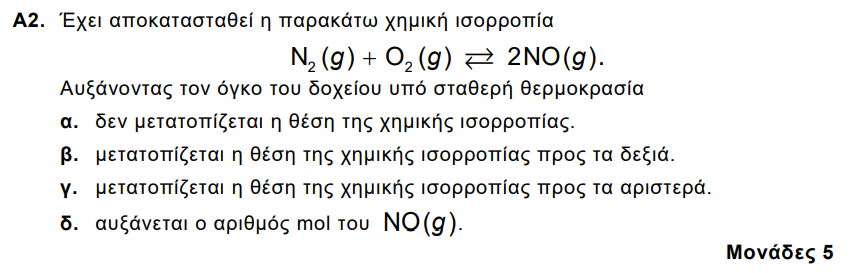
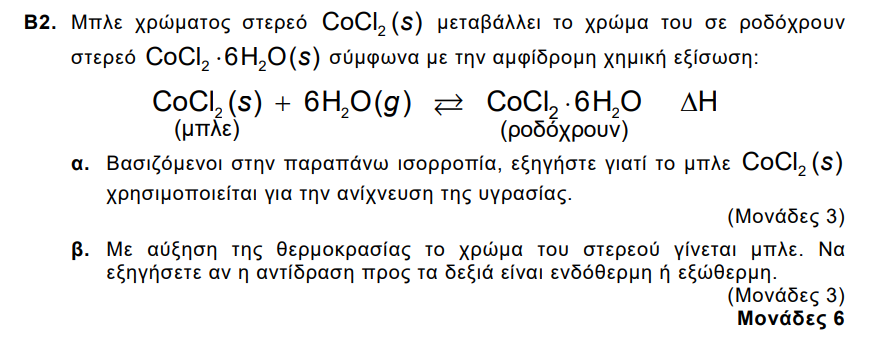
**ΧΗΜΙΚΗ ΙΣΟΡΡΟΠΙΑ- ΘΕΜΑΤΑ ΠΑΝΕΛΛΗΝΙΩΝ**

* **2024**

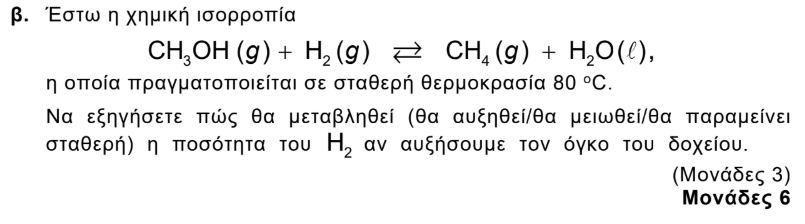
Α5. Να χαρακτηρίσετε τις προτάσεις που ακολουθούν, γράφοντας στο τετράδιό σας, δίπλα στον αριθμό που αντιστοιχεί σε κάθε πρόταση, τη λέξη ΣΩΣΤΟ, αν η πρόταση είναι σωστή ή τη λέξη ΛΑΘΟΣ, αν η πρόταση είναι λανθασμένη.

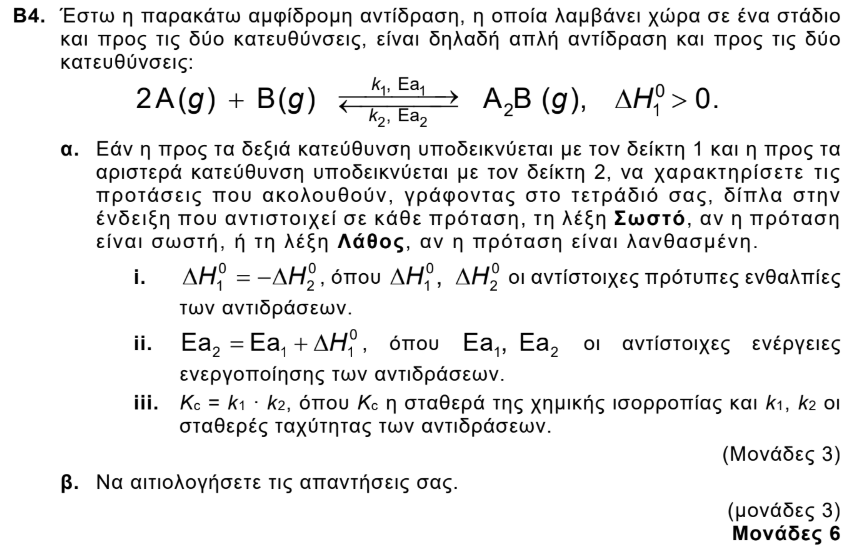
3. Στην κατάσταση χημικής ισορροπίας οι ταχύτητες των δύο αντιδράσεων που εκφράζουν οι δύο αντίθετες κατευθύνσεις έχουν μηδενιστεί.

