# PHIẾU HỌC TẬP

## Câu 1: Nối cột (I) với cột (II) sao cho phù hợp

*HD: Chạm vào mục ở cột I, kéo đến mục tương ứng ở cột II, để yên một chút rồi thả ra*

| Các trường hợp (Cột I) | Yếu tố ảnh hưởng (Cột II) |
|---|---|
| a. Để giữ cho thực phẩm tươi lâu, người ta để thực phẩm trong tủ lạnh. | 1. Diện tích tiếp xúc bề mặt. |
| b. Để hầm thức ăn nhanh chín, người ta sử dụng nồi áp suất. | 2. Chất xúc tác. |
| c. Al bột tác dụng với dung dịch HCl nhanh hơn Al dây. | 3. Áp suất và nhiệt độ |
| d. Khi cần ủ bếp than, người ta đậy bếp lò làm cho phản ứng đốt cháy than bị chậm lại. | 4. Nồng độ. |
| e. Khi muối dưa để dưa nhanh chín nên cho thêm một ít nước dưa chua vào. | 5. Nhiệt độ. |

## Câu 2: Hãy tick vào những phát biểu đúng về tốc độ phản ứng

- (1) Tốc độ của mọi phản ứng hóa học đều tuân theo định luật tác dụng khối lượng.
- (2) Tốc độ của phản ứng hoá học là đại lượng mô tả mức độ nhanh hay chậm của chất phản ứng được sử dụng hoặc sản phẩm được tạo thành.
- (3) Trong cùng một phản ứng hoá học, tốc độ tạo thành của các chất sản phẩm khác nhau là khác nhau, tuỳ thuộc vào hệ số cân bằng của chúng trong phương trình hoá học.
- (4) Tốc độ của phản ứng hoá học có thể có giá trị âm hoặc dương.

LIVEWORKSHEETS

Câu 3: Cho ba mẫu đá vôi (100% $CaCO_3$) có cùng khối lượng: mẫu 1 dạng khối, mẫu 2 dạng viên nhỏ, mẫu 3 dạng bột mịn vào ba cốc đựng cùng thể tích dung dịch HCl (dư, cùng nồng độ, ở điều kiện thường). Thời gian để đá vôi tan hết trong ba cốc tương ứng là t1, t2, t3 giây. So sánh nào sau đây đúng?

**A.** $t_3 < t_2 < t_1$.

**B.** $t_1 < t_2 < t_3$.

**C.** $t_1 = t_2 = t_3$.

**D.** $t_2 < t_1 < t_3$.

**Câu 4: Điền vào chỗ trống**

**a. Tốc độ phản ứng là đại lượng đặc trưng cho sự thay đổi ..... của chất phản ứng hoặc..... phản ứng trong một đơn vị thời gian.**

**b. ..... là chất làm tăng tốc độ phản ứng và không bị mất đi sau phản ứng.**

**c. Nồng độ chất phản ứng càng lớn thì tốc độ phản ứng càng .....vì xác suất va chạm giữa các phân tử .....**

**d. Khi nhiệt độ tăng thêm** $10^oC$**, tốc độ phản ứng hoá học tăng thêm 2 lần. Tốc độ phản ứng sẽ tăng lên..... lần khi nâng nhiệt độ từ** $20^oC$ lên $70^oC$

LIVEWORKSHEETS