|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS THƯỢNG THANH**  **NĂM HỌC 2018 -2019** | **ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HỌC KÌ I**  **MÔN: KHOA HỌC TỰ NHIÊN 9 (HÓA)** |

**PHẦN A: LÝ THUYẾT**

**Chủ đề 1:** Kim loại. Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học.

1. Tính chất hóa học của kim loại nói chung và tính chất của Fe, Al nói riêng.

2. So sánh tính chất hóa học của nhôm và sắt. Nhận biết kim loại hoạt động mạnh (Na, K…), nhận biết kim loại hoạt động yếu (Cu, Ag…)

3. Viết dãy hoạt động hóa học của kim loại và nêu ý nghĩa của dãy hoạt động hóa học của kim loại?

4. Gang, thép là gì? Viết PTHH xảy ra trong quá trình sản xuất gang?

5. Thế nào là sự ăn mòn kim loại? Những yếu tố ảnh hưởng đến sự ăn mòn kim loại? Nêu các biện pháp chống sự ăn mòn kim loại?

6. Nguyên tắc sắp xếp các nguyên tố trong bảng tuần hoàn. Tình bày cấu tạo. Sự biến đổi tính chất các nguyên tố trong bảng tuần hoàn. Ý nghĩa của bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học.

**PHẦN B: BÀI TẬP**

**I. Hóa học:**

**Dạng 1: Viết PTHH.**

a) Fe3O4  Fe  FeCl2  Fe(OH)2  Fe(OH)3

(5)

FeCl3  Fe(OH)3  Fe2O3 Fe2(SO4)3

b) Al2O3  Al  AlCl3  NaCl  NaOH  Cu(OH)2.

c) K  K2O  KOH  K2SO4  KCl  KNO3.

**Dạng 2: Bài tập tính theo PTHH**

**Bài 1:** Hòa tan hoàn toàn 2,7 gam nhôm bằng dung dịch axit clohiđric có nồng độ 10% vừa đủ.

a) Viết phương trình phản ứng xảy ra?

b) Tính thể tích khí sinh ra ở đktc?

c) Tính khối lượng dung dịch axit clohiđric cần dùng cho phản ứng trên?

**Bài 2:** Cho một khối lượng mạt sắt dư vào 100 ml dung dịch HCl. Phản ứng xong thu được 2,24 lÝt khí (đktc).

a. Viết phương trình phản ứng xảy ra?

b. Tính khối lượng mạt sắt đã tham gia phản ứng?

c. Tính nồng độ mol của dung dịch HCl đã dïng?

**Bài tập 2,3,4,5 (tr12,13); Bài tập 2,3,5(trang 33,34)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **BAN GIÁM HIỆU**  **Đỗ Thị Thu Hoài** | **TỔ CHUYÊN MÔN**  **Nguyễn Thị Nguyệt** | **NHÓM TRƯỞNG**  **Nguyễn Thị Nguyệt** |