

第1回有機化学基礎模範解答 2024版

1. 求核性

求核試薬が炭素の空の2p軌道と相互作用するときの尺度。

炭素原子に対してどれだけ求核攻撃しやすいかの尺度。

炭素原子への電子の与えやすさの尺度。

2. 誘起効果

電気陰性度の差により、 σ 結合を介して起こる分極のこと。

実験的観測で得られた分子内の原子鎖を通じた電荷伝達における効果。

3. n 電子

別名：非共有電子対、孤立電子対、ローンペア、Non-bonding Electron pairs

原子内の電子の中で直接共有結合に関わらない孤立電子対を構成する電子のこと。

他原子と共有されていない原子外殻電子軌道にある電子対。

4. 共鳴効果

分子内で π 結合を介して電子を押ししたり引いたりする効果。この効果により安定化が起こる。