**TRƯỜNG THCS LÊ HỒNG PHONG**

**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP KHTN – HÓA**

**A. Lý thuyết**

**Câu 1:** Thế nào là sự biến đổi vật lý, sự biến đổi hóa học? Cho ví dụ. Phân biệt sự biến đổi vật lý và biến đổi hóa học.

**Câu 2:** Nêu khái niệm sự biến đổi hóa học. Dấu hiệu có phản ứng hóa học xảy ra. Nêu khái niệm phản ứng tỏa nhiệt, phản ứng thu nhiệt.

**Câu 3:** Phát biểu nội dung của định luật bảo toàn khối lượng

**Câu 4:** Phương trình hóa học là gì? Nêu các bước lập phương trình hóa học, ý nghĩa của phường trình hóa học.

**Câu 5:** Nêu khái niệm mol, nguyên tử khối, tỉ khối của chất khí, thể tích mol của chất khí và các công thức liên quan.

**Câu 6:** Nêu các bước tính theo phương trình hóa học**.**

**Câu 7:** Hiệu suất phản ứng là gì? Nêu công thức tính hiệu suất

**Câu 8:** Nêu định nghĩa độ tân, nồng độ %, nồng độ mol và công thức tính.

**Câu 9:** Thế nào là tốc độ phản ứng?

**B. Bài tập minh họa**

**Bài 1:** Cho 11,2 g sắt tác dụng vừa đủ với HCl. Sau phản ứng thu được V lít khí Hiđro ở đktc.

1. Tìm V
2. Tìm khối lượng của FeCl2 tạo ra sau phản ứng
3. Tìm khối lượng của HCl

**Bài 2:** Đốt cháy 6,4 g lưu huỳnh bằng 11,2 lít khí O2 (đktc) thu được sản phẩm là SO2. Tính thể tích của SO2 thu được sau phản ứng ở đktc.

**Bài 3:** Người ta nung 15 g CaCO3 thu được 6,72 g CaO và một lượng khí CO2. Tính hiệu suất phản ứng.

**Bài 4:** Cho phương trình phản ứng: Mg + 2HCl → MgCl2 + H2

Biết rằng khi cho 8,4 g Mg tác dụng với dung dịch HCl thì thu được 23,275 g MgCl2. Tính hiệu suất phản ứng