

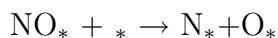
# Επιστήμη επιφανειών-νανοϋλικών

Διαγώνισμα 11

14/5/2010

Όνομα και ΑΜ:

Στους καταλύτες των αυτοκινήτων, το επιβλαβές NO μετατρέπεται σε N<sub>2</sub> και O<sub>2</sub>. Η αντίδραση που καθορίζει τον ρυθμό (Rate Limiting Step) είναι η



(α) εκφράστε το ρυθμό διάσπασης του NO σαν συνάρτηση των ποσοστών επικάλυψης ( $\theta_*$ ,  $\theta_{NO}$  κλπ) και της σταθεράς ταχύτητας ( $k$ ).

(β) δώστε το αποτέλεσμά σας σαν συνάρτηση των μερικών πιέσεων  $P_{NO}$ ,  $P_{N2}$ ,  $P_{O2}$  με βάση τις αντιδράσεις