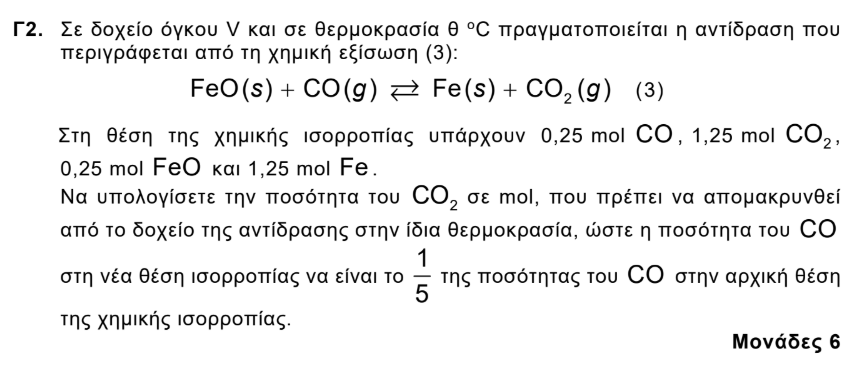


* **2023**

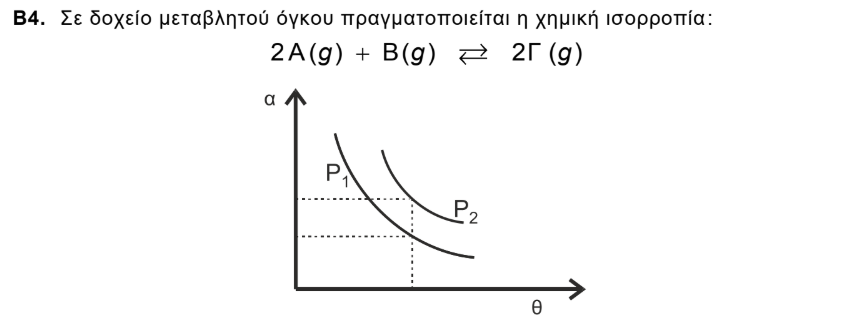
Β2

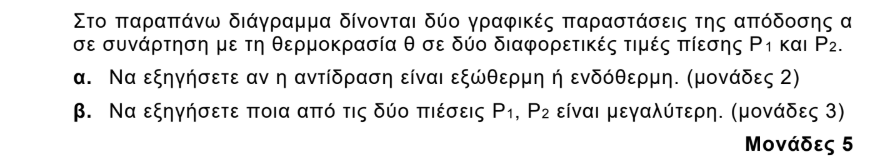


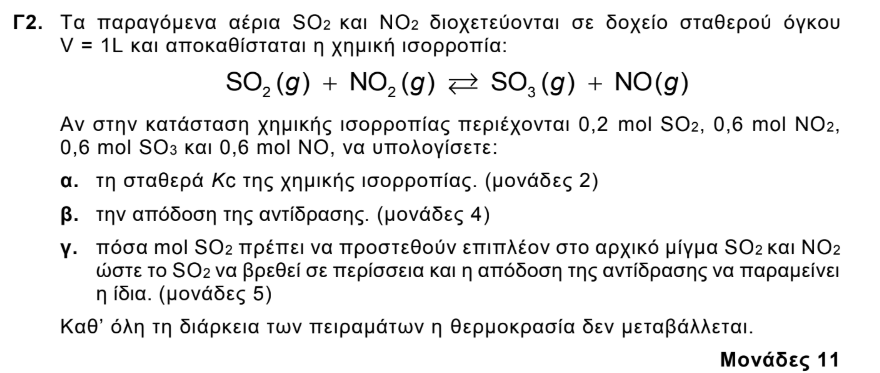




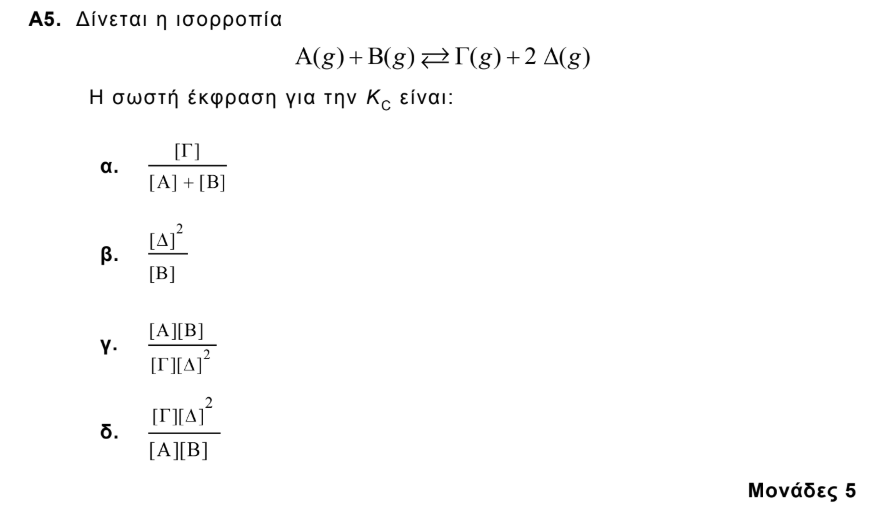
* **2022**

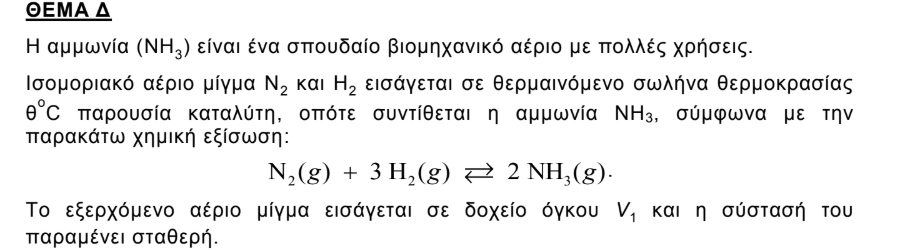


