**NỘI DUNG TỰ HỌC MÔN HÓA HỌC LỚP 10**

**TUẦN LỄ TỪ 04.5 – 09.5.2020**

**CHỦ ĐỀ: LUYỆN TẬP TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG VÀ CÂN BẰNG HÓA HỌC**

***Câu 1:*** Trong các cặp phản ứng sau, phản ứng nào có tốc độ lớn hơn? Vì sao?

1. FeS + dd HCl 1M ở 250c và FeS + dd HCl 2M ở 250C
2. Hg + S ở 250C và Hg + S ở 400C
3. H2 +Cl2 ở 760 mmHg và H2 + Cl2 ở 780 mmHg
4. Zn (hạt) + dd H2SO4 1M và Zn (bột) + dd H2SO4 1M
5. Đun nóng KClO3 có mặt MnO2 và đun nóng KClO3 không có mặt MnO2

***Câu 2:*** Cho phản ứng thuận nghịch sau

2NaHCO3 (r)  Na2CO3 (r) + CO2 (k) + H2O (k) ∆H > 0

Có thể dùng những biện pháp gì để chuyển hóa nhanh và hoàn toàn NaHCO3 thành Na2CO3?

***Câu 3:*** Cho phản ứng xảy ra trong bình kín

CaCO3 (r)  CaO (r) + CO2 (k) ∆H=178kJ

Phản ứng trên sẽ dịch chuyển như thế nào nếu

1. Tăng dung tích của bình phản ứng
2. Giảm lượng CaCO3 phản ứng
3. Thêm khí CO2 vào
4. Giảm nhiệt độ của phản ứng xuống
5. Thêm vài giọt dung dịch KOH vào bình phản ứng

***Câu 4:*** Cho phương trình hóa học



Cân bằng hóa học của phản ứng sẽ chuyển dịch sang chiều nào trong các trường hợp sau đây?

1. Giảm nhiệt độ của bình phản ứng
2. Tăng áp suất chung của hỗn hợp
3. Tăng nồng độ khí oxi
4. Giảm nồng độ khí sunfurơ

***Câu 5:*** Phản ứng hóa học sau đã đạt trạng thái cân bằng:

 2NO2  N2O4 ∆H = - 58,04 kJ

Cân bằng hóa học sẽ chuyển dịch theo chiều nào khi

 a. Tăng nhiệt độ

b. Tăng áp suất chung

 c. Tăng nồng độ NO2

d. Thêm chất xúc tác