PHÒNG GD&ĐT QUẬN LONG BIÊN

 TRƯỜNG THCS SÀI ĐỒNG

**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP**

**MÔN HÓA 8 HỌC KÌ II**

**Năm học 2018 - 2019**

**I. Lý thuyết**

**1**/ Tính chất vật lý và tính chất hoá học của khí oxi, khí hiđro.

**2**/ Phương pháp điều chế khí oxi, khí hiđro. Phương pháp thu khí oxi, khí hiđro trong phòng thí nghiệm.

**3**/ Thành phần hoá học và tính chất hoá học của nước.

**4**/ a) Thế nào là sự oxi hoá; sự cháy; sự oxi hóa chậm?

   b) Thế nào là phản ứng phân huỷ? Phản ứng hoá hợp? Phản ứng thế?

**5**/ Nêu định nghĩa, phân loại gọi tên: oxit, axit, bazơ, muối .

**6**/ Thế nào là dung môi, chất tan, dung dịch?

**7**/ Độ tan của một chất trong nước là gì?

**8**/ Nồng độ mol/l của dung dịch là gì ? Nồng độ phần trăm của dung dịch là gì? Công thức tính?

**II. BÀI TẬP**

***Dạng 1*** : Hoàn thành PTHH

***Dạng 2***: Phân loai và gọi tên 4 hợp chất vô cơ

***Dạng 3***: Bài tập nhận biết các chất : lỏng ,rắn , khí

***Dạng 4 :*** Bài toán tính theo PTHH có sử dụng các công thức chuyển đổi và công thức tính C%, CM

***Dạng 5***: Nêu hiện tượng quan sát được và giải thích các hiện tượng trong một số thí nghiệm và hiện tượng thực tế:Ví dụ;

Hãy giải thích hiện tượng và nêu giải pháp để hạn chế hiện tượng

+Sủi bọt khi mở chai bia , rượu,  nước giải khát có ga

+Ù tai khi leo núi cao hoặc khi đi máy bay lúc mới cất cánh

+ Khó thở khi thám hiểm trọng các hang núi đá vôi

***Dạng 6:*** Bài toán tính theo phương trình hóa học vận dụng, nâng cao.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **NHÓM TRƯỞNG** | **TỔ TRƯỞNG** | **BAN GIÁM HIỆU DUYỆT** |
| ***Ngô Thị Huyền Ngọc*** | ***Nguyễn Thị Thanh Bình*** | ***Nguyễn Thị Soan*** |