

**BÀI TẬP TUẦN 1 (16-21/3/2020)**

**Câu 1:** Phát biểu nào sau đây về oxi là **không** đúng?

- A. Oxi là phi kim hoạt động hoá học rất mạnh, nhất là ở nhiệt độ cao
- B. Oxi tạo oxit axit với hầu hết kim loại
- C. Oxi không có mùi và vị
- D. Oxi cần thiết cho sự sống

**Câu 2:** Quá trình nào dưới đây không làm giảm lượng oxi trong không khí?

- A. Sự gỉ của các vật dụng bằng sắt
- B. Sự cháy của than, củi, bếp ga
- C. Sự quang hợp của cây xanh
- D. Sự hô hấp của động vật

**Câu 3:** Trong phòng thí nghiệm người ta điều chế oxi bằng cách nhiệt phân  $\text{KClO}_3$  hay  $\text{KMnO}_4$  hoặc  $\text{KNO}_3$ . Vì lí do nào sau đây?

- A. Dễ kiếm, rẻ tiền
- B. Giàu oxi và dễ phân huỷ ra oxi
- C. Phù hợp với thiết bị hiện đại
- D. Không độc hại

**Câu 4:** Người ta thu khí oxi bằng cách đẩy nước là nhờ dựa vào tính chất:

- A. Khí oxi tan trong nước
- B. Khí oxi ít tan trong nước
- C. Khí oxi khó hoá lỏng
- D. Khí oxi nhẹ hơn không khí

**Câu 5:** Oxit nào dưới đây góp nhiều phần nhất vào sự hình thành mưa axit?

- A.  $\text{CO}_2$  (cacbon đioxit)
- B. CO (cacbon oxit)
- C.  $\text{SO}_2$  (lưu huỳnh đioxit)
- D.  $\text{SnO}_2$  (thiếc đioxit)

**Câu 6:** Sự oxi hoá chậm là:

- A. Sự oxi hoá mà không toả nhiệt
- B. Sự oxi hoá mà không phát sáng
- C. Sự oxi hoá toả nhiệt mà không phát sáng
- D. Sự tự bốc cháy

**Câu 7:** Hãy cho biết  $3,01 \cdot 10^{24}$  phân tử oxi có khối lượng bao nhiêu gam:

- A. 120g
- B. 140g
- C. 160g
- D. 150g

**Câu 8:** Đốt cháy 3,1g photpho trong bình chứa 5g oxi, sau phản ứng chất nào còn dư?

- A. Oxi
- B. Photpho
- C. Hai chất vừa hết
- D. Không xác định được

**Câu 9:** Dãy chỉ gồm các oxit axit là:

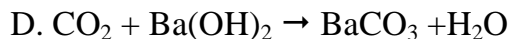
- A. CO,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{N}_2\text{O}$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$
- B.  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{MnO}_2$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$
- C. FeO,  $\text{Mn}_2\text{O}_7$ ,  $\text{SiO}_2$ , CaO,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
- D.  $\text{Na}_2\text{O}$ , BaO,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{O}_2$ , ZnO

**Câu 10:** Oxit nào là oxit axit trong số các oxit cho dưới đây?

- A.  $\text{Na}_2\text{O}$
- B. CaO
- C.  $\text{Cr}_2\text{O}_3$
- D.  $\text{CrO}_3$

**Câu 11:** Phản ứng nào dưới đây là phản ứng hoá hợp

- A.  $\text{ZnO} + \text{H}_2 \xrightarrow{t^0} \text{Zn} + \text{H}_2\text{O}$



**Câu 12:** Phần trăm khối lượng của Cu trong CuO là:

- A. 40%                      B. 60%                      C. 70%                      D. 80%

**Câu 13:** Câu nào đúng khi nói về không khí trong các câu sau?

- A. Không khí là một nguyên tố hoá học  
 B. Không khí là một đơn chất  
 C. Không khí là một hỗn hợp nhiều chất khí trong đó thành phần theo thể tích, nguyên tố oxi chiếm 21% và nitơ chiếm 78%, 1% khí khác  
 D. Không khí là hỗn hợp của 2 khí là oxi và nitơ

**Câu 14:** Trong x gam quặng sắt hematit có chứa 5,6g Fe. Khối lượng  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  có trong quặng đó là:

- A. 6g                      B. 7g                      C. 8g                      D. 9g

**Câu 15:** Trong oxit, kim loại có hoá trị III và chiếm 70% về khối lượng là:

- A.  $\text{Cr}_2\text{O}_3$                       B.  $\text{Al}_2\text{O}_3$                       C.  $\text{As}_2\text{O}_3$                       D.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$

