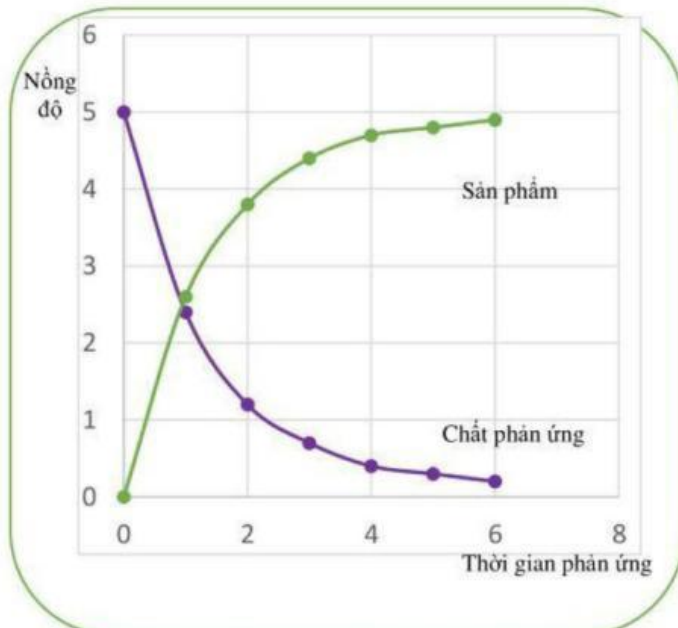


1. KHÁI NIỆM TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG



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.....)

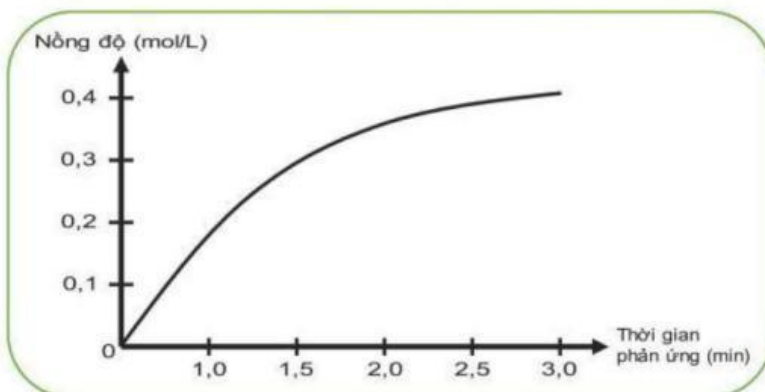
Lượng chất: có thể được biểu diễn bằng: nồng độ mol

khối lượng

thể tích

=> Các phản ứng khác nhau xảy ra với tốc độ

Xét phản ứng: $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$



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