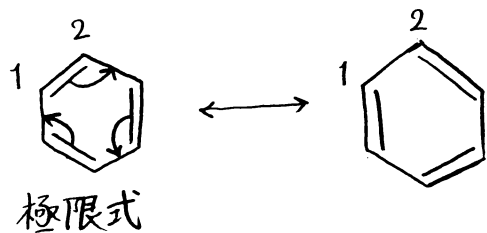


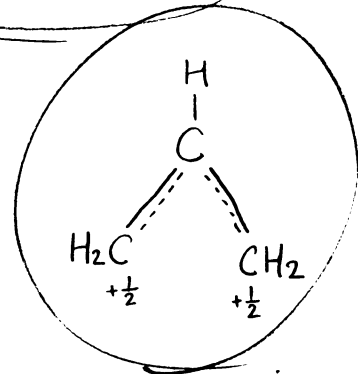
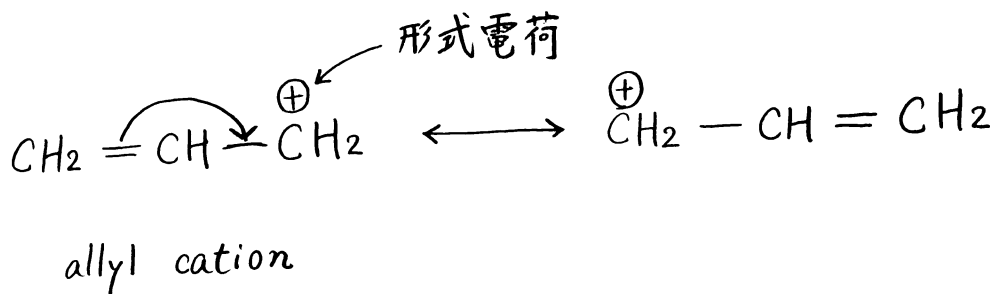
10/31 (木) 基礎有機化学 第4回

② 共鳴式 Resonance

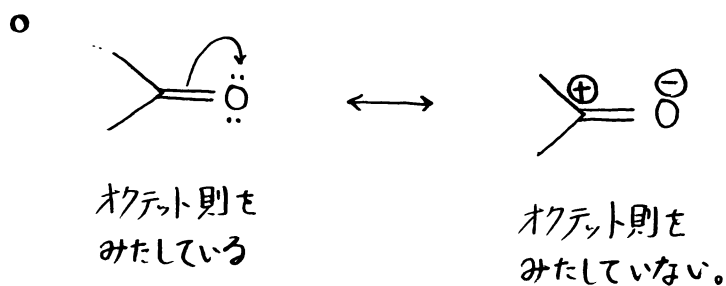
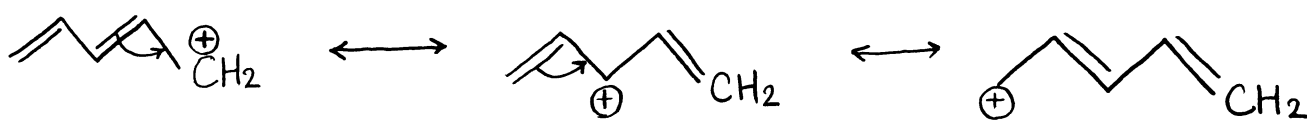


の共鳴混成体

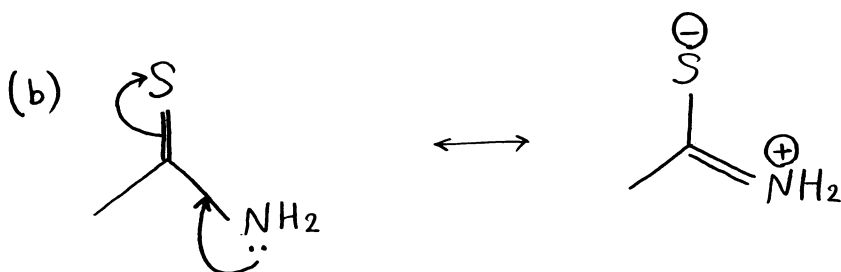
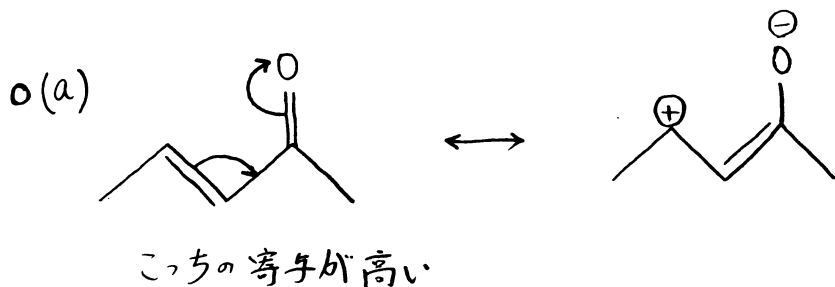
$$\frac{2+1}{2} = 1.5 \text{重結合}$$



