**UBND QUẬN LONG BIÊN**

 **Trường THCS Sài Đồng**

**NỘI DUNG ÔN TẬP HỌC KÌ I**

**HÓA HỌC 8**

Năm học: 2020 -2021

**I. Lý thuyÕt**

**C©u 1.** Ho¸ trÞ lµ g×? Nªu qui t¾c ho¸ trÞ vµ viÕt biÓu thøc cña qui t¾c trong tr­êng hîp tæng qu¸t và c¸c d¹ng bµi tËp ¸p dông

**C©u 2**. Phát biểu định luật bảo toàn khối lượng và viết biểu thức tổng quát

**C©u 3**. Ph©n biÖt hiÖn t­îng vËt lý vµ hiÖn t­îng ho¸ häc? Cho vÝ dô?

**Câu 4.** Nêu khái niệm, bản chất và điều kiện để xảy ra phản ứng hóa học

**C©u 5**. Mol lµ g×? Khèi luîng mol lµ g×? ThÓ tÝch mol chÊt khÝ lµ g×? ViÕt c¸c c«ng thøc chuyÓn ®æi gi÷a khèi l­îng, l­îng chÊt vµ thÓ tÝch.

**C©u 6.** ViÕt biÓu thøc tÝnh tØ khèi cña khÝ A ®èi víi khÝ B vµ ®èi víi kh«ng khÝ.

**II. Bài tập**

D¹ng 1: LËp c«ng thøc hãa häc vµ tÝnh ho¸ trÞ.

D¹ng 2: LËp PTHH.

D¹ng 3: BiÕn ®æi gi÷a l­îng chÊt, khèi l­îng vµ thÓ tÝch.

D¹ng 4: Bµi tËp áp dụng định luật bảo toàn khối lượng.

D¹ng 5: Bµi tËp tæng hîp.

**Một số bài tập minh họa**

**Bài 1:** Hãy hoàn thành phương trình hóa học sau:

1. Al + Cl 2­ AlCl3

2. Al + O2 Al2O3

3. Cu(NO3)2 CuO + O2 + NO2

4. Fe (OH)3 + H2SO4 Fe2(SO4)3 + H2O

5. KOH + Fe(NO3)3 KNO3 + Fe (OH)3

6. Ba(NO3)2 + Al2(SO4)3 Al(NO3)3 + BaSO4

7. C5H12 + O2 CO2 + H2O

**Bài 2:**

1. Hãy tính khối lượng của

 a/ 0,25 mol O2 b/ 2,4.1023 phân tử CuSO4 c / 6,72 lit khí SO2 (đktc)

2. Hãy tính thể tích (đktc) của:

a/ 3 mol NH3 b/ 1,2.1023phân tử O2c/ 17,6 gam CO2

**Bài 3:** Đèt ch¸y hoµn toµn 5,6 g khÝ etylen (C2H4) trong oxi th× thu được 17,6g khÝ cacbon®ioxit (CO2) vµ 7,2 g n­ưíc. H·y:

a) LËp ph­­ư¬ng tr×nh ho¸ häc cña ph¶n øng.

b) TÝnh khèi l­ưîng vµ thÓ tÝch khÝ oxi ®· ph¶n øng (®ktc).

**Bài 4:** Hîp chÊt A được t¹o bëi nguyªn tè R ho¸ trÞ VI vµ oxi, biÕt tØ khèi cña A so víi khÝ oxi lµ 2,5.

a. H·y x¸c ®Þnh CTHH cña hîp chÊt A?

b. H·y tÝnh khèi lượng và thể tích cña A cÇn lÊy ®Ó cã sè ph©n tö A gÊp 3 lÇn sè ph©n tö oxi cã trong 24 gam oxi.

**Bài 5:** Chọn đáp án đúng:

C©u 1: Hợp chất trong đó N thể hiện hóa trị I là

 A. N2O B. NO C. NO2 D. N2O5

 C©u 2: Cần đập nhỏ than trước khi đưa vào bếp lò vì

 A. tăng diện tích tiếp xúc. B. để không chiếm nhiều diện tích trong lò.

 C. không sinh ra bụi than. D. tiếp kiệm nhiên liệu.

C©u 3: BiÕt S cã ho¸ trÞ IV, h·y chän c«ng thøc ho¸ häc phï hîp víi qui t¾c ho¸ trÞ trong ®ã cã c¸c c«ng thøc sau:

 A. S2O2  B.S2O3 C. SO3 D. SO­3

C©u 4: Cho các chất khí sau: CH4 ; CO ; H2 ; SO2 ; CO2. Số chất khí nhẹ hơn không khí là

 A. 1 B. 2 C. 3 D. 4

C©u 5. Các hiện tượng sau đây, hiện tượng nào có sự biến đổi hoá học

A. Sắt được cắt nhỏ từng đoạn và tán thành đinh

B. Vành xe đạp bằng sắt bị phủ một lớp gỉ là chất màu nâu đỏ

C. Thức ăn để lâu ngày bị ôi, thiu

D. Nến bị đun nóng chuyển dần sang dạng lỏng.

C©u 6. Muèn thu khÝ H2 vµo b×nh th× cã thÓ thu b»ng c¸ch nµo sau ®©y?