**Câu 15:** Một loại đồng oxit có thành phần gồm 8 phần khối lượng đồng và 1 phần khối lượng oxi. Công thức của oxit đó là:

- A. CuO                      B.  $\text{Cu}_2\text{O}$                       C.  $\text{Cu}_2\text{O}_3$                       D.  $\text{CuO}_3$

**Câu 17:** Oxit nào sau đây có phần trăm khối lượng oxi nhỏ nhất?

(cho Cr= 52; Al=27; As= 75; Fe=56)

- A.  $\text{Cr}_2\text{O}_3$                       B.  $\text{Al}_2\text{O}_3$                       C.  $\text{As}_2\text{O}_3$                       D.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$

**Câu 18:** Nếu đốt cháy hoàn toàn 2,40g cacbon trong 4,80g oxi thì thu được tối đa bao nhiêu gam khí  $\text{CO}_2$ ?

- A. 6,6g                      B. 6,5g                      C. 6,4g                      D. 6,3g

**Câu 19:** Trong không khí, điều khẳng định nào sau đây là đúng?

- A. Thể tích khí nitơ bằng thể tích khí oxi  
 B. Thể tích khí oxi bằng 4/5 thể tích khí nitơ  
 C. Thể tích khí oxi bằng 1/5 thể tích không khí  
 D. Thể tích khí oxi bằng 4/5 thể tích không khí

**Câu 20:** Tỉ khối của chất khí A so với khí oxi là 1,375. Vậy A là chất khí nào sau đây?

- A.  $\text{NO}_2$                       B. NO                      C.  $\text{SO}_2$                       D.  $\text{CO}_2$

**Câu 21:** Oxit nào sau đây có phần trăm khối lượng oxi nhỏ nhất?

(cho N= 14; Al=27; Pb= 207; Fe=56; O=16)

- A.  $\text{NO}_2$                       B.  $\text{Al}_2\text{O}_3$                       C. PbO                      D.  $\text{Fe}_3\text{O}_4$

**Câu 22:** Oxit có CTHH là  $\text{RO}_2$ , trong đó mỗi nguyên tố chiếm 50% khối lượng. Khối lượng R trong 1 mol oxit là

A. 16g

B. 32g

C. 48g

D. 64g

**Câu 23:** Một hợp chất A có thành phần về khối lượng các nguyên tố là 85,71% cacbon và 14,29% H<sub>2</sub>. Khí A nặng hơn khí metan là 1,75 lần. Vậy khí A là

A. C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>B. C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>C. C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>D. C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>

**Câu 24:** Cho các chất sau:

1. FeO

2. KClO<sub>3</sub>3. KMnO<sub>4</sub>4. CaCO<sub>3</sub>

5. Không khí

6. H<sub>2</sub>O

Những chất được dùng để điều chế oxi trong công nghiệp là:

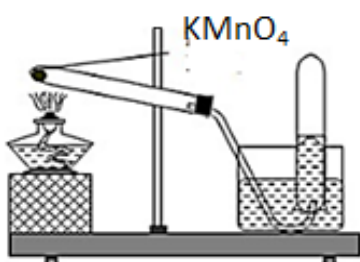
A. 1, 2, 3, 5

B. 2, 3, 5, 6

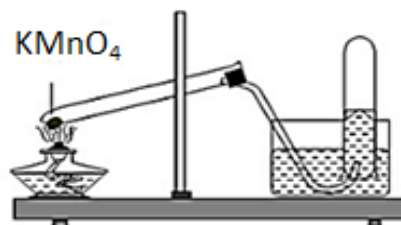
C. 2, 3

D. 5, 6

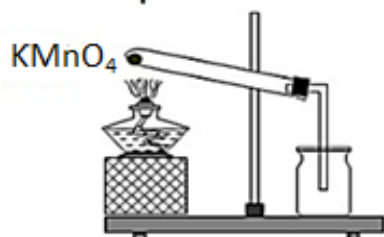
**Câu 25:** Trong phòng thí nghiệm khí oxi có thể được điều chế bằng cách nhiệt phân muối KMnO<sub>4</sub>. Có thể thu khí bằng cách đẩy nước hoặc đẩy không khí. Trong các hình vẽ sau đây, hình vẽ nào mô tả điều chế khí oxi đúng cách?



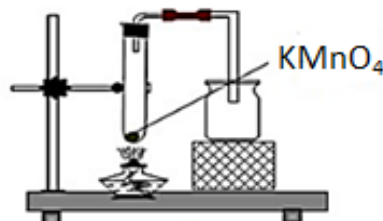
1



2



3



4

A. 1, 3.

B. 1, 4

C. 2,3

D. 2,4

