**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HỌC KÌ II - MÔN HÓA HỌC 8**

**Đề 1**

**Câu 1:** Bổ túc phương trình hóa học sau:

a. ? + O2  Fe3O4

b. P + O2  ?

c. Zn + HCl  ? + ?

d. SO2 + H2O  ?

e. PbO + ?  Pb + ?

**Câu 2:** Điền vào chỗ trống trong bảng sau:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Công thức phân tử** | **Tên gọi** | **Loại hợp chất** |
|  | cacbon dioxit |  |
| FeO |  |  |
| SO3 |  | oxit axit |
|  | canxi oxit |  |
| Na2O |  |  |

**Câu 3:**

 a. Đốt cháy một lượng nhỏ bột lưu huỳnh trong không khí rồi đưa lưu huỳnh đang cháy vào lọ có chứa khí oxi. Sau đó cho nước vào sản phẩm trên rồi đưa tiếp quỳ tím vào dung dịch trên. Hãy nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học của phản ứng trên.

b. Trộn 1gam muối (NaCl) vào 10ml nước cất. Chất nào là chất tan? Chất nào là dung môi ?

**Câu 4:** Cho 6,5 gam kẽm (Zn) tác dụng hoàn toàn với dung dịch axit sunfuric loãng (H2SO4).

a. Tính thể tích khí hiđro thu được ở điều kiện tiêu chuẩn?

b. Dẫn khí hiđro thu được đi qua bột đồng (II) oxit đun nóng thu được chất rắn màu đỏ gạch. Sau khi phản ứng hoàn toàn, tính khối lượng chất rắn thu được?

 **Cho** : Zn = 65; H =1 ; S =32; O = 16; Cu = 64

 --------------Hết--------------

**Đề 2**

**Câu 1:** Hoàn thành các phương trình hóa học sau, ghi rõ điều kiện phản ứng:

1. Na + O2 →
2. Fe2O3 + H2 →
3. H2O + CO2 →
4. Mg + H2SO4 →

**Câu 2:** Điền vào chỗ trống trong bảng sau:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CÔNG THỨC HÓA HỌC** | **PHÂN LOẠI** | **GỌI TÊN** |
| FeO |  |  |
|  |  | N2O5 |

**Câu 3:**

a. Cho viên natri bằng hạt đậu vào cốc nước, ta thấy viên natri tan dần đồng thời có khí thoát ra. Sau đó, người ta lấy dung dịch vừa tạo thành nhỏ lên quỳ tím. Em hãy cho biết quỳ tím sẽ thay đổi như thế nào? Viết phương trình minh họa?

b. Khi hòa tan 100ml rượu etylic vào 50ml nước thì đâu là chất tan, đâu là dung môi?

**Câu 4:** Hòa tan hoàn toàn kim loại kẽm vào dung dịch axit clohiđric, thu được muối kẽm clorua và 3,36 lít khí hiđro ở điều kiện tiêu chuẩn.

a. Lập phương trình hóa học cho phản ứng trên.

b. Tính khối lượng muối kẽm clorua thu được.

c. Dẫn toàn bộ khí hiđro ở trên qua bột đồng (II) oxit ở nhiệt độ cao thì thu được bao nhiêu gam đồng, biết phản ứng xảy ra hoàn toàn ?

Zn=65; H=1; Cu=64; O=16; Cl=35,5

-------HẾT--------

**Đề 3**

**Câu 1:** Hoàn thành các phương trình hóa học sau

1. S + O2 → ?
2. CuO + H2 → ? + ?
3. KClO3  → ? + ?
4. SO3  + H2O → ?

**Câu 2:**

1. Cho 1 mẫu natri (bằng hạt đậu xanh) vào 1 cốc nước có cho 1 vài giọt phenolphthalein. Em hãy nêu hiện tượng xảy ra, viết phương trình hóa học của phản ứng trên?

