|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD & ĐT BÌNH TÂN  **TRƯỜNG THCS TÂN THÀNH**    **ĐỀ THAM KHẢO** | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I**  **NĂM HỌC 2021 – 2022**  **MÔN: HÓA HỌC** **8 – TRẮC NGHIỆM**  Thời gian làm bài: 45 phút  *(không kể thời gian phát đề)* |

**CÂU HỎI TRẮC NGHIỆM: (10 điểm)**

***Học sinh chọn chữ cái A, B, C hoặc D tương ứng với câu trả lời đúng:***

1.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. Rượu để lâu trong không khí thường bị bay hơi

D. Đèn tín hiệu chuyển từ màu xanh sang màu đỏ

2. Hiện tượng nào sau đâychứng tỏ có phản ứng hoá học xảy ra?

A. Từ chất này chuyển sang chất khác

B. Từ trạng thái rắn chuyển sang trạng thái lỏng

C. Từ trạng thái lỏng chuyển sang trạng thái hơi

D. Từ trạng rắn chuyển sang trạng thái hơi

3. Đơn chất là chất tạo nên từ:

A. một chất B. một nguyên tố hoá học

C. một nguyên tử D. một phân tử

4. Hiện tượng nào là hiện tượng hoá học trong các hiện tượng thiên nhiên sau đây ?

A. Sáng sớm, khi mặt trời mọc sương mù tan dần

B. Hơi nước trong các đám mây ngưng tụ và rơi xuống tạo ra mưa

C. Nạn cháy rừng tạo khói đen dày đặc gây ô nhiễm môi trường

D. Khi mưa giông thường có sấm sét

5. Dấu hiệu nào giúp ta có khẳng định có phản ứng hoá học xảy ra?

A. Có chất kết tủa( chất không tan) B. Có chất khí thoát ra( sủi bọt)

C. Có sự thay đổi màu sắc D. Một trong số các dấu hiệu trên

6. Chất nào sau đây là chất tinh khiết?

A. NaCl B. Dung dịchNaCl C. Nước chanh D. Sữa tươi

7. Nguyên tố X có nguyên tử khối bằng 3,5 lần nguyên tử khối của oxi. X là nguyên tố nào sau đây?

A. Ca B. Na C. K D. Fe

8. Trong 1 nguyên tử , thì phát biểu nào sau đây đúng?

A. Điện tích của electron bằng điện tích của nơtron

B. Khối lượng của proton bằng điện tích của nơtron

C. Điện tích của proton bằng điện tích của electron

D. Khối lượng electron bằng khối lượng hạt nhân

9. Khi thực hiện một phản ứng trong ống nghiệm, nếu cần đun nóng thì dùng dụng cụ nào sau đây?

A. Đèn dầu B. Đèn cồn

C. Bếp điện D. Tất cả các dụng cụ trên

10. Những chất nào trong dãy những chất dưới đây chỉ chứa những chất tinh khiết?

A. Nước biển, đường kính, muối ăn B. Nước sông, nước đá, nước chanh

C. Vòng bạc, nước cất, đường kính D. Khí tự nhiên, gang, dầu hoả

11. Tính chất nào của chất trong số các chất sau đây có thể biết được bằng cách quan sát trực tiếp mà không phải dùng dụng cụ đo hay làm thí nghiệm?

A. Màu sắc B. Tính tan trong nước

C. Khối lượng riêng D. Nhiệt độ nóng chảy

12. Chất tinh khiết là chất

A. có tính chất thay đổi. B. có lẫn thêm vài chất khác.

C. gồm những phân tử đồng dạng.         D. không lẫn tạp chất.

**13.** Ghi  2Cl2 có nghĩa là gì?

A. 2 chất clo. B. 2 nguyên tố Clo.

C.  2 phân tử clo.  D. 2 nguyên tử clo.

14. Đâu là chất tinh khiết trong các chất sau?