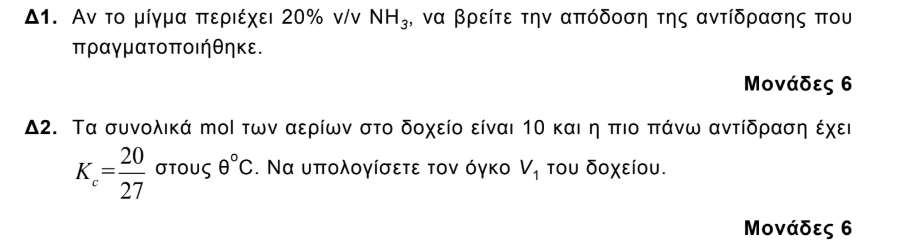


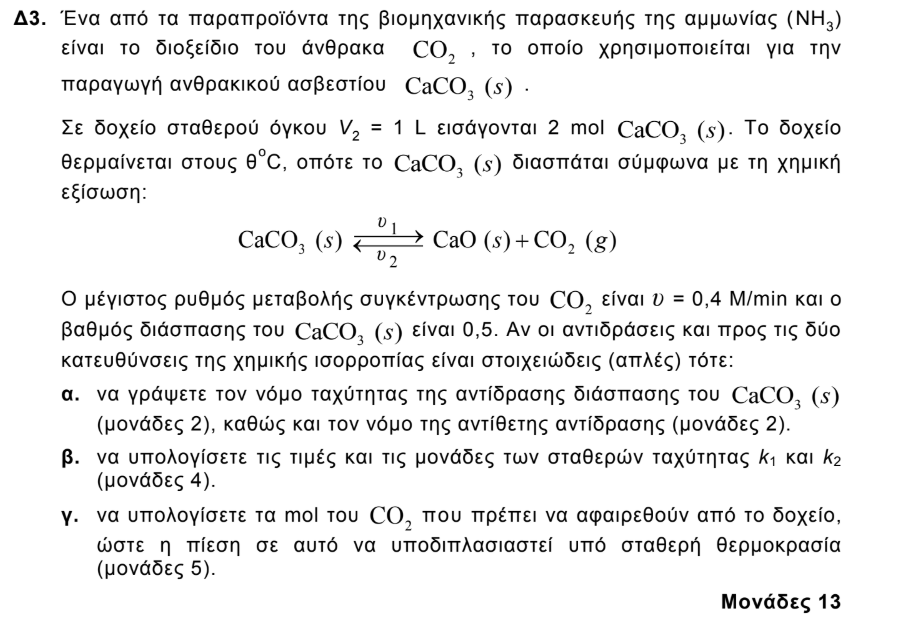


* **2021**









* **2020**

Α5. Να χαρακτηρίσετε τις προτάσεις που ακολουθούν γράφοντας στο τετράδι ό

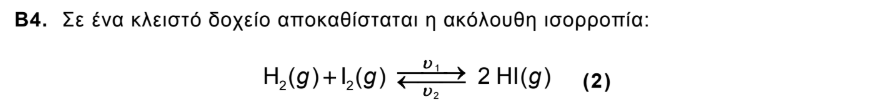
σας, δίπλα στον αριθμό που αντιστοιχεί σε κάθε πρόταση, τη λέξη Σωστό,

