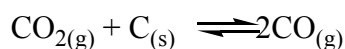
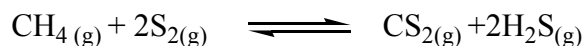
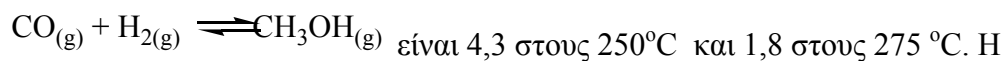


1) Ποιο περιμένετε να είναι το αποτέλεσμα της αύξησης της πίεσης σε καθεμία από τις παρακάτω αντιδράσεις



2) Η σταθερά χημικής ισορροπίας K_c για την αντίδραση σύνθεσης της μεθανόλης

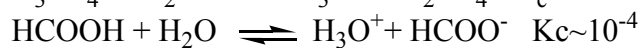
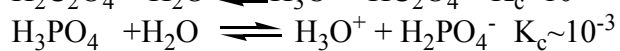
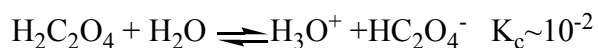


αντίδραση είναι ενδόθερμη ή εξώθερμη?

Η αντίδραση $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + \text{HBr}$ είναι εξώθερμη. Κάντε το ενεργειακό διάγραμμα

Πως ερμηνεύεται το γεγονός ότι για να πραγματοποιηθεί η αντίδραση απαιτείται παρουσία καταλύτη?

3) Οι εξισώσεις χημικής ισορροπίας και οι τάξη των τιμών K_c για τα παρακάτω τρία συστήματα είναι



Ποιο συζυγές οξύ θα ήταν καταλληλότερο για την παρασκευή ρυθμιστικού διαλύματος με $\text{pH} = 2,88$

Περιγράψτε το ρυθμιστικό αυτό διάλυμα με χαμηλή χωρητικότητα και το ίδιο με υψηλή χωρητικότητα