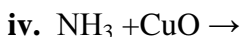
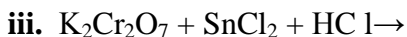


3^ο ΚΡΙΤΗΡΙΟ ΑΞΙΟΛΟΓΗΣΗΣ

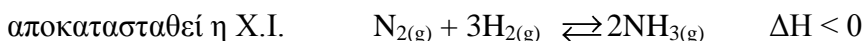
Διάρκεια εξέτασης: 3 ώρες

θέμα 1^ο

α. Να συμπληρωθούν οι χημικές εξισώσεις των αντιδράσεων :



β. Σε δοχείο σταθερού όγκου και σε θερμοκρασία $T_1 = 1000 \text{ K}$ έχει



Το μείγμα των αερίων ασκεί πίεση ίση με 10 atm. Μειώνουμε τη θερμοκρασία στους $T_2 = 500 \text{ K}$.

Όταν αποκατασταθεί και πάλι η Χ.Ι. το αέριο μείγμα μπορεί να ασκεί πίεση

ίση με: **i.** 15 atm **ii.** 20 atm **iii.** 28 atm mol **iv.** 8 atm

γ. Σε κλειστό δοχείο αποκαταστάθηκε η Χ.Ι. $2\text{SO}_{2(\text{g})} + \text{O}_{2(\text{g})} \rightleftharpoons 2\text{SO}_{3(\text{g})}$

Αν υποδιπλασιαστεί ο όγκος υπό θ σταθερή, τότε οι συγκεντρώσεις των ουσιών στη νέα χημική ισορροπία σε σχέση με τις συγκεντρώσεις στην αρχική χημική ισορροπία:

i. Αυξάνονται και οι τρεις.

ii. Ελαττώνονται του $\text{SO}_{2(\text{g})}$ και του $\text{O}_{2(\text{g})}$ και αυξάνεται του $\text{SO}_{3(\text{g})}$.

iii. Ελαττώνονται και οι τρεις.

iv. Ελαττώνεται του $\text{SO}_{3(\text{g})}$ και αυξάνονται των $\text{SO}_{2(\text{g})}$ και του $\text{O}_{2(\text{g})}$.