

Họ và tên

Lớp

LUYỆN TẬP

TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG VÀ CHẤT XÚC TÁC

Câu 1: Để đánh giá mức độ diễn ra nhanh hay chậm của phản ứng hóa học người ta dùng khái niệm

A Tốc độ phản ứng

B Phản ứng một chiều

C Phản ứng thuận nghịch

D Cân bằng hóa học

Câu 2: Yếu tố nào dưới đây đã được sử dụng để làm tăng tốc độ phản ứng khi rắc men vào tinh bột đã được nấu chín (Cơm, ngô, khoai, sắn) để ủ rượu?

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 xảy ra giữa dây Magnesium và dung dịch Hydrochloric acid

A Cuộn dài 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 4: 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 không khí khô

D Thổi hơi nước

Câu 5: Các quả pháo hoa khi được bắn lên sẽ bốc cháy và nổ ra thành những chùm ánh sáng đẹp mắt. Vì sao khi sản xuất pháo hoa 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. Như vậy, dầu hỏa là chất xúc tác cho quá trình này
- (b) Trong quá trình sản xuất rượu từ gạo, người ta rắc men lên gạo đã nấu chín (Cơm) 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

Trả lời

