|  |  |
| --- | --- |
| UBND QUẬN HẢI CHÂU  **TRƯỜNG THCS SÀO NAM** | **CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM**  **Độc lập – Tự do – Hạnh phúc** |

**ÔN TẬP MÔN HÓA HỌC 8**

**Câu 1:** 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

**Câu 2:** Rượu etylic( cồn) sôi ở 78,30 nước sôi ở 1000C. Muốn tách rượu ra khỏi hỗn hợp nước có thể dùng cách nào trong số các cách cho dưới đây?

1. Lọc B. Bay hơi

C. Chưng cất ở nhiệt độ khoảng 800  D. Không tách được

**Câu 3:** Trong số các câu sau, câu nào đúng nhất khi nói về khoa học hoá học?

1. Hóa học là khoa học nghiên cứu tính chất vật lí của chất
2. Hóa học là khoa học nghiên cứu tính chất hoá học của chất
3. Hóa học là khoa học nghiên cứu các chất, sự biến đổi và ứng dụng của chúng
4. Hóa học là khoa học nghiên cứu tính chất và ứng dụng của chất

**Câu 4:** Trong nguyên tử hạt nào mang điện tích âm?

A. Electron; B. Proton ; C. Nơtron ; D. Tất cả đều sai

**Câu 5:** Dựa vào tính chất nào cho dưới đây mà ta khẳng định được chất lỏng là tinh khiết?

A. Không màu, không mùi B. Không tan trong nước

C. Lọc được qua giấy lọc D. Có nhiệt độ sôi nhất định

**Câu 6:** Trong tự nhiên, các nguyên tố hoá học có thể tồn tại ở trạng thái nào?

A. Rắn B. Lỏng C. Khí D. Cả 3 trạng thái trên

**Câu 7:** Nếu tổng số proton, nơtron,electron trong một nguyên tử là 28 và số hạt không mang điện chỉ xấp xỉ 35% thì số electron của nguyên tử là:

A. 7 B. 8 C. 9 D. 10

**Câu 8:** Hợp chất là những chất được tạo nên từ bao nhiêu nguyên tố hóa học?

A. Chỉ từ 1 nguyên tố. B. Chỉ từ 2 nguyên tố.

C. Chỉ ừ 3 nguyên tố. D. Từ 2 nguyên tố trở lên

**Câu 9:** Kim loại M tạo ra hiđroxit M(OH)3. Phân tử khối của oxit là 102. Nguyên tử khối của M là:

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

**Câu 10:** Hãy chọn công thức hoá học đúng trong số các công thức hóa học sau đây:

A. CaPO4 B. Ca2(PO4)2  C. Ca3(PO4)2  D. Ca3(PO4)3

**Câu 11:** Hợp chất Alx(NO3)3 có phân tử khối là 213. Giá trị của x là:

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

**Câu 12:** Nguyên tố X có hoá trị III, công thức của muối photphat là:

A. XPO4  B. X(PO4)3 C. X2(PO4)3 D. X3PO4

**Câu 13**: Biết N có hoá trị I, hãy chọn công thức hoá học phù hợp với qui tác hoá trị trong đó có các công thức sau:

A. NO B. N2O C. N2O3 D. NO2

**Câu 14:** Chất nào sau đây là chất tinh khiết?

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

**Câu 15:** Biết công thức hóa học hợp chất của nguyên tố X với oxi là X2O3 và của nguyên tố Y với nguyên tố hiđro là YH3. Hỏi công thức hóa học hợp chất của X với Y là công thức hóa học nào?

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

**Câu 16:** Trong phản ứng hóa học, hạt vi mô nào được bảo toàn?

1. Hạt phân tử.
2. Hạt nguyên tử.
3. Cả hai loại hạt trên.
4. Không loại hạt nào được bảo toàn.

**Câu 17:** Hiện tượng nào là hiện tượng hóa học trong các hiện tượng thiên nhiên sau đây:

1. Sáng sớm, khi mặt trời mọc sương mù tan dần.
2. Hơi nước trong các đám mây ngưng tụ và rơi xuống tạo ra mưa.
3. Nạn cháy rừng tạo khói đen dày đặc gây ô nhiễm môi trường.