A. Nước khoáng   B. Nước mưa C. Nước lọc D. Nước cất

**15**.  3 phân tử Canxi viết đúng là:

A. 3Ca     B. 3Ca2            C.  3Ca3              D. 3ca

16. Nến được làm bằng parafin, khi đốt nến, xảy ra các quá trình sau:

a. Parafin nóng chảy

b. Parafin lỏng chuyển thành hơi

c. Hơi parafin cháy biến đổi thành khí CO2 và hơi nước

Quá trình nào có sự biến đổi hoá học?

A. a B. b C. c D. Cả a, b, c

17. Câu nào sau đây dúng?

A. Trong phản ứng hoá học, các nguyên tử bị phá vỡ

B. Trong phản ứng hoá học, liên kết trong các phân tử bị phá vỡ

C. Trong phản ứng hoá học, liên kết trong các phân tử không bị phá vỡ

D. Trong phản ứng hoá học các phân tử được bảo toàn

18. Trong các thí nghiệm sau đây với một chất, thí nghiêm nào có sự biến đổi hoá học?

A. Hoà tan một ít chất rắn màu trắng vào nước lọc để loại bỏ các chất bẩn không tan được dung dịch.

B. Đun nóng dung dịch, nước chuyển thành hơi, thu được chất rắn ở dạng hạt màu trắng.

C. Mang các hạt chất rắn nghiền được bột màu trắng.

D. Nung bột màu trắng không đổi màu nhưng thoát ra một chất khí có thể làm đục nước vôi trong.

19. Những hiện tượng sau, hiện tượng nào là hiện tượng hoá học:

1. Về mùa hè thức ăn thường bị thiu
2. Đun đường, đường ngả màu nâu rồi đen đi
3. Các quả bóng bay lên trời rồi nổ tung
4. Cháy rừng gây ô nhiễm lớn cho môi trường
5. Nhiệt độ Trái đất nóng lên làm băng ở hai cực Trái đất tan dần:

