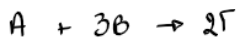


3.72

- α) φύση , θερμοκρασία
- β) μηδενικής
- γ) πειραματικά
- δ) ένα
- ε) $1 \text{ m}^3 \text{ τάρης}$

$$k \rightarrow \text{s}^{-1} \text{ οπότε } v = k \text{ m/s}$$
$$1 \text{ m}^3 \text{ v} = k [\text{A}^3] \quad k = \frac{\text{M}}{\frac{\text{M}}{\text{I}}} = \frac{\text{I}}{\text{s}} \text{ ή } \text{s}^{-1}$$

3.73



Εάν η αντίδραση ήταν απλή θα ήταν 4 μοριακή. Δηλαδή έχουμε 4 μόρια στα αντιδρώντα.

Επομένως είναι πολύ δύσκολο η σύγκρουση 4 μορίων να οδηγήσει σε μια απ' ευθείας αποτελεσματική σύγκρουση. Άρα η αντίδραση πραγματοποιείται με κάποιο μηχανισμό.

(Θαυμάστε ότι για να έχουμε μια απλή σύγκρουση χρειαζόμαστε το πολύ 3 μόρια)