**HƯỚNG DẪN GIẢI ÔN TẬP(tiếp theo)**

**(HS THAM KHẢO)**

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

Câu 1: Người ta thu khí oxi bằng phương pháp đẩy nước là do khí oxi có tính chất sau :

A. Khó hóa lỏng B. Tan nhiều trong nước

C. Nặng hơn không khí D. Ít tan trong nước

Câu 2: Nhóm công thức nào sau đây biểu diễn toàn Oxit là:

A. CuO, CaCO3, SO3 B. CO2 ; SO2; MgO

C. FeO; KCl, P2O5  D. N2O5 ; Al2O3 ; SiO2 , HNO3

Câu 3: Phản ứng hóa hợp là:

A. CO2 + Ca(OH)2 CaCO3 + H2O. B. CuO + H2 Cu + H2O

C. CaO + H2O → Ca(OH)2 D. 2KMnO4 K2MnO4 + MnO2 + O2

Câu 4: Điều khẳng định nào sau đây là đúng, *không khí là*:

A. Một chất. B. Một đơn chất C. Một hợp chất D. Một hỗn hợp

Câu 5: Phản ứng phân hủy là:

a) 2KClO32KCl + 3O2 b) 2Fe(OH)3 Fe2O3 + 3H2O

c) 2Fe + 3Cl2 2FeCl3 d) C + 2MgO 2Mg + CO2

A. a,b B. b,d C. a,c D. c,d

Câu 6: Những chất được dùng để điều chế oxi trong phòng thí nghiệm là:

A. KClO3 và KMnO4 . B. KClO3 và CaCO3 .

C. KMnO4 và không khí. D. KMnO4 và H2O.

Câu 7: Sự cháy là:

A. Sự oxy hóa có tỏa nhiệt nhưng không phát sáng.

B. Sự oxy hóa có tỏa nhiệt và phát sáng.

C. Sự oxy hóa nhưng không tỏa nhiệt

D. Sự oxy hóa nhưng không phát sáng

Câu 8: Phản ứng hóa học xảy ra sự oxi hóa là:

A. CaCO3 CaO + CO2 B. Na2O + H2O → 2NaOH

C. S + O2 SO2 D. Na2SO4 + BaCl2 → BaSO4 + 2NaCl

Câu 9: Người ta thu khí oxi bằng phương pháp đẩy nước là do khí oxi có tính chất sau :

A. Khó hóa lỏng B. Tan nhiều trong nước

C. Nặng hơn không khí D. Ít tan trong nước

Câu 10: Điều khẳng định nào sau đây là đúng, *không khí là:*

A. Một hỗn hợp B. Một hợp chất C. Một chất. D. Một đơn chất

Câu 11: Sự cháy là:

A. Sự oxi hóa có tỏa nhiệt nhưng không phát sáng.

B. Sự oxi hóa nhưng không phát sáng

C. Sự oxi hóa có tỏa nhiệt và phát sáng.

D. Sự oxi hóa nhưng không tỏa nhiệt

Câu 12: Nhóm công thức biểu diễn toàn Oxit là:

A. . FeO; KCl, P2O5 B. CuO, CaCO3, SO3

C. CO2 ; SO2; MgO D. N2O5 ; Al2O3 ; SiO2 , HNO3

Câu 13: Phản ứng hóa hợp là:

A. CuO + H2 Cu + H2O B. CaO + H2O →Ca(OH)2

C. 2KMnO4 K2MnO4 + MnO2 + O2 D. CO2 + Ca(OH)2 CaCO3 + H2O.

Câu 14: Những chất được dùng để điều chế oxi trong phòng thí nghiệm là:

A. KClO3 và CaCO3 . B. KMnO4 và H2O.

C. KMnO4 và không khí. D. KClO3 và KMnO4 .

Câu 15: Phản ứng phân hủy là:

a) 2KClO3  2KCl + 3O2 b) 2Fe(OH)3 Fe2O3 + 3H2O

c) 2Fe + 3Cl2 2FeCl3 d) C + 2MgO 2Mg + CO2

A. b,d B. a,b C. a,c D. c,d

Câu 16: Phản ứng xảy ra sự oxi hóa là:

A. S + O2 SO2 B. CaCO3 CaO + CO2

C. Na2O + H2O → 2NaOH D. Na2SO4 + BaCl2 → BaSO4 + 2NaCl

**II.TỰ LUẬN**

Câu 1. Đọc tên các oxit sau:

a) Al2O3 ......................................... c) SO3 ..................................................

b) P2O5 ......................................... d) Fe2O3.................................................

Câu 2.. Lập phương trình hóa học của các phản ứng sau :

a) P + O2 ---> P2O5

b) KClO3 ---> KCl + O2.

c) Al + Cl2 ---> AlCl3

d) C2H4 + O2 ---> CO2 + H2O

Câu 3. Đốt cháy hoàn toàn 25,2 g sắt trong bình chứa khí O2.

a) Hãy viết phương trình phản ứng xảy ra.

b) Tính thể tích khí O2 (ở đktc) đã tham gia phản ứng trên.

c) Tính khối lượng KClO3 cần dùng để khi phân huỷ thì thu được một thể tích khí O2 (ở đktc) bằng với thể tích khí O2 đã sử dụng ở phản ứng trên.

**ĐÁP ÁN**

**I.Trắc nghiệm :**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | *6* | 7 | 8 |
| Đáp án | D | B | C | D | A | *A* | B | C |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | *14* | 15 | 16 |
| Đáp án | D | A | C | C | B | D | B | A |

**II. TỰ LUẬN**

Câu 1

a/ Nhôm oxit

b/ Đi photpho pentaoxit

c/ Lưu huỳnh trioxit

d/ Sắt ( III) oxit

Câu 2

a) 4P + 5O2 2P2O5

b) 2KClO3 2KCl + 3 O2.

c) 2Al + 3Cl2 2AlCl3

d) C2H4 + 3O2 2CO2 + 2H2O

Câu 3

a) 3Fe + 2O2 Fe3O4 (1)

0,45mol

b) Theo đề, ta có:

nFe = 25,2 : 56 = 0,45 mol

n*O*2 = 0,45.2:3 = 0,3 (mol)

VO2 (đktc) = 0,3.22,4 = 6,72 *lit*

c) 2KClO3 2KCl + 3O2 (2)

2mol 3mol

0,2mol 0,3mol

 n*O*2 = 0,3 (mol)

nKClO3 = 0,2 mol

mKClO3 = 0,2.122,5 = 24,5g