# TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG HÓA HỌC



Phản ứng nhanh



Phản ứng chậm

## Khái niệm

.....

.....

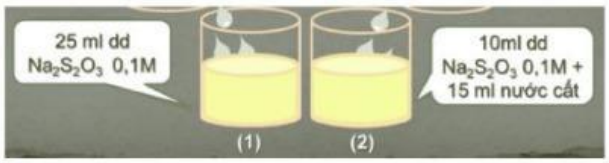
$$V = \frac{\Delta C}{t} = \frac{C_1 - C_2}{t} (mol.l^{-1}.s^{-1})$$

**Trong đó:**.....

.....

## YẾU TỐ ẢNH HƯỞNG

### Nồng độ




**Phản ứng nào xảy ra nhanh hơn?**

.....

**Khi tăng nồng độ**.....

.....

### Áp suất





**Ninh xương nồi nào nhanh nhừ hơn?**

.....

**Khi tăng áp suất**.....

.....

**Áp suất ảnh hưởng đối với chất**.....

### Nhiệt độ



**Tại sao bảo quản thức ăn trong tủ lạnh?**

.....

.....

**Khi tăng nhiệt độ**

.....

.....

### Diện tích tiếp xúc



**Tại sao cần chẻ nhỏ củi**

.....

.....

**Khi tăng diện tích tiếp xúc**

.....

.....

### Chất xúc tác




**Vai trò của men khi ủ rượu?**

.....

.....

**Khi có mặt chất xúc tác**

.....

.....

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS