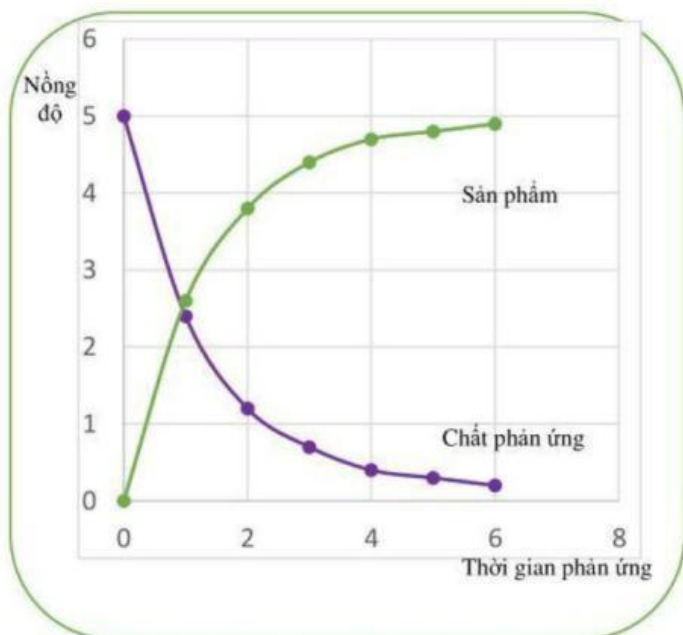


1. KHÁI NIỆM TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG

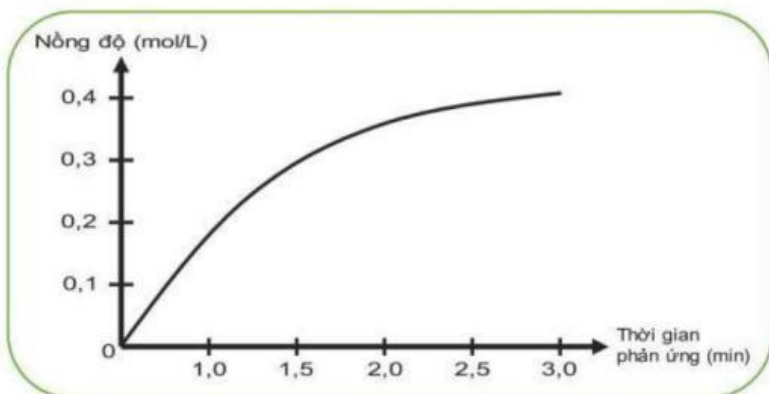
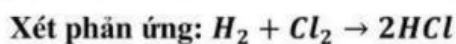


Khi phản ứng xảy ra:

- Lượng chất phản ứng theo thời gian.
 - Lượng chất sản phẩm theo thời gian.
- => Tốc độ phản ứng được xác định bằng sự thay đổi

 trong một đơn vị thời gian (giây, phút, giờ, ngày.....)

Lượng chất: có thể được biểu diễn bằng: nồng độ mol khối lượng thể tích
 => Các phản ứng khác nhau xảy ra với tốc độ



Đồ thị có sự nồng độ => mô tả sự thay đổi nồng độ theo thời gian của
 Đơn vị của tốc độ phản ứng là

tăng nồng độ của một chất mol/L.min

giảm khác nhau

tăng sản phẩm