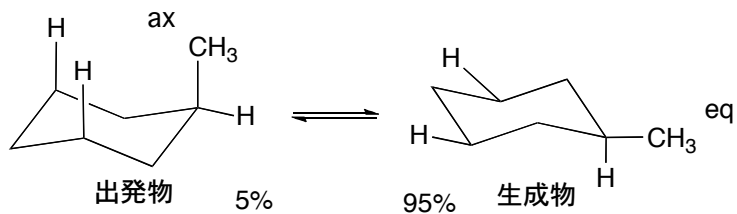


有機化学小問題12

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。