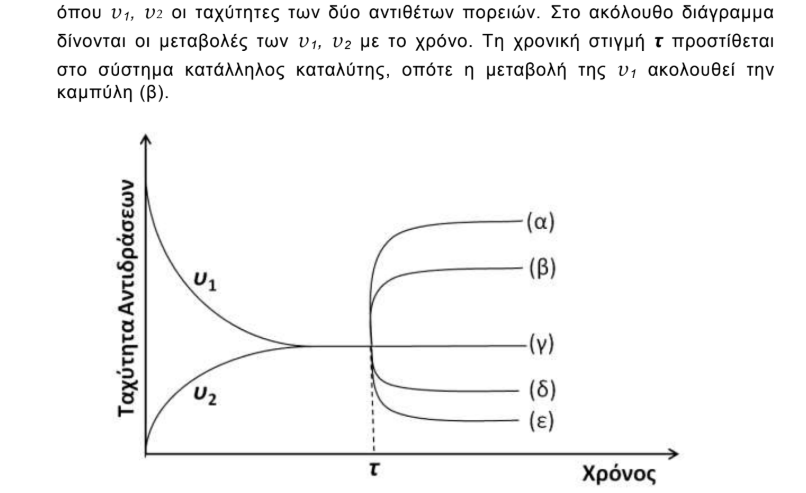
αν η πρόταση είναι σωστή, ή τη λέξη Λάθος, αν η πρόταση είναι

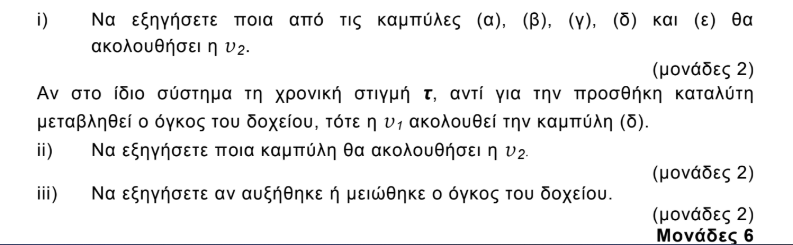
λανθασμένη.

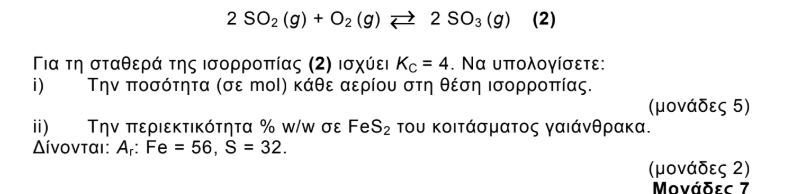
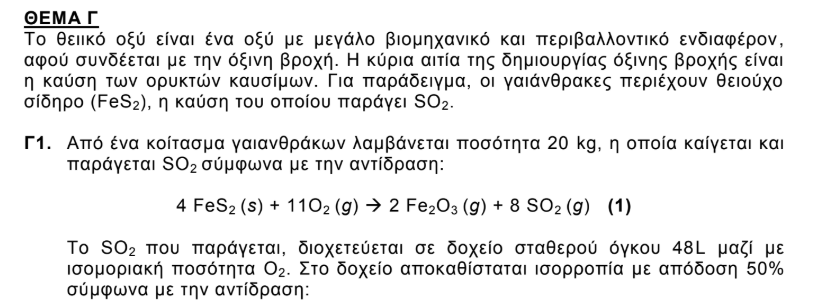
2. Η υψηλή τιμή της σταθεράς ισορροπίας μιας αντίδρασης σημαίνει ότι αυτή

