

TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG HÓA HỌC



Phản ứng nhanh



Phản ứng chậm

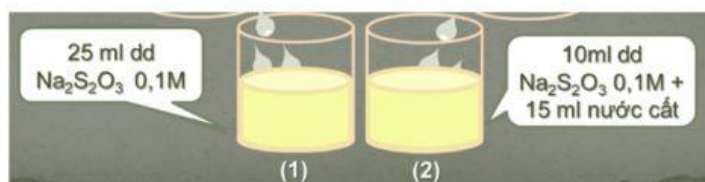
Khái niệm

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

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 củ

.....
.....
Khi tăng diện tích tiếp xúc

• Chất xúc tác



Vai trò của men khi ủ rượu?

.....
.....
Khi có mặt chất xúc tác