**Năng Lượng Hoạt Hóa -**

**TRẢ LỜI CÂU HỎI:**

Câu 1*: Năng lượng hoạt hóa là gì?*

- Năng lượng họat hóa là năng lượng dư tối thiểu mà hệ phản ứng cần phải có so với năng lượng trung bình của hệ ban đầu để phản ứng có thể xảy ra.

Câu 2: *Nhiệt độ có ảnh hưởng như thế nào đến tốc độ phản ứng?*

- Sự ảnh hưởng của nhiêt độ tới vận tốc của phản ứng là: nếu nhiệt độ phản ứng càng cao thì phản ứng xảy ra càng nhanh.

Câu 3: *Nồng độ NaOH có ảnh hưởng gì đến chuẩn độ?*

- Sự ảnh hưởng của nồng độ NaOH tới chuẩn độ là : không nên dùng nồng độ quá loãng vì khó phát hiện điểm tương đương, không nên dùng nồng độ cao dễ dẫn dến sai số lớn. Nồng độ NaOH hay dùng là 0,1N.