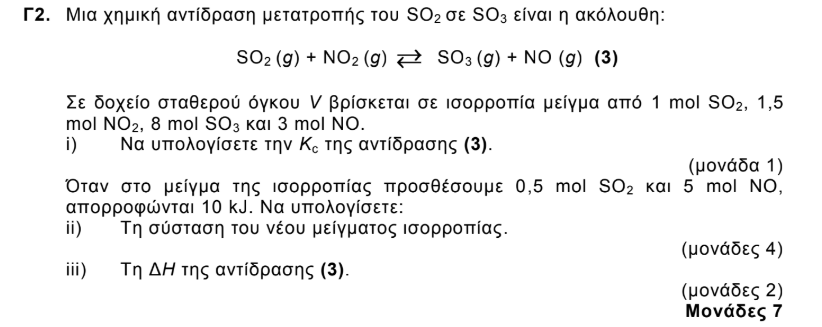
πραγματοποιείται με μεγάλη ταχύτητα.



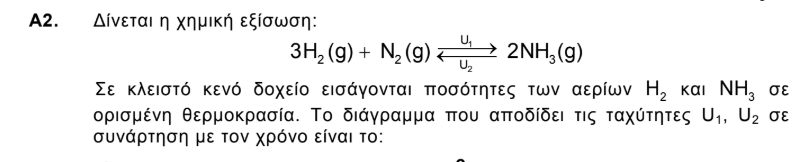


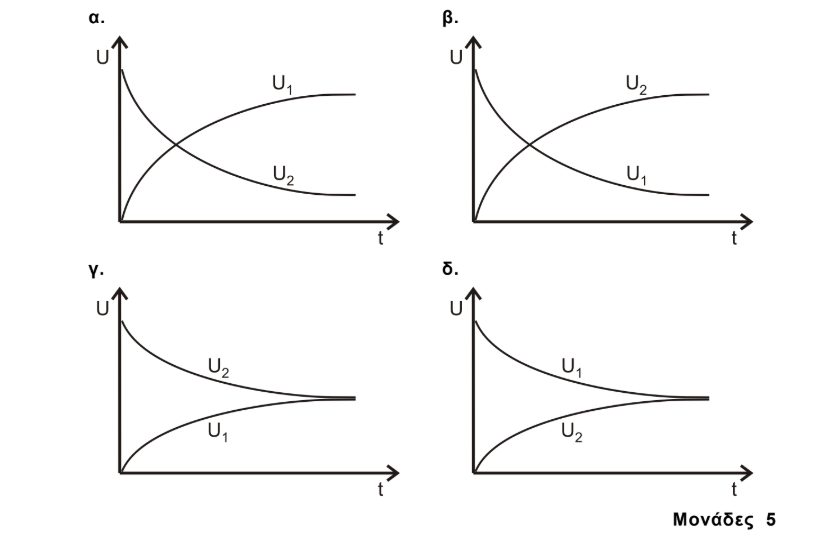


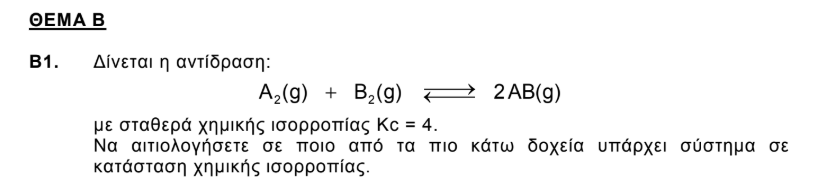


