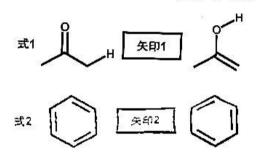
化学基礎 II 期末試験

- 1.a) 下記のエチレンの分子軌道を、 σ 軌道や π 軌道の形がそれぞれわかるように図示せよ。なお、 π 軌道の位相の違い等は図示する必要はない。
 - b) また各軌道に収容されている<u>電子を「・」で示せ</u>。



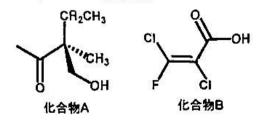
- 2. a) 2 組の化合物の関係性を示す矢印1および矢印2を<u>それぞれ描け</u>。
 - b) また、次の文章の内容に最も当てはまる<u>語句1および語句2を書け</u>。「式1は双方の化合物が酸性条件において<u>語句1</u>の関係にあることを示し、双方の化合物が混合物として存在する。式2ではベンゼンの<u>語句2</u>構造が示されているが、いずれも真の構造ではなく、双方の構造が合わさった構造が真の構造である。」



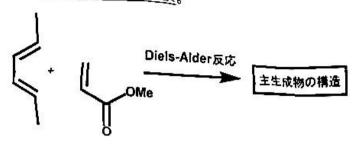
3. 下図の *t*-ブチルシクロヘキサンの<u>立体配座を**水素原子も含めて**図示せよ</u>。 各結合の向きに特に注意して描くこと。



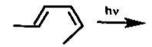
- 4. a) 下記の化合物 A の不斉炭素中心が R 配置と S 配置のどちらであるかを答えよ。
 - b) また、化合物 B のアルケンが E 配置であるか、Z 配置であるかを答えよ。



5. 下図の Diels-Alder 反応の主生成物の構造を、生成物の環上の置換基の立体配置がわかるように図示せよ。



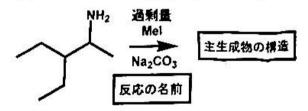
- 6. a) 下図のジエンの光照射条件下における HOMO の軌道を図示せよ (ただし、適宜、軌道 を塗りつぶす、斜線をひくなどして、π軌道の位相の違い等がわかるように図示せよ。)
 - b) また、このジエンの電子環状反応が<u>同旋的か逆旋的かを答え</u>、生成物の構造をメチル 基の立体配置がわかるように<u>図示せよ</u>。



7. 下図の化合物 1~6の中から芳香族でないものを全て番号で答えよ。



8. 下図の脱離反応(人名反応)の<u>反応名を答えよ</u>。また反応機構を巻き矢印で示しつつ<u>図</u> 示し、主生成物の構造も<u>図示せ</u>よ。



- 9. フリーデルークラフツアルキル化反応には二つの欠点があるといわれている。それらの 欠点について副生成物を図示しつつ、<u>それぞれ</u>記述せよ。
- 10. 下のアセト酢酸エステル合成の反応機構を、電子の動きを巻き矢印で示しつつ図示せよ。

