

Họ và tên

Lớp

LUYỆN TẬP

TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG VÀ CHẤT XÚC TÁC

Câu 1: Mức độ diễn ra nhanh hay chậm của một phản ứng hóa học được gọi là

A Tốc độ phản ứng

B Phản ứng một chiều

C Phản ứng thuận nghịch

D Cân bằng hóa học

Câu 2: Khi ủ rượu người ta thường rắc lên bề mặt tinh bột (cơm, ngô, nếp,...) đã được nấu chín một loại bột màu trắng (gọi là men) để tăng tốc độ phản ứng. Yếu tố nào dưới đây được sử dụng?

A Nhiệt độ

B Xúc tác

C Áp suất

D Nồng độ

Câu 3: Sự thay đổi nào dưới đây không làm tăng tốc độ phản ứng?

A Tăng nhiệt độ

B Thêm chất xúc tác

C Thay đổi màu sắc của dung dịch

D Tăng nồng độ của chất phản ứng

Câu 4: Khi đốt củi để tăng tốc độ cháy, người ta sử dụng biện pháp nào sau đây?

A Đốt trong lò kín

B Thổi khí CO_2

C Thổi không khí khô

D Thổi hơi nước

Câu 5: Khi sản xuất xi măng người ta thường nghiền đá vôi thành bột mịn trước khi đưa vào lò nung. Vì sao khi sản xuất xi măng người ta thường sử dụng nguyên liệu ở dạng bột?

- A Nguyên liệu ở dạng bột có khối lượng nhẹ hơn
- B Nguyên liệu ở dạng bột có diện tích tiếp xúc lớn hơn
- C Nguyên liệu ở dạng bột có giá thành rẻ hơn
- D Nguyên liệu ở dạng bột có chất xúc tác

Câu 6: Cho các phát biểu sau:

- (a) Khi đốt củi, nếu thêm một ít dầu hỏa, lửa sẽ cháy mạnh hơn do dầu hỏa là một chất cháy, cung cấp thêm nhiệt lượng cho phản ứng.
- (b) Trong quá trình sản xuất rượu từ gạo nếp, người ta rắc men lên gạo nếp đã nấu chín trước khi đem đi ủ vì men là chất xúc tác có tác dụng làm tăng tốc độ phản ứng chuyển hóa tinh bột thành rượu
- (c) Một chất xúc tác có thể là chất xúc tác cho tất cả các phản ứng
- (d) Có thể dùng chất ức chế để làm giảm tốc độ của phản ứng.

Số phát biểu đúng là

- A 1
- B 2
- C 3
- D 4

Câu 7: Xem thí nghiệm sau, hãy giải thích hiện tượng ở 2 ống nghiệm

