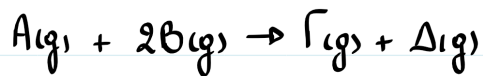
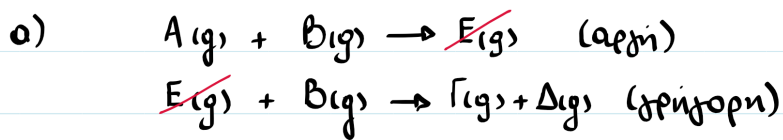


Άσκηση 3.74.



β) $v = k \cdot [A][B]$ $k = \frac{M/s}{M^2} = \frac{1}{M \cdot s}$ ή $M^{-1} \cdot s^{-1}$

Άσκηση 3.75

- α) Ο αριθμός των αντιδρώντων μορίων σε μια απλή (στοιχειώδη) αντίδραση
- β) Η Μοριακότητα αναφέρεται σε στοιχειώδεις αντιδράσεις και παίρνει ακέραιους αριθμούς.
Η τάξη αναφέρεται στη συνολική αντίδραση και μπορεί να πάρει και κλασματικούς αριθμούς.
- γ) Στις αντιδράσεις μηδενικής τάξης.

Άσκηση 3.76.



- α) Με διπλασιασμό της συγκεντρώσεως του A έχουμε διπλασιασμό στην ταχύτητα της αντίδρασης, επειδή αυξάνεται η συγκεντρώνση του A και έχουμε αύξηση στον ρυθμό των αποτελεσματικών συγκρούσεων.
- β) Έχουμε τετραπλασιασμό της ταχύτητας επειδή αυξάνονται οι συγκεντρώσεις και των δύο αντιδρώντων, οπότε αυξάνονται ακόμη περισσότερο οι αποτελεσματικές συγκρούσεις.