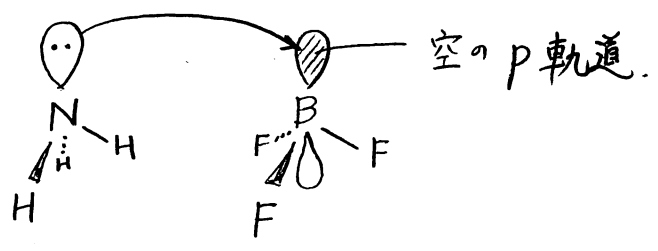
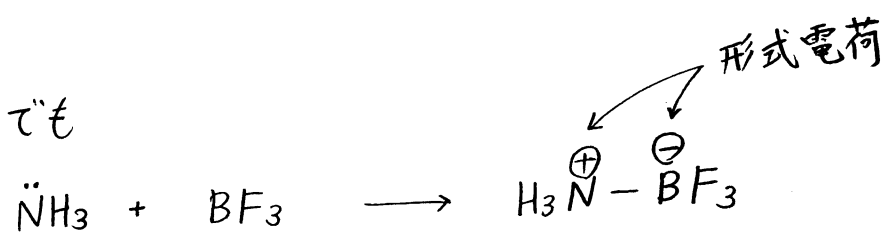
○ p.22 12(e) : 3つの共鳴混成体



