

BÀI 7: TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG

I. KHÁI NIỆM TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG

PHẦN 1: KÉO THẢ PHÂN LOẠI (Drag & Drop)

PHẢN ỨNG XẢY RA NHANH

PHẢN ỨNG XẢY RA CHẬM



Đốt cháy cồn



Sắt bị gỉ trong không khí



Vắt chanh vào nước rau muống



Lên men rượu nếp

PHẦN 2: ĐIỀN TỪ VÀO CHỖ TRỐNG (Fill in the blanks)

Tốc độ phản ứng là đại lượng đo trong cho sự(1).... hay(2).....r là có thay đổi cân thể tích chất khí, khối lượng chất rắn hoặc(3) có tồn chất tan trong một khoảng thời gian.

[nhANH]

[chẠM]

[nỒNG ĐỘ]

PHẦN 3: TRẮC NGHIỆM CÙNG CỐ (Multiple Choice)

Câu 1: Tốc độ phản ứng đáng để khảo sát điều gì của phản ứng hóa học?

- A. Phản ứng tạo chất hay phá chất.
- B. Mức độ nhanh hay chậm của phản ứng.
- C. Nhiệt lượng của phản ứng tỏa nhiệt.
- D. Nồng độ các chất tham gia.

Câu 2: Trong các phản ứng sau, phản ứng nào có tốc độ nhanh nhất?

- A. Sắt cháy với oxy.
- B. Phức hợp sắt.
- C. Ethyl alcohol chỉ bị oxy hóa trong môi trường.
- D. Sóng điện từ trong động cơ xe máy.

Câu 3: Trong các phản ứng sau, phản ứng nào có tốc độ nhanh nhất?

- A. Sắt cháy với oxy không khí bị cháy.
- B. Sắt cháy tạo ra chất rắn (sắt oxit).
- C. Tỏi cháy cháy oxy tạo ra khí carbon dioxide.
- D. Cây xanh quang hợp.

Câu 4: Dựa vào quan sát thực tế, phản ứng sắt bị gỉ xảy ra nhanh hơn hay chậm hơn phản ứng đốt cháy khí?

- A. Nhanh hơn.
- B. Chậm hơn.
- C. Chậm hơn.
- D. Không có cách nào.

Câu 5: Để đặc biệt một phản ứng xảy ra nhanh hay chậm, ta HIGG dùng chất của sau đây?

- A. De thể tích bột nhôm ra theo đơn giản.
- B. De nồng độ chất của thay đổi theo thời gian.
- C. De nồng độ chất của thay đổi theo thời gian.
- D. De nồng độ chất của thay đổi theo thời gian.

Câu 6: Biểu thức chung: "Phản ứng có thể phân loại theo ...[1]... gọi là phản ứng ...[2]...".

- A. (1) Nhiệt độ; (2) nhanh.
- B. (1) Nhiệt độ; (2) chậm.
- C. (1) Nhiệt độ; (2) nhanh.
- D. (1) Nhiệt độ; (2) chậm.