2. Em hãy mô tả cách tiến hành thí nghiệm: Chuyển đổi từ một dung dịch NaCl bão hòa thành một dung dịch chưa bão hòa (ở nhiệt độ phòng).

**Câu 3**: Điền vào chỗ trống trong bảng sau:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CTHH của hợp chất** | **Phân loại** | **Tên gọi** |
| CO2 |  |  |
|  |  | Lưu huỳnh đioxit |
| Fe2O3 |  |  |
|  |  | Nhôm oxit |

**Câu 4**: Gần đây, ở các thành phố lớn xảy ra khá nhiều vụ cháy gây thiệt hại nặng nề về tài sản thậm chí là cả tính mạng con người nhưng việc trang bị kỹ năng phòng cháy chữa cháy, kỹ năng thoát nạn khi có cháy lại chưa được nhiều người quan tâm, nhất là những khu đông cư dân hoặc tại các tòa nhà cao tầng. Việc phòng chống cháy nổ là vô cùng cần thiết đối với mỗi gia đình, cơ quan, tòa nhà, để bảo vệ tính mạng con người cũng như tài sản. Em hãy nêu những việc cần làm để phòng tránh cháy nổ tại gia đình mà em biết?

**Câu 5**: Hòa tan hoàn toàn 11,2 gam sắt vào dung dịch axit clohidric, thu được m gam muối sắt (II) clorua và V lít khí ở điều kiện tiêu chuẩn.

a. Tính m

b. Tính V

c. Dùng toàn bộ lượng khí trên để khử hoàn toàn đồng (II) oxit. Tính khối lượng đồng thu được?

(Cho Cu = 64, Cl = 35,5, O = 16, Fe = 56, H = 1)

**Đề 4**

**Câu 1**: (2 điểm): Hoàn thành các phản ứng hóa học sau :

a/ KClO3 ⭢ ? + ?

b/ Al + H2SO4 ⭢ ? + ?

c/ P2O­5 + H2O ⭢ ?

d/ K + O2 ⭢ ?

**Câu 2:** (2 điểm): Điền vào các chỗ trống để hoàn thành bảng sau :

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Công thức hóa học** | **Phân loại chất** | **Tên chất** |
| ZnO |  |  |
|  |  | axit clohidric |
| CaO |  |  |
|  |  | bari oxit |

**Câu 3**:

 a/ Nêu hiện tượng hóa học xảy ra khi đốt cháy mẫu dây sắt trong lọ chứa khí

oxi ? Viết phương trình hóa học xảy ra ?

 b/ Muối là một khoáng chất thiết yếu không chỉ giúp thức ăn được ngon hơn mà còn đóng vai trò quan trọng trong nhiều quá trình sinh hóa của cơ thể. Khi lấy 0,9g muối ăn hòa tan vào 100ml nước ta được một cốc nước muối có tác dụng giảm đau họng, ngăn ngừa đau răng. Cho biết chất nào là chất tan, chất nào là dung môi trong nội dung trên ?

**Câu 4:** Vào mùa khô, cháy (hỏa hoạn) thường xảy ra, gây tác hại nghiêm trọng về vật chất và cả sinh mạng con người. Vậy theo em :

 - Muốn dập tắt các đám cháy cần thực hiện biện pháp gì ?

 - Để dập tắt các đám cháy do xăng dầu gây ra, người ta dùng biện pháp gì ? Giải thích.

**Câu 5** :

 a/ Hòa tan hoàn toàn 13g kẽm vào dung dịch axit clohidric HCl.

 - Tính thể tích khí hidro bay ra ở điều kiện tiêu chuẩn

 - Tính khối lượng muối thu được.

b/ Nếu dẫn hết thể tích khí hidro thu được ở trên qua ống nghiệm chứa bột oxit sắt từ Fe3O4 đun nóng thì thu được bao nhiêu gam chất rắn ?

