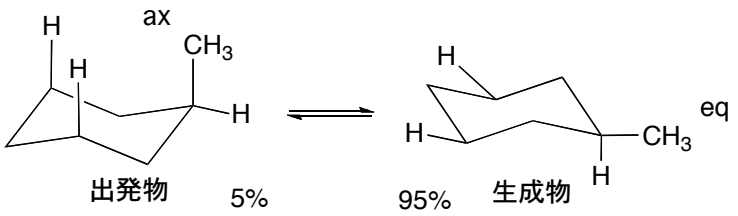
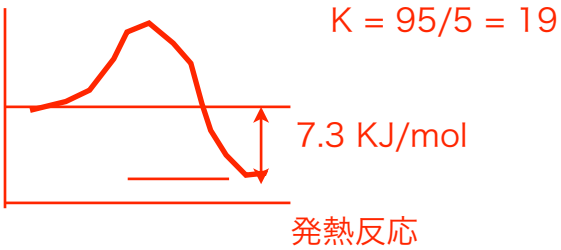
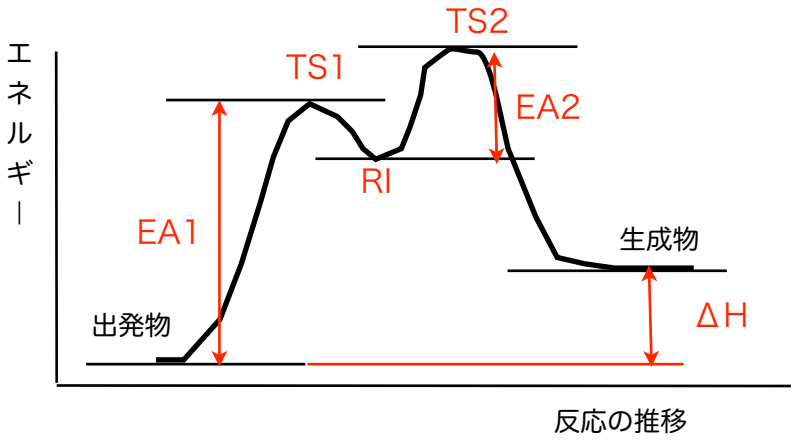
有機化学I小問題12

1) AからBが生成し平衡状態になった時，平衡定数Kは　K=[B] / [A]で表される。（[A]はAの個数）次の反応の平衡定数Kを求めよ。また，反応エネルギー図を書け。この反応（右向き）は発熱反応か吸熱反応か？





2) 次のようなエネルギー図で表される反応のΔH，活性化エネルギー（EA1，EA2)，遷移状態（TS1, TS2)，反応中間体（RI ）はどこか。図中に記せ。一段階目と二段階目のどちらが速いか。全体として発熱か，吸熱か。



２段階目が速く，全体として吸熱