|  |  |
| --- | --- |
| TRƯỜNG THCS GIA THỤY **TỔ HÓA – SINH – ĐỊA** | **ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HỌC KÌ II** **MÔN HÓA HỌC 8** **NĂM HỌC 2020 – 2021** |

**I. MỤC TIÊU**

**1. Kiến thức:**

+ Tính chất, ứng dụng, điều chế H2.

+ Tính chất vật lý, hoá học của nước. Thành phần hóa học của nước.

+ Phân biệt được phản ứng thế với các loại phản ứng đã học.

+ Phân biệt các hợp chất oxit, axit, bazơ, muối (định nghĩa, phân loại, tên gọi).

**2. Kĩ năng**:

+ Lập PTHH.

+ Tính toán: Vận dụng các công thức chuyển đổi tính theo phương trình hóa học.

+ Vận dụng kiến thức giải quyết các vấn đề thực tế.

**3. Thái độ:** Ôn tập tự giác và làm bài nghiêm túc.

**4. Phát triển năng lực:**

- Năng lực tự học.

- Năng lực tư duy.

- Năng lực tự giải quyết vấn đề.

- Năng lực tính toán.

- Năng lực vận dụng kiến thức giải quyết vấn đề thực tế.

**II. PHẠM VI ÔN TẬP**

Bài 26: Oxit và chương 5: Hiđro – Nước

**III. Nội dung**

**A. LÝ THUYẾT**

1.Nêu tính chất vật lý; tính chất hoá học, ứng dụng của khí hiđro.

2.Thành phần hóa học, tính chất của nước.

3. Phân biệt phản ứng thế và các loại phản ứng đã học.

4. Phân biệt các hợp chất oxit, axit, bazơ, muối (định nghĩa, phân loại, tên gọi).

**B. BÀI TẬP**

**1.** Cho các chất: MgO, FeO, SO3, Fe, CaO, ZnO, N2O5, Zn, BaO, CO, Al, CO2, P2O5, Mg, K, Ca, Zn, Cu, Ba, Na, SO2 Viết các PTHH xảy ra (nếu có) với:

a) Những chất tác dụng được với nước ở to thường.

b) Những kim loại tác dụng được với dd axit HCl, H2SO4 loãng để điều chế H2 trong phòng thí nghiệm.

c) Phân loại và gọi tên các hợp chất trong các PTHH xảy ra.

**2**.Cho các chất có CTHH sau: Fe2O3; Fe(OH)2; HCl; Ba(OH)2; NaCl; CuO; P2O5; HNO3 ; H3PO4; NaOH; H2S; NaHCO3; CaCO3; SO3; Ca(HCO3)2;

 Phân loại và gọi tên các chất trên.

**3**. Khử hoàn toàn 56g bột CuO bằng khí H2 ở to cao

a) Tính khối lượng Cu sinh ra và Vkhí H2(đktc) vừa đủ cho phản ứng trên.

b) Để có được lượng khí H2 dùng cho phản ứng trên, phải lấy bao nhiêu gam kẽm cho phản ứng với bao nhiêu gam HCl ?

**4.** Hòa tan 0,5 g hỗn hợp Na và Na2O trong nước thu được 0,168 lít khí H2 (đktc)

a, Viết PTHH các phản ứng xảy ra.

b, Tính khối lượng của Na và Na2O trong hỗn hợp ban đầu.

c, Tính thành phần phần trăm khối lượng của Na trong 0,5 g hỗn hợp trên.

**5.** Giải thích hiện tượng thực tế liên quan đến H2, H2O

*Gia Thụy, ngày 8/ 4/ 2021*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ***BGH duyệt******Phạm Thị Hải Vân*** | ***Tổ duyệt******Nguyễn Thị Phương Thảo*** | ***Người ra đề cương:******Đỗ Thị Thanh Huyền*** |