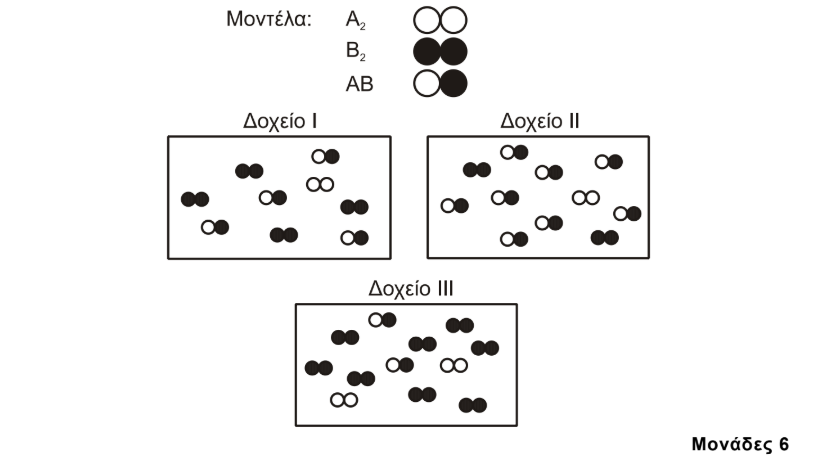


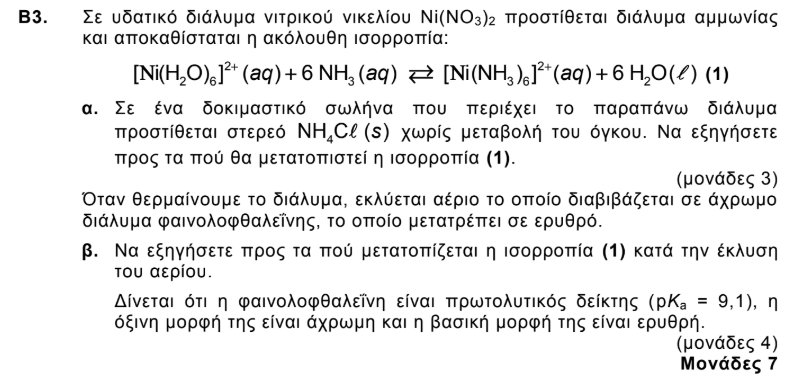
* **2020 (παλαιο συστημα)**

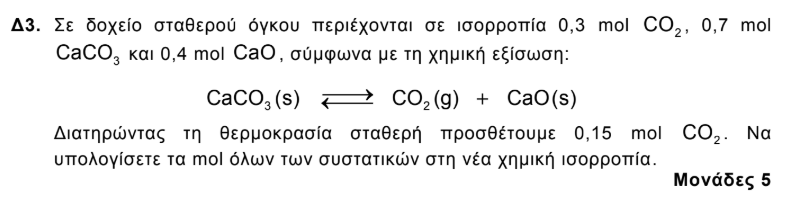




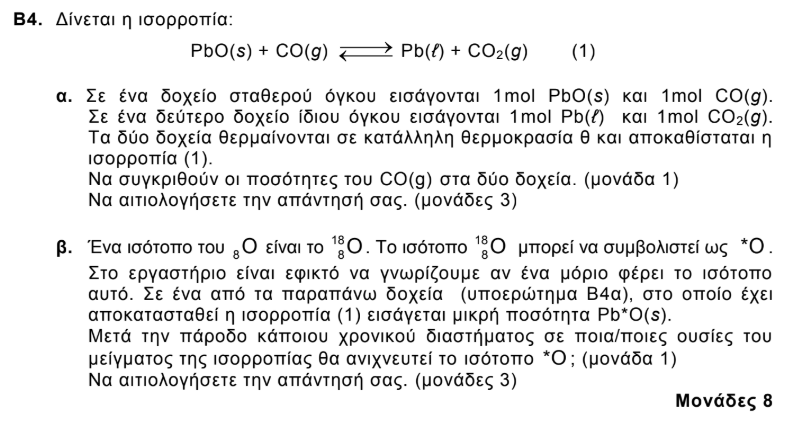