A. 1, 2, 3, 4 B. 1, 2, 4 C. 2, 3, 4 D. 1, 4,5

**20.** So sánh nguyên tử Magie( Mg ) với nguyên tử cacbon (C), ta thấy:

A. Nguyên tử Mg nặng hơn nguyên tử C: 12 lần. B. Nguyên tử Mg nhẹ hơn nguyên tử C:12 lần.

C. Nguyên tử Mg nặng hơn nguyên tử C: 2 lần. D. Nguyên tử Mg nhẹ hơn nguyên tử C: 2 lần.

**21.**  Trong các ngụyên tố sau Nguyên tố phổ biến nhất trong vỏ Trái đất là

A. Cacbon   B. Oxi C. Sắt  D. Silic

**22.**  Dựa vào dấu hiện nào sau đây để phân biệt phân tử của đơn chất với phân tử của hợp chất?

A. Hình dạng của phân tử. B. Kích thước của phân tử.

C. Số lượng nguyên tử trong phân tử. D. Nguyên tử của cùng nguyên tố hay khác nguyên tố.

23. Cách hợp lí nhất để tách muối từ nước biển là:

A. Lọc B. Chưng cất

C. Bay hơi D. Để yên để muối lắng xuống gạn đi

**24.** Từ công thức hóa học của CuSO4 có thể suy ra được những gì

A. CuSO4 do 3 nguyên tố Cu, O, S tạo nên B. Có 3 nguyên tử oxi trong phân tử

C. Phân tử khối là 96 đvC D. Tất cả đáp án

25. Hỗn hợp nào sau đây có thể tách riêng các chất thành phần bằng cách cho hỗn hợp và nước, sau đó khuấy kĩ và lọc?

A. Bột đá vôi và muối ăn B. Bột than và bột sắt

C. Đường và muối D. Giấm và rượu

26. Dãy chất nào sau đây đều là hợp chất:

A.  FeCl2, CuO, Fe, Al B.  KOH, H2SO4, Cl2, AlCl3

C. CuO, KOH, H2SO4, AlCl3 D.  CuO, KOH, Fe, H2SO4

27. Công thức hoá học nào sau đây viết đúng?

A. Kali clorua KCl2 B. Kali sunfat K(SO4)2

C. Kali sunfit KSO3 D. Kali sunfua K2S

**28.** Khi viết MgO = 40 đvC điều đó có ý nghĩa

A. Một nguyên tử MagieOxit có khối lượng bằng 40 đvC

B. Một nguyên tố MagieOxit có khối lượng bằng 40đvC

C. Một phân tử MagieOxit có khối lượng bằng 40đvC

D. Phân tử Magie có khối lượng bằng 40đvC

**29.** Phân tử khối của KClO3 là bao nhiêu?

A. 102,5 đvC. B. 120,5đvC C. 122,5đvC D. 125,5đvC

**30.**Khi đốt lưu huỳnh trong không khí, lưu huỳnh hóa hợp với oxi tạo thành một chất khí có mùi hắc gọi là khí sunfurơ( SO2). Khí sunfurơ là đơn chất hay hợp chất? phân tử khối là bao nhiêu?

A.  Khí sunfurơ là hợp chất. Phân tử khối là 64 đvC

B. Khí sunfurơ là đơn chất. Phân tử khối là 64 đvC

C. Khí sunfurơ là hợp chất. Phân tử khối là 32 đvC

D. Khí sunfurơ là đơn chất. Phân tử khối là 32 đvC

31. Nguyên tố X có hoá trị III, công thức của muối sunfat là:

A. XSO4 B. X(SO4)3 C. X2(SO4)3 D. X3SO4

**32.** Viết CTHH và tính phân tử khối của hợp chất có 2 nguyên tử Na, 1 nguyên tử C và 3 nguyên tử oxi trong phân tử

A. Na2CO3, phân tử khối là 105 B. NaNO3, phân tử khối là 85

C. Na2CO3, phân tử khối là 106 D. Na2NO3, phân tử khối là 100

**33.** Có các chất được biểu diễn bằng các công thức hóa học sau: O2, ZnO, CO2, CaCO3, Br2,H2, CuO, NaCl. Số các đơn chất và hợp chất trong các chất trên là:

A. 3 hợp chất và 5 đơn chất.  B. 6 hợp chất và 2 đơn chất.

C. 4 hợp chất và 4 đơn chất.  D. 5 hợp chất và 3 đơn chất.

34. Nguyên tố X có nguyên tử khối bằng 3,5 lần nguyên tử khối của oxi. X là nguyên tố nào sau đây?

A. Ca B. Na C. K D. Fe

35. Công thức hoá học nào sau đây viết đúng?

A. Kali clorua KCl2 B. Kali sunfat K(SO4)2

1. Kali sunfit KSO3 D. Kali sunfua K2S

36. Một oxit của Crom là Cr2O3 .Muối nào dưới đây Crom có hoá trị tương ứng là:

A. CrSO4 B. Cr2(SO4)3 C. Cr2(SO4)2 D. Cr3(SO4)2

37. Các dạng đơn chất khác nhau của cùng một nguyên tố được gọi là các dạng:

A. hoá hợp B. hỗn hợp C. hợp kim D. thù hình

38. Kim loại M tạo ra hiđroxit M(OH)3. Phân tử khối của oxit là 78. Nguyên tử khối của M là:

A. 24 B. 27 C. 56 D. 64

39. Hợp chất Alx(NO3)3 có phân tử khối là 213. Giá trị của x là :

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

40. Hợp chất của nguyên tố X với nhóm PO4 hoá trị III là XPO4. Hợp chất của nguyên tố Y với H là H3Y. Vậy hợp chất của X với Y có công thức là:

A. XY B. X2Y C. XY2 D. X2Y3

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD & ĐT BÌNH TÂN  **TRƯỜNG THCS TÂN THÀNH** | **ĐÁP ÁN KIỂM TRA THỬ HỌC KỲ I**  **NĂM HỌC: 2021 - 2022**  **MÔN: HÓA HỌC 8** |

**Đúng mỗi câu 0,25 đ**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| Đ.A | B | A | B | C | D | A | D | C | B | C | A | D | C | D | A | C | B | D | B | C |
| Câu | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 | 29 | 30 | 31 | 32 | 33 | 34 | 35 | 36 | 37 | 38 | 39 | 40 |
| Đ.A | B | C | C | A | A | C | D | C | C | A | C | C | A | D | D | B | D | B | A |  |