A. §Ó ®øng b×nh

B. §Æt óp ng­ưîc b×nh

C. Lóc ®Çu óp ng­ưîc b×nh, khi gÇn ®Çy råi th× ®Ó ®øng b×nh

D. C¸ch nµo còng ®ưîc

C©u 7. Khèi lượng nước trong ®ã cã sè ph©n tö b»ng sè ph©n tö cã trong 40g NaOH lµ

A. 8g B. 9g C.10g D.18g

C©u 8. Khèi lu­­îng axit sunfuaric (H2SO4) trong ®ã sè ph©n tö b»ng sè ph©n tö cã trong 11,2 lÝt khÝ hi®ro H2 ë ®ktc lµ

A. 40g B. 80g C. 98g D. 49g

C©u 9. Hai chÊt khÝ cã thÓ tÝch b»ng nhau (®o cïng nhÖt ®é vµ ¸p suÊt) th×

1. Khèi l­ưîng cña 2 khÝ b»ng nhau B. Sè mol cña 2 khÝ b»ng nhau

 C. Sè ph©n tö cña 2 khÝ b»ng nhau D. B, C ®óng

Câu 10: Ở cùng điều kiện nhiệt độ và áp suất, so sánh thể tích của 8g O2 và 1g H2 ta có

 A. thể tích của O2 lớn hơn. B. thể tích của H2 lớn hơn.

 C. bằng nhau. D. không thể so sánh được.

Câu 11: Khí X có tỷ khối so với oxi bằng 1,375; X là khí nào trong các chất sau:

 A. SO2 B. CO C. CO2 D. CH4

Câu 12: Đốt cháy hoàn toàn 13g kẽm (Zn) trong bình chứa khí oxi (O2) thu được 16,2 gam kẽm oxit (ZnO). Khối lượng khí oxi đã tham gia phản ứng là

1. 6,4 gam B. 4,8 gam C. 3,2 gam D. 1,67 gam

Câu 13.Thể tích của 280g khí Nitơ ở đktc là

       A. 336 lít B. 168 lít C. 224 lít D. 112 lít

Câu 14. Cho số mol của Nitơ là 0,5 mol. Số mol của Oxi là 0,5 mol. Kết luận nào sau đây là đúng?

A. Khối lượng của nitơ là 16

B. Khối lượng của oxi là 14

C. Nitơ và oxi có thể tích bằng nhau ở đktc

D. Nitơ và oxi có khối lượng bằng nhau.

Câu 15: Khối lượng hỗn hợp khí ở đktc gồm 11,2 lít H2  và 5,6 lít O2  là

A. 8g                       B. 9g                         C.10g                       D. 12g

Câu 16**.** Oxi có tỉ khối đối với không khí là

A. 1,1 B. 1,2 C. 1,3 D. 1,4

Câu 17.Tỉ khối của hỗn hợp chứa 3,36 lít khí H2 và 6,72 lít khí N2 so với heli là

A. 4,83 B. 18,33 C. 33,18 D. 33,19

Câu 18.Nếu hai chất khí khác nhau mà có thể tích bằng nhau ở cùng điều kiện nhiệt độ áp suất thì:

A. Chúng có cùng khối lượng

B. Chúng có cùng tính chất vật lý

C. Chúng có cùng số mol

D. Chúng có cùng tính chất hóa học

Câu 19. Dấu hiệu chính để phân biệt hiện tương vật lý và hiện tượng hóa học

A. Sự thay đổi về màu sắc của chất B. Sự xuất hiện chất mới

C. Sự thay đổi về trạng thái của chất D. Sự thay đổi về hình dạng của chất

Câu 20.Cho phản ứng hóa học:

A + B → C + D

Nếu khối lượng của các chất A,C,D lần lượt là 20g, 35g và 15g thì khối lượng chất B đã tham gia phản ứng bằng bao nhiêu gam ?

A. 15 g B. 20 g C. 35 g D. 30 g

|  |  |
| --- | --- |
|  **BGH duyệt Nhóm trưởng duyệt Người ra nội dung***Dương Phương h Dương Phương Hảo Nguyễn Vân Huyền Phạm Thị Quỳnh*  |  |
|  |  |
|  |  |