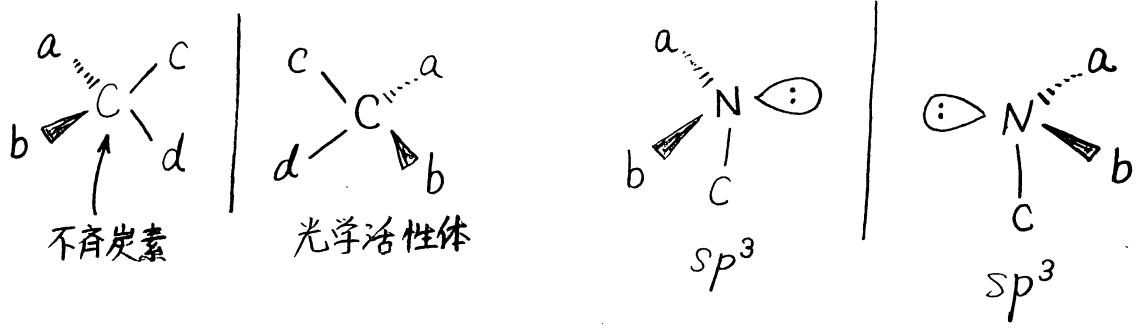
今までと違う。
寄与が同じではない。



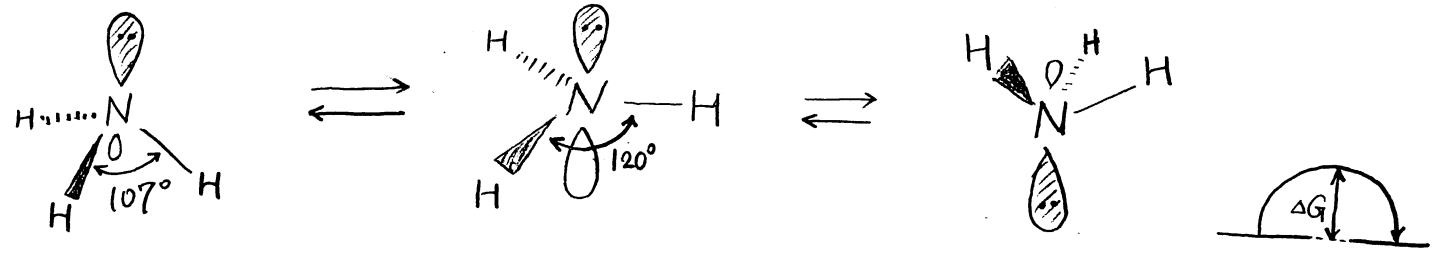
○ 反応でも



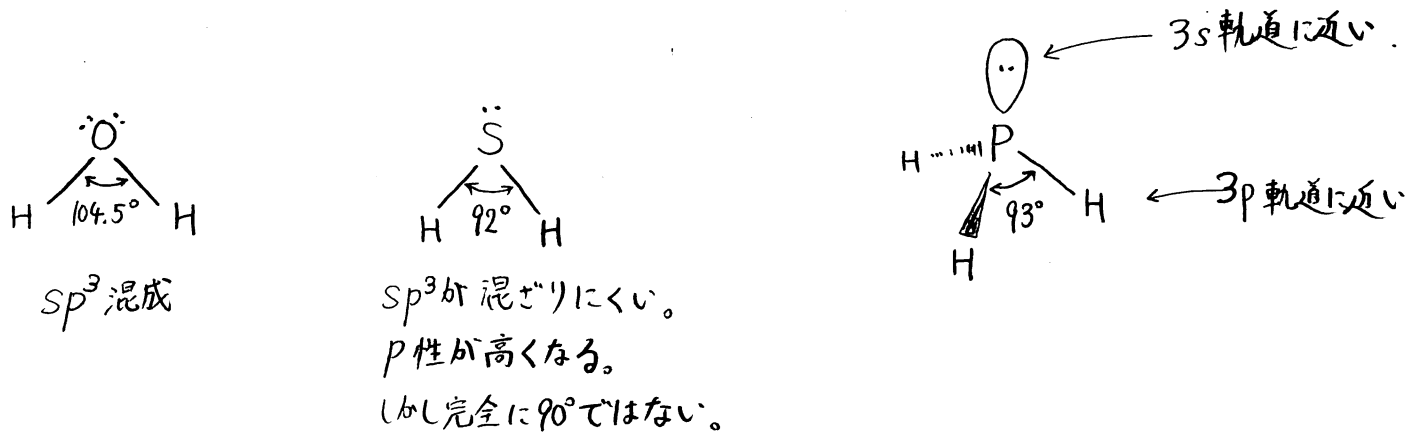
○



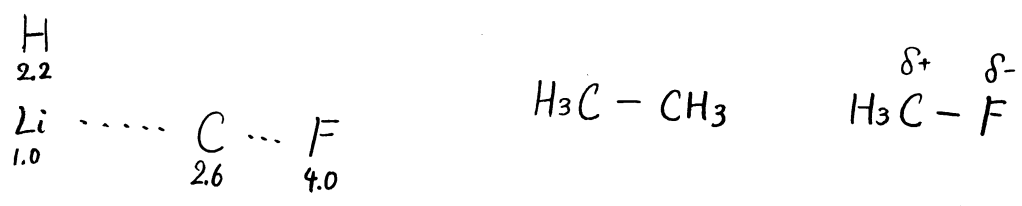
○



○



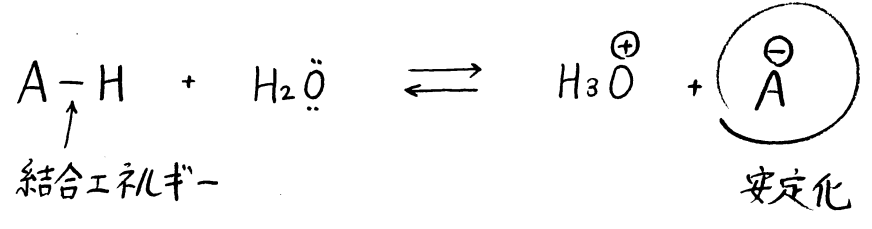
① 電気陰性度 electronegativity



- I 効果 inductive effect 誘起効果
- R 効果 resonance effect 共鳴効果

電子を ひく		pKa		pKa	
	CH ₃ CO ₂ H	4.76	メチル	CH ₃ OH	16
↓	Cl ← CH ₂ CO ₂ H	2.86			9.95
	Cl ₂ CHCO ₂ H	1.27			
	Cl ₃ CCO ₂ H	0.65			

○ 酸, 塩基



$$K_a = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{A}^-]}{[\text{HA}]}$$

$$\text{pKa} = -\log_{10} K_a$$



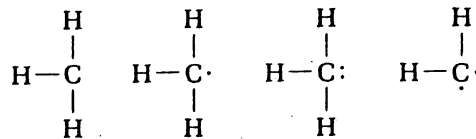
11/6 (水)

自然系分子棟 5F

化学-李彦奇
150+初

基礎有機化学 レポート課題

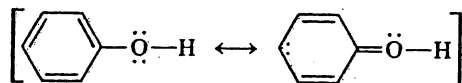
1・42 つぎに示したきわめて反応性に富む炭素種について、炭素上の形式電荷を記せ。



1・44 つぎの共鳴混成体に関する極限構造式を描け。

- (a) アジドイオン, N_3^- (3個の窒素が結合した直線状イオンである。)
(b) アセタートイオン, CH_3CO_2^-

1・46 下記の2つの構造式を相互交換するための電子対の移動を示す曲った矢印を記入し、形式電荷があれば記せ。



1・48 下記の反応式に曲った矢印を記入して、反応試剤から生成物を形成するための電子対の移動を示し、形式電荷があれば記せ。

