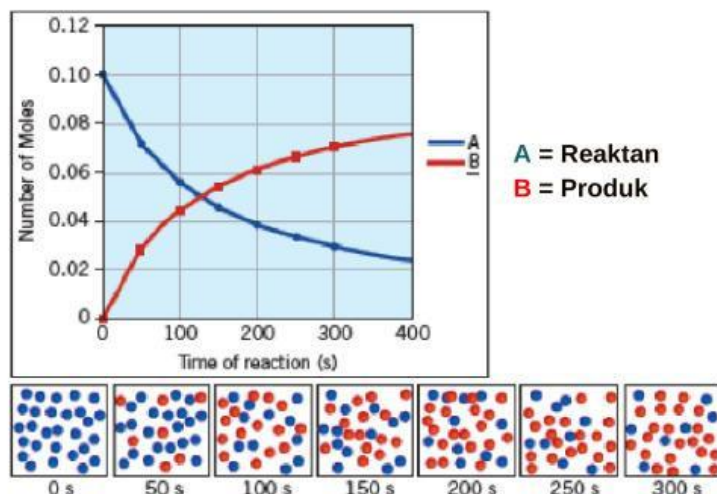


CONNECTION

Pengertian Laju Reaksi

Untuk memahami Laju Reaksi perhatikan Gambar 2. berikut!



Gambar 5. Perubahan Konsentrasi Produk dan Reaktan dari Waktu Ke Waktu

Suatu reaksi kimia dapat berlangsung dari perubahan suatu zat (reaktan) menjadi zat lain (produk). Laju reaksi diukur dengan melihat perubahan konsentrasi dari waktu ke waktu. Bagaimanakah jumlah molekul A dan jumlah molekul B seiring perubahan waktu? Ini dapat dinyatakan dengan persamaan reaksi berikut:



Satuan laju reaksi umumnya dinyatakan dalam satuan M/s. Satuan kemolaran (M) merupakan satuan konsentrasi larutan.

Untuk membantu kamu memahami materi konsep laju reaksi beserta reaksi kimia yang berlangsung cepat dan lambat, silahkan amati video pembelajaran berikut dengan mengklik tombol  !



Link Youtube : <https://youtu.be/zOVDjEwSpRE>