**Bài tập Hóa 9. ( Phiếu số 2)**

**Bài 1.**Chất khí nào sau đây có thể gây chết người vì ngăn cản sự vận chuyển oxi trong máu ?

A. CO B. CO2 C. SO2 D. NO

**Bài 2**.Phản ứng giữa Cl2 và dung dịch NaOH dùng để điều chế

A. thuốc tím. B. nước javen.

C. clorua vôi. D. kali clorat.

**Bài 3** . Cho những dung dịch sau đây phản ứng với nhau từng đôi một, hãy ghi dấu (x) nếu có phản ứng, dấu (o) nếu không phản ứng: .

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | KOH | H2SO4 | BaCl2 |
| HCl |  |  |  |
| Na2SO4 |  |  |  |
| CaCO3 |  |  |  |

***Nếu có phản ứng, hãy viết các phương trình hoá học***

**Bài 4.**Trong các hợp chất hữu cơ, cacbon luôn có hoá trị là

A. I. B. IV. C. III. D. II.

**Bài 5.** các công thức cấu tạo sau biểu diễn mấy chất?

1. CH3 – CH2 – CH2 – CH2 – CH3 

 

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

**Bài 6.** Đốt cháy hoàn toàn 6 gam C thành CO2. Cho toàn bộ sản phẩm hấp thụ vào dung dịch nước vôi trong dư. Khối lượng kết tủa tạo thành là ;

A. 50 g B. 25 g C. 15 g D. 40 g

**Bài 7.** Hòa tan hết 5,6 gam CaO vào dung dịch HCl 14,6% . Khối lượng dung dịch HCl đã dùng

A. 50 gam B. 40 gam C. 60 gam D. 73 gam

**Bài 8.** Nung hỗn hợp CaCO3 và MgCO3 thu được 76 gam hai oxit và 33,6 lít khí cacbonic ở đktc. Hãy tính khối lượng của hỗn hợp ban đầu theo 2 cách khác nhau.

**Bài 9**. Có 4 mẫu khí A, B, C, D đựng riêng biệt trong các bình thủy tinh. Mỗi khí có một số tính chất trong các tính chất sau:

* Khí A cháy trong không khí tạo ra chất lỏng không màu ( ở nhiệt độ thường). chất lỏng này làm cho đồng (II)sunfat khan màu trắng chuyển thành màu xanh.
* Khí B độc, cháy với ngọn lửa xanh, sinh ra khí làm đục nước vôi trong.
* Khí C không cháy nhưng làm ngọn lửa cháy sáng chói hơn.
* Khí D không cháy mà còn làm tắt ngọn lửa và làm quỳ tím ẩm hóa đỏ.

Khí nào nói trên là : oxi, hiđro, cacbon đioxit, cacbon oxit?

**Bài 10** . Có 4 lá kim loại: sắt, đồng, nhôm, bạc. Làm thế nào để có thể nhận biết được mỗi kim loại bằng phương pháp hóa học? Viết các PTHH.

**Bài 11** . Viết công thức cấu tạo có thể có ứng với mỗi công thức phân tử sau:

C4H8, C3H8O, C4H9Br, C2H4O2.

**Bài 12** . A và B là hai hợp chất đều có tỉ khối đối với H2 là 14. Đốt cháy A thu được sản phẩm chỉ có CO2. Đốt cháy 1,4 gam B thu được sản phẩm gồm 4,4 gam CO2 và 1,8 gam nước. Xác định công thức phân tử của A,B. Hãy cho biết A,B là hợp chất hữu cơ hay vô cơ. Nếu là hợp chất hữu cơ hãy viết cấu tạo phân tử.