

Chọn một đáp án đúng cho mỗi câu dưới đây.





Câu 9: Trên cơ sở những hiện tượng, ứng dụng thực tế sau:

- (a) Trái cây chín nhanh hơn khi thời tiết nóng lên.
- (b) Cho thực phẩm vào tủ lạnh để bảo quản thức ăn lâu hơn.
- (c) Dưa cà muối nhanh chua khi thời tiết nóng nực.
- (d) Trời lạnh thì sữa chua lên men chậm hơn.

Yếu tố nào đã ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng trong các trường hợp trên?

- A. Nồng độ. B. Nhiệt độ. C. Chất xúc tác. D. Diện tích tiếp xúc.

Câu 10: Cho phương trình hóa học: $\text{H}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{HCl}(\text{g})$. Biết rằng, cứ tăng 10°C thì tốc độ phản ứng trên tăng 2 lần. Vậy, tốc độ phản ứng thay đổi như thế nào khi tăng nhiệt độ của phản ứng đó thêm 30°C ?

- A. Tốc độ phản ứng giảm 2 lần. B. Tốc độ phản ứng giảm 4 lần.
C. Tốc độ phản ứng tăng 6 lần. D. Tốc độ phản ứng tăng 8 lần.

Phần 2

Hãy nối các tình huống ở cột A với các yếu tố ảnh hưởng ở cột B cho phù hợp.

A - Tình huống

Than đá được nghiền nhỏ với kích thước vừa phải dùng trong quá trình luyện kim loại.

Xác của một số loài động vật được bảo quản nguyên vẹn ở Bắc cực và Nam cực hàng ngàn năm.

Duy trì thổi không khí vào bếp để than cháy đều.

Sử dụng các loại men thích hợp để làm sữa chua, lên men rượu, giấm, ...

Sử dụng nồi áp suất để hầm giúp thức ăn nhanh chín.

B - Yếu tố ảnh hưởng

NỒNG ĐỘ

ÁP SUẤT

NHIỆT ĐỘ

**DIỆN TÍCH
TIẾP XÚC**

XÚC TÁC