D. Khi mưa thường có sấm sét.

**Câu 18:** Khi làm thí nghiệm, dùng cặp gỗ để kẹp ống nghiệm, người ta thường:

A. Kẹp ở vị trí 1/3 ống từ đáy lên

B. Kẹp ở vị trí 1/3 ống từ miệng xuống

C. Kẹp ở giữa ống nghiệp

D. Kẹp ở bất kì vị trí nào

**Câu 19:** Khi làm thí nghiệm, nên sử dụng hóa chất với một lượng nhỏ để:

1. Tiết kiệm về mặt kinh tế
2. Giảm thiểu sự ảnh hưởng đến môi trường
3. Giảm độ phát hiện, tăng độ nhạy của phép phân tích
4. Cả 3 đều đúng

**Câu 20:** 1 mol oxi chứa số nguyên tử là:

A. 6,02.1023 B. 12,04.1023 C. 18,06.1023  D. 24,08.1023

**Câu 21:** Số mol phân tử N2 có trong 140g Nitơ là:

A. 5 mol B. 10 mol C. 11 mol D. 12mol

**Câu 22:** Muốn thu khí Cl2 vào bình thì có thể thu bằng cách nào sau đây?

A. Để đứng bình

B. Đặt úp ngược bình

C. Lúc đầu úp ngược bình, khi gần đầy rồi thì để đứng bình

D. Cách nào cũng được

**Câu 23:** Khối lượng hỗn hợp khí ở đktc gồm 3,36 lít H2 và 5,6 lít N2 là:

A. 3,8g B. 7.3g C. 4.7g D. 12g

**Câu 24:** Đốt cháy 6,2g photpho trong bình chứa 8.96l oxi (đktc) tạo thành P2O5. Sau phản có chất nào còn dư?

A. Oxi B. Photpho

C. Hai chất vừa hết D. Không xác định được

**Câu 25:** Dãy chỉ gồm các oxit axit là:

A. CO, CO2, MnO2, Al2O3, P2O5 B. CO2, SO2, Mn2O7, CrO3, P2O5

C. FeO, Mn2O7, SiO2, CaO, Fe2O3  D. Na2O, BaO, H2O, H2O2, ZnO

**ÔN TẬP MÔN HÓA HỌC 9**

**CHƯƠNG 3: PHI KIM VÀ SƠ LƯỢC VỀ BẢNG HTTH CÁC NTHH**

***DẠNG 3. NHẬN BIẾT VÀ TÁCH CÁC CHẤT PHI KIM.***

**Câu 1.** Có 3 chất khí đựng riêng biệt trong 3 lọ là : H2, HCl và khí Cl2. Dùng phương pháp hoá học để nhận biết các khí.

**Câu 2.** Có các chất khí đựng ở các lọ riêng biệt là H2S, CO2, NH3 và NO2. Bằng phương pháp hoá học hãy phân biệt các khí trên.

**Câu 3.** Khí oxi có lẫn khí CO và khí CO2. Làm thế nào để thu được khí oxi tinh khiết.

**Câu 4.** Có một hỗn hợp khí gồm : H2, H2S và CO2. Làm thế nào để tách riêng biệt các khí trên.

**Câu 5.** Có các chất khí là oxi, CO, CO2, H2 chứa trong các lọ riêng biệt bị mất nhãn . Làm thế nào phân biệt từng lọ bằng phương pháp hoá học.

**Câu 6.** Trong bốn lọ, mỗi lọ chứa riêng biệt các chất khí SO2, CO, NO2 và H2. Bằng biện pháp hoá học hãy phân biệt các chất khí trên.

**Câu 7.** Trong hỗn hợp gồm khí CO và CO2 hãy làm thí nghiệm chứng tỏ rằng trong hỗn hợp có hai chất khí trên.

**Câu 8.** Có hỗn hợp khí gồm khí H2S, CO2, CO. Bằng biện pháp hoá học hãy tách riêng từng khí.

**Câu 9.** Có một hỗn hợp khí gồm Cl2, O2 và NH3. Hãy vẽ sơ đồ tách riêng biệt từng chất khí.