

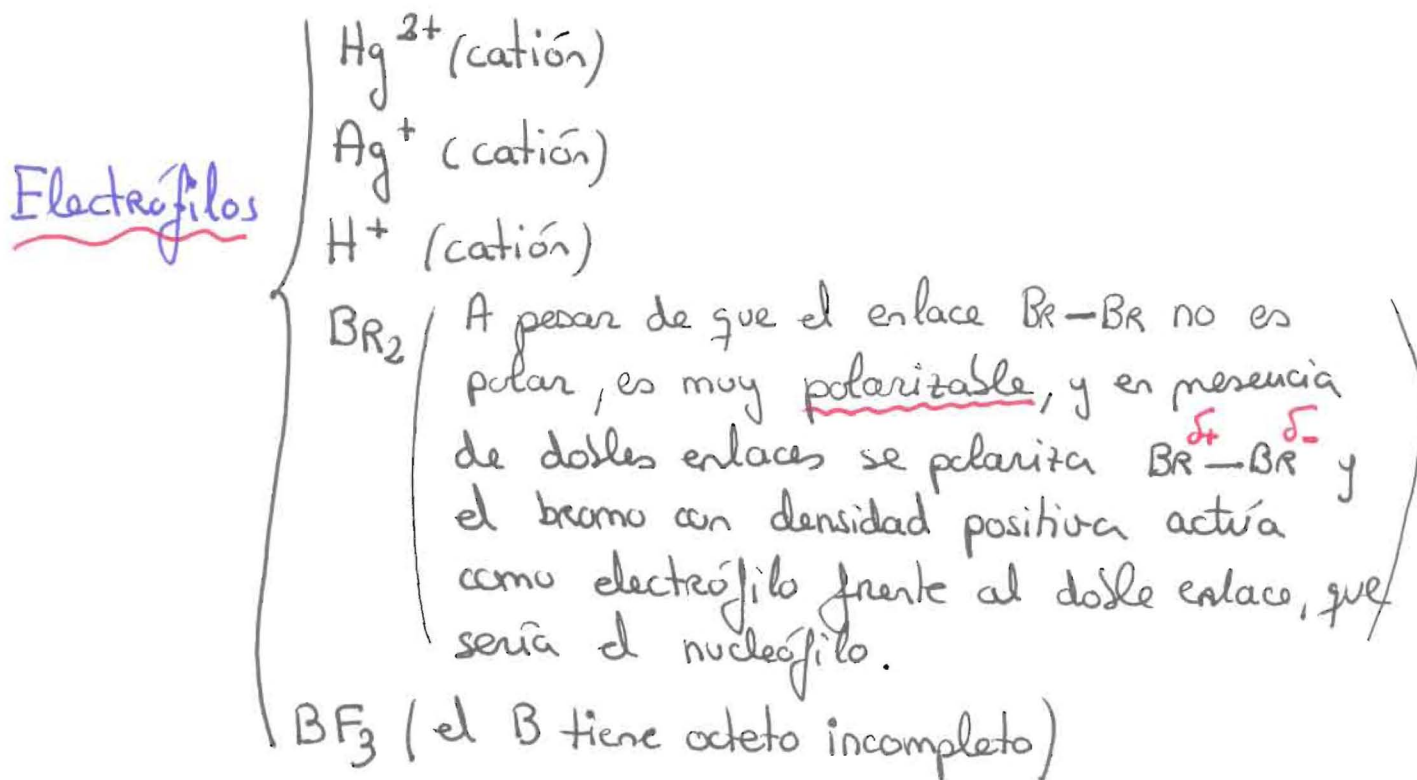
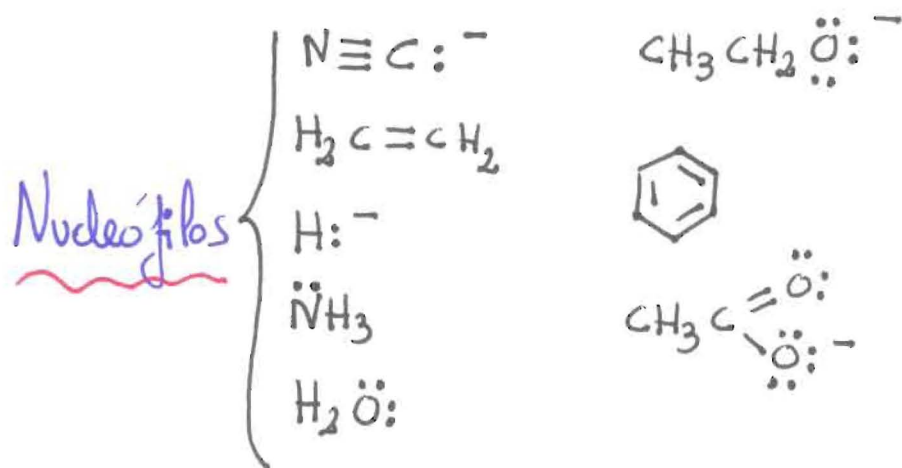
1

CORRECCIÓN Tema 1 (II)

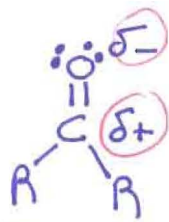
Reacciones Orgánicas. Consideraciones generales

1(II) 1.- a) Adición, b) eliminación, c) transposición, d) sustitución.

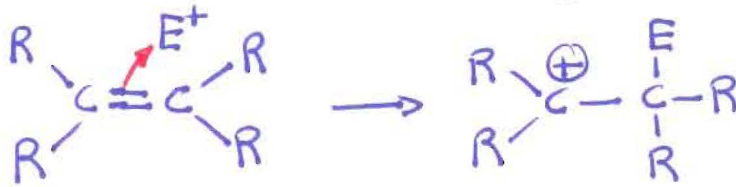
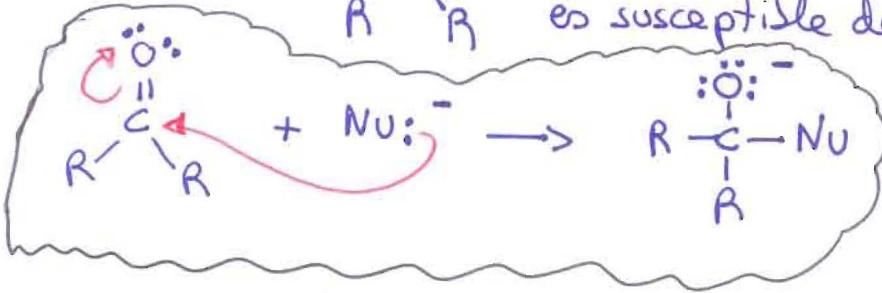
1(II) 2.-



1(II) 3.-

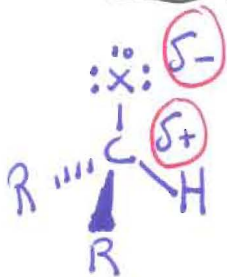
