

ΧΗΜΙΚΗ ΙΣΟΡΡΟΠΙΑ

Για την αντίδραση $SO_{2(g)} + NO_{2(g)} \rightleftharpoons SO_{3(g)} + NO_{(g)}$ η σταθερά ισορροπίας είναι $K_c = 3$ σε ορισμένη θερμοκρασία. Στο κλειστό δοχείο εισάγονται 3 mol SO_2 , 3 mol NO_2 και 11 mol SO_3 στην παραπάνω θερμοκρασία.

A) Να βρεθεί η σταθερά K_p της αντίδρασης.

B) Να βρεθούν τα mol των αερίων που θα υπάρχουν στο δοχείο μετά την αποκατάσταση της ισορροπίας.

Γ) Στην ισορροπία προσθέτουμε 1 mol SO_2 και αφαιρούμε 3 mol SO_3 σε σταθερή θερμοκρασία. Να βρεθούν τα mol των αερίων στη νέα χημική ισορροπία