|  |  |
| --- | --- |
| Trường THCS Nguyễn Du**Tổ KHOA HỌC TỰ NHIÊN VÀ CN** | **ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP KIỂM TRA HỌC KÌ I**Môn: Hóa 8 - Năm học: 2018 - 2019 |

 **Câu 1:**

1. Em hãy nêu ý nghĩa của công thức hóa học? Từ công thức hóa học của axit sunfuric (H2SO4), cho ta biết được những ý gì?
2. Phân tử là gì? Phân tử của hợp chất có gì khác so với phân tử của đơn chất? Lấy ví dụ minh họa?
3. Trong hóa học, dùng phương trình hóa học để biểu diễn gì? Nêu ý nghĩa của phương trình hóa học?
4. Phát biểu quy tắc hóa trị của hợp chất hai nguyên tố? Lấy công thức hóa học của metan CH4 làm ví dụ?
5. Thế nào là hiện tượng vật lí, hiện tượng hóa học? Mỗi hiện tượng cho 2 ví dụ minh họa.
6. Viết các công thức chuyển đổi giữa lượng chất và khối lượng chất. Cho biết tên và đơn vị của các đại lượng.
7. Nêu nội dung định luật bảo toàn khối lượng.

Giả sử có phản ứng: A + B → C. Hãy viết công thức về khối lượng.

**Câu 2:** Cho các khí sau: CO2, O2 , CH4, NH3. Khí nào có thể thu bằng cách đặt đứng bình, đặt ngược bình? Giải thích?

**Câu 3:** Hoàn thành các phương trình hóa học sau:

1. ?Fe + ? O2 Fe3O4
2. ? KOH + FeCl3  ?KCl + Fe(OH)3
3. ? Al + ?  2 AlCl3
4. ? KNO3  ? KNO2 + O2
5. P2O5 + H2O H­3PO4
6. Fe2O3 + H2  Fe + H2O
7. Al(OH)3 + H2SO4 Al2(SO4)3 + H2O
8. Mg + O2 MgO

**Câu 4:** Một hợp chất khí X có thành phần theo khối lượng là: 85,71% C; 14,29% H. Hãy xác định công thức hóa học của hợp chất khí X. Biết hợp chất này có tỉ khối đối với khí nitơ là 2.

**Câu 5:** Hợp chất A có công thức hóa học là H3XO4. Biết 0,25mol hợp chất A có khối lượng là 24,5g. Hãy xác định công thức hóa học của A.

**Câu 6:**

a)Tính thành phần phần trăm (theo khối lượng) các nguyên tố có trong K2CO3?

b) Ở đktc, 4,48 lít CO2 nặng hơn cùng thể tích khí X là 2 gam. Tính khối lượng mol của phân tử khí X?

**Câu 7:** Cho 2,4 gam kim loại Magie vào dung dịch có chứa 7,3 gam axit clohiđric (HCl) thu được muối magie clorua (MgCl2) và 2,24 lít khí hiđro (H2) ở đktc.

1. Lập phương trình hóa học của phản ứng.
2. Tính khối lượng muối magie clorua thu được?

**Câu 8:** **Biết phân tử khí X gồm 2 nguyên tử liên kết với nhau và 3,36 lít(đktc) khí H2S nặng hơn cùng thể tích khí X là 0,3 gam. Hãy tìm tên của khí X?**

**Câu 9:**

Một hợp chất X có thành phần theo khối lượng là: 44,83% K; 18,39% S; còn lại là Oxi. Hãy xác định công thức hóa học của hợp chất X. Biết khối lượng mol của X là 174 g/mol

**Câu 10:**

Biết thành phần phần trăm theo khối lượng của nguyên tố R(chưa biết hóa trị) trong hợp chất tạo bởi R với nhóm (SO4) (II) là 20% thì thành phần phần trăm của nguyên tố R đó trong hợp chất tạo bởi R với nhóm (PO4) (III) là bao nhiêu phần trăm?

**Hết**