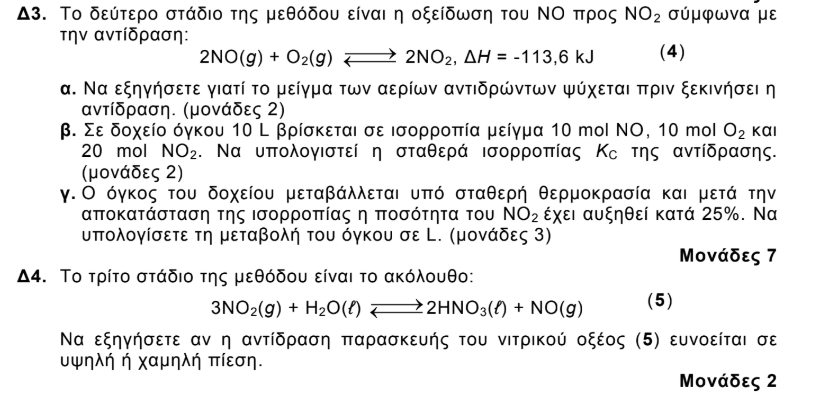




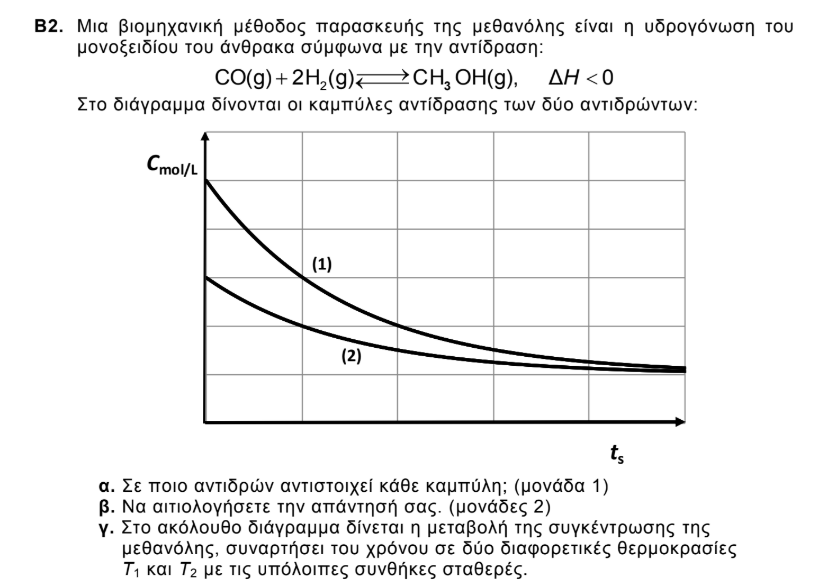


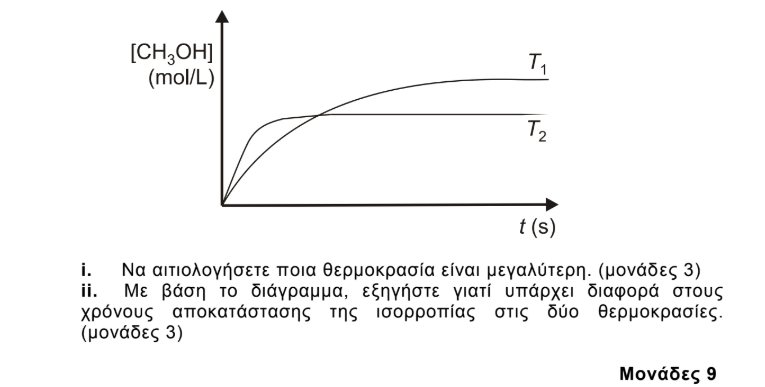
* **2019**

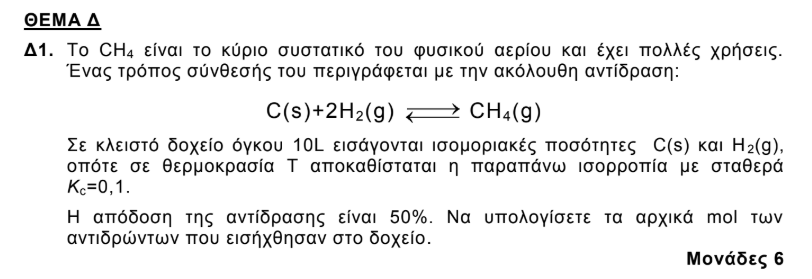




* **2018**

****

****

****

* **2017**

