng phân hủy là phản ứng để điều chế oxi trong phòng thí nghiệm.
- B. Hợp chất giàu oxi dùng để để điều chế oxi.
- C. Thu khí oxi bằng cách úp ngược bình thu.
- D. Thu khí oxi qua nước vì khí oxi ít tan trong nước.

Bài 4: Hãy chọn đáp án **đúng** và đầy đủ nhất trong các câu sau:

1. Một trong những điều kiện để một chất cháy được là:

- A. chất phải nhẹ.
- B. chất phải tiếp xúc với oxi.
- C. chất phải có nhiệt độ sôi cao.
- D. chất phải được nghiền nhỏ.

2. Nung 1 gam chất rắn: KMnO₄, KClO₃, HgO, KNO₃. Chất cho nhiều khí oxi nhất là:

- A. KMnO₄
- B. KClO₃
- C. HgO
- D. KNO₃

3. Khí nào được dùng để dập tắt đám cháy?

- A. O₂
- B. CO₂
- C. CH₄
- D. CO

4. Bếp than tổ ong cháy sinh ra khí:

- A. nitơ
- B. hiđro
- C. oxi
- D. cacbonic và cacbon oxit

5. Phát biểu nào sau đây đúng khi nói về không khí?

A. Không khí là nguyên tố hóa học.

B. Không khí là đơn chất.

C. Không khí là hợp chất.

D. Không khí là hỗn hợp gồm O_2 , N_2 ...

Bài 5: Khí X có tỉ khối với hiđro là 22. Trong hợp chất X, nguyên tố cacbon chiếm 81,8% về khối lượng. Công thức của X là:

A. C_3H_8

B. C_3H_6

C. CO_2

D. C_2H_4

Bài 6: Có 10 lít khí oxi và 10 lít không khí, so sánh khối lượng 2 khí (các khí ở cùng điều kiện nhiệt độ và áp suất) thấy:

A. oxi nặng hơn.

B. không khí nặng hơn.

C. không xác định.

D. nặng bằng nhau.

Bài 7: Quá trình nào sau đây là sự cháy?

A. Dòng điện chạy qua bóng đèn cháy.

B. Phản ứng của photpho trong không khí ở nhiệt độ thích hợp.

C. Rượu để lâu ngày với men giấm sinh ra axit.

D. Dung dịch nước vôi hấp thụ CO_2 .

Bài 8: Một oxit của photpho có thành phần: P chiếm 43,4% : O chiếm 56,6%. Biết phân tử khối bằng 142. Công thức của oxit là:

A. PO

B. P_2O_5

C. P_2O_3

D. PO_2

Bài 9: Tỉ lệ khối lượng của nitơ và oxi trong một oxit của nitơ là 7:20. Công thức của oxit là:

A. N_2O

B. N_2O_5

C. N_2O_3

D. NO_2

Bài 10: Oxi hóa hoàn toàn 16,8 gam sắt thu được 23,2 gam Fe_3O_4 . Thể tích khí oxi phản ứng ở đktc là:

A. 6,4 gam

B. 22,4 lít

C. 2,24 lít

D. 2 lít

PHẦN II: TỰ LUẬN

Bài 1: Điền vào ô trống sao cho thích hợp:

Công thức hóa học	Tên gọi	Phân loại
	Bạc oxit	
FeO		
	Lưu huỳnh trioxit	
NO_2		
Cu_2O		
	Nhôm oxit	
SiO_2		
	Sắt (III) oxit	
P_2O_5		
	Kali oxit	

Bài 2:

a. Viết CTHH của các oxit tạo bởi các nguyên tố: Ca (II), K (I), Fe (III), S(VI), Si (IV), Hg (II).

b. Viết CTHH của các oxit tạo bởi các nguyên tố: Zn (II), Na (I), Al (III), S(VI), C (IV), Mg (II).

Bài 3:

a. Lập các PTHH khi oxi hóa các chất sau: Na, S, Mg. Biết sản phẩm tạo thành lần lượt là Na_2O , SO_2 , MgO. Các phản ứng hóa học xảy ra thuộc loại nào? Vì sao?

b. Lập các PTHH khi oxi hóa các chất sau: K, Si, Zn. Biết sản phẩm tạo thành lần lượt là K_2O , SiO_2 , ZnO. Các phản ứng hóa học xảy ra thuộc loại nào? Vì sao?

Bài 4: Đốt cháy hoàn toàn 28 gam khí etilen (C_2H_4) trong không khí thu được khí cacbonic CO_2 và hơi nước H_2O .

a. Viết PTHH xảy ra.

b. Tính thể tích khí O_2 đã phản ứng ở đktc.

c. Tính thể tích không khí (đktc) cần dùng để đốt cháy lượng khí trên. Biết trong không khí, oxi chiếm 20% thể tích.

d. Tính khối lượng thuốc tím cần phân hủy để thu được lượng oxi bằng lượng oxi dùng trong phản ứng trên.