[2+2]の場合 電気通信大学 試験答案用紙 学科(略号) ふり 昼・夜の別 入学年度 学年 ★評点 因体化学 曜日 月日 時限 クラス番号 クラス 1212 すること。1年生は、クラス番号も記入すること。 [2+2] 電化付加か、老科学热禁制でおろことの説明 軌道相周图 Stepl (左のSA) 55 "超分轨道" O, +OL 5Cp2 党子职置相内国 (J+02) - (J+0x*) $(\phi_{ij}\phi_{2i})^2(\phi_{ij}\phi_{2j})^2$ (55) (As) = 33 (SS) (SA) >= SS (411 P21) - (412 P32) (413 P33) (o,+o,) (o,*, o,*)(o,-o,) (SS)2 (SA) (AS) = AA (SS) (SA) (AS) = AA $(\phi_{11}\phi_{21})^{r}(\phi_{12}\phi_{22})^{r}$ $(\sigma_1 + \sigma_2)^* (\sigma_1 - \sigma_2)^*$ (SS)2(SA)2= SS (SS) 2 (SA) = SS Step 3 鏡2の置持は、supra-sypra も仮定したものである。このとま 光励起 AA 小开窓,基底SS17 望制である。新作化の交替。

> [2+2] # Supra - autora
> (antara- supra autava 13 th 13 1= for \$ th 3. I 4 LV 13/1 20/13

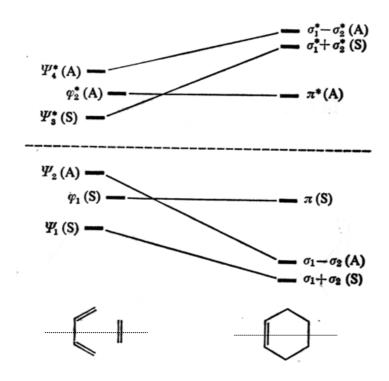
2/ supra - supra

により意水準をからとう

[4+2] の場合 宿題

軌道相関図をヒントに示すので、残りを完成させなさい。

Step 1. 軌道相関図



(問1)原系、生成系の分子軌道を図示して、エネルギー準位が妥当であることを確認せよ。ここで S,A は、上記点線のように紙面垂直に置いた鏡に対する対称性を示してある。

Step 2. (問2)電子配置状態相関図を描け。ブタジエンとエチレンともに基底状態、ブタジエンが第一励起状態でエチレンが基底状態、ブタジエンが基底状態でエチレンが第一励起状態、の3つを描く。

Step 3. (問3) 対称性保存則(および非交差則)を適用し、[4+2] 環化付加反応における熱反応と光反応の許容/禁制を評価してみよ。 Woodward-Hoffmann 則を確認せよ。

(問4)ジエンの励起が関わる光反応と、ジエノフィル(モノエン)の励起が関わる光反応とでは、許容/禁制の状況が異なるかもしれない。状態相関図から考察せよ。