 (Cho Zn = 65, Cl = 35,5, O = 16, Fe = 56, H = 1)

**Đề 5**

**Câu 1:** Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

1. CH4 + O2 🡪 ? + ?
2. KClO3 🡪 ? + ?
3. Al + H2SO4 🡪 ? + ?
4. Na+ H2O 🡪 ? + ?

**Câu 2:** Chọn nội dung thích hợp để hoàn thành bảng sau đây:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Công thức hóa học** | **Phân loại** | **Tên gọi** |
| K2O |  |  |
| MgO |  |  |
|  |  | sắt từ oxit |
|  |  | bạc oxit |

**Câu 3:**

1. Trong phòng thực hành, bạn An tiến hành thí nghiệm đốt cháy lưu huỳnh trong lọ chứa khí oxi. Sau khi phản ứng kết thúc, bạn An thêm nước vào trong lọ, lắc đều. Sau đó, An nhúng quỳ tím vào dung dịch trong lọ.

 Hãy nêu hiện quan sát được và viết phương trình phản ứng minh họa.

1. Làm thế nào để chuyển đổi từ một dung dịch NaCl bão hòa thành một dung dịch chưa bão hòa (ở nhiệt độ phòng ).

**Câu 4:**

Khoảng 13h30 ngày 3/6/2013, một đám cháy lớn đã xảy ra tại một cây xăng đối diện bệnh viện 108 thuộc quận Hoàn Kiếm, Hà Nội. Lý giải về việc lính cứu hỏa chữa cháy cây xăng, GS.TS - Nguyễn Văn Hùng - Nguyên Hiệu trưởng Trường ĐH Xây dựng Hà Nội, người nhiều năm nghiên cứu về cháy, nổ cho biết: “việc đầu tiên nên làm đối với lính cứu hỏa dập lửa ở cây xăng là dùng cát, bọt khí ngăn cách cháy, còn dùng nước bơm thẳng vào bồn xăng đang cháy vô hình chung tạo cho xăng cháy lan mạnh hơn. Một xe cứu hỏa, không thể dập một xe chở xăng, thậm chí hai xe cũng không dập được khi xe bồn cháy, bởi lượng nước không đủ mạnh để dập được lửa, thậm chí như vậy chỉ tạo cho lửa cháy mạnh hơn, mang nước dập lửa cháy xăng thì như kiểu lửa đang cháy đổ dầu thêm vào”

*Theo báo kienthuc.net.vn*

 Hãy giải thích tại sao đối với đám cháy xăng dầu, chúng ta không thể dùng nước để dập lửa mà phải dùng cát hoặc bọt khí?

**Câu 5:** Trong phòng thí nghiệm có kim loại Mg, dung dịch axit clohidric HCl. Em hãy:

a) Viết phương trình điều chế khí hidro?

b) Phải dùng bao nhiêu gam magie để điều chế được 2,24 lít khí hidro ở điều kiện tiêu chuẩn?

c) Tính khối lượng muối thu được.

d) Cho toàn bộ lượng khí hidro đi qua bột CuO thì thu được bao nhiêu gam đồng?

Cho biết: Mg = 24; H = 1; Cl =35,5; Cu =64; O =16

* **DẶN DÒ:**

Các em tham khảo và làm những câu nào đã học, các câu chưa học có thể đọc thêm sách giáo khoa, nếu có khó khăn, thắc mắc liên hệ giáo viên bộ môn:

+ Lớp 8/06, 8/09: Thầy Khánh: 0909988258, mail: nguyentakhanh65@gmail.com

+ Lớp 8/04, 8/05, 8/11: Cô Liên Châu: 0909765699, mail: lienchauttv2003@yahoo.com

+ Lớp 8/01, 8/02, 8/07, 8/08: Cô Nhung: 0963672730, mail: bichnhung2008@gmail.com

+ Các lớp 8/03, 8/10: gửi qua zalo 098 274 8081 hoặc email: ttv381@gmail.com