LUYỆN TẬP

A. Trắc nghiệm nhiều lựa chọn

Câu 1. Tốc độ phản ứng là đại lương đặc trưng cho

A. thời gian phản ứng

B. khối lượng chất đã tham gia phản ứng

C. sự nhanh chậm của phản ứng hóa học

D. thể tích chất đã tham gia phản ứng

Câu 2. Sự thay đổi nào dưới đây không làm tăng tốc độ phản ứng xảy ra giữa dây magnesium và dung dịch hydrochloric acid?

A. Cuộn dải magnesium thành một quả bóng nhỏ.

B. Tăng nồng độ của hydrochloric acid.

C. Nghiền mảnh magnesium thành bột.

D. Tăng nhiệt độ của hydrochloric acid.

Câu 3. Khi đốt củi, để tăng tốc độ cháy, người ta sử dụng biện pháp nào sau đây?

A. đốt trong lò kín. B. xếp củi chặt khít.

C. thổi hơi nước. D. thổi không khí khô.

B. Nối cột A với cột B

cột A	cột B
1. Thực phẩm bảo quản trong tủ lạnh sẽ giữ được lâu hơn . 2. Khi nấu một loại thực phẩm bằng nồi áp suất sẽ nhanh chín hơn. 3. Bệnh nhân sẽ dễ hô hấp hơn khi dùng oxygen từ bình chứa khí oxygen so với từ không khí. 4. Khi sản xuất pháo hoa người ta thường sử dụng các nguyên liệu ở dạng bột.	a. Ảnh hưởng của áp suất đến tốc độ phản ứng. b. Ảnh hưởng của nồng độ đến tốc độ phản ứng. c. Ảnh hưởng của diện tích tiếp xúc đến tốc độ phản ứng. d. Ảnh hưởng của nhiệt độ đến tốc độ phản ứng. e. Ảnh hưởng của thời gian đến tốc độ phản ứng.

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS