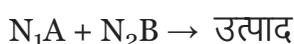


वेग नियम या वेग समीकरण या वेग व्यंजक velocity equation in chemistry in hindi

velocity equation in chemistry in hindi (वेग नियम या वेग समीकरण या वेग व्यंजक) : वेग नियम के अनुसार अभिक्रिया का वेग क्रियाकारको की सांद्रता के गुणन फल के समानुपाती होता है।

अभिक्रिया वेग व क्रियाकारको की सांद्रता में सम्बन्ध को जिस समीकरण से व्यक्त किया जाता है उसे वेग समीकरण कहते हैं।

माना एक समीकरण निम्न है।



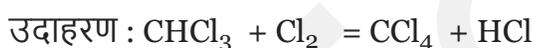
वेग नियम से

$$\text{अभिक्रिया वेग} \propto [A]^{n_1} [B]^{n_2}$$

$$\text{अभिक्रिया वेग} = K[A]^{n_1} [B]^{n_2}$$

यहाँ k एक स्थिरांक है जिसे विशिष्ट अभिक्रिया वेग या वेग नियतांक कहते हैं।

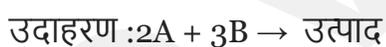
नोट : अभिक्रिया की स्टॉइकियोमेट्रिक की सहायता से वेग नियम नहीं लिखा जाता परन्तु यह प्रयोगों द्वारा ज्ञात करके लिखा जाता है।



$$\text{प्रायोगिक वेग} \propto [CHCl_3][Cl_2]^{1/2}$$



$$\text{प्रायोगिक वेग} \propto [CH_3COOC_2H_5] [H_2O]$$



के लिए वेग समीकरण लिखो।

$$\text{अभिक्रिया वेग} = k [A]^2[B]^3$$