

II. CÁC YẾU TỐ ẢNH HƯỞNG TỚI TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG

5. Ảnh hưởng của chất xúc tác tới tốc độ phản ứng.

Click vào link và xem video:

	Cốc 1 (lúc đầu)	Cốc 2 (lúc sau)
dd H_2O_2 10%	20mL	20 mL
MnO_2		0,1g MnO_2

Tốc độ thoát khí ở cốc 1

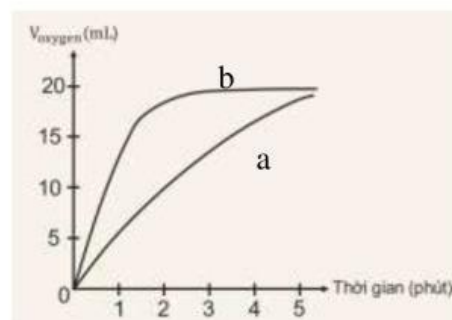
cốc 2 (lúc sau cho MnO_2)

=> **Thêm** chất xúc tác thì tốc độ phản ứng

Nguyên nhân: thêm chất xúc tác => năng lượng hoạt hoá => năng lượng tối thiểu cần cung cấp cho các hạt (nguyên tử, phân tử, ion) va chạm có hiệu quả => tốc độ phản ứng

ÁP DỤNG: Thực hiện hai phản ứng phân hủy H_2O_2 ; một phản ứng có xúc tác MnO_2 , một phản ứng không xúc tác.

Đo thể tích khí oxygen theo thời gian và biểu diễn trên đồ thị như hình bên:



Trong cùng khoảng thời gian, đường biểu diễn có thể tích khí oxygen lớn hơn

=> tốc độ phản ứng của đường Nhanh hơn

=> Đường có chất xúc tác, còn đường **không** có chất xúc tác.