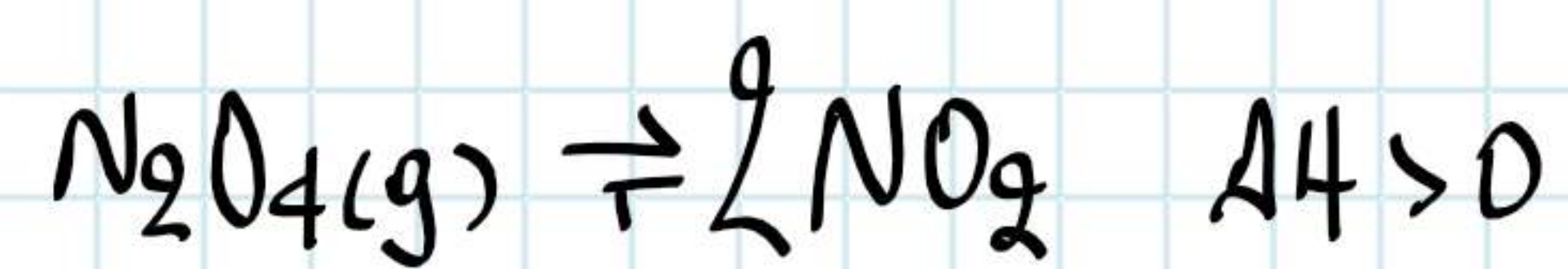


Άσκηση 4.61.



α) (1) $\rightarrow \text{N}_2\text{O}_4$ $\frac{\Delta G_1}{\Delta G_2} = \frac{C}{2C} = \frac{1}{2}$ από τη στοιχειομερία της αντίδρασης έχουμε για κάθε C N_2O_4 , έχουμε $2C$ στο NO_2 .

(2) $\rightarrow \text{NO}_2$

β) Ο παράγοντας που επηρεάζει τη χημική ισορροπία είναι η θερμοκρασία. Αυτό το καταλαβαίνουμε

επειδή τη χρονική στιγμή t_1 ΔΕΝ παρατηρούμε μεταβολή στη συσχέτιση των συγκεντρώσεων.

γ) Από το διάγραμμα προκύπτει ότι η ισορροπία πηγαίνει προς τα δεξιά. Άρα η απόδοση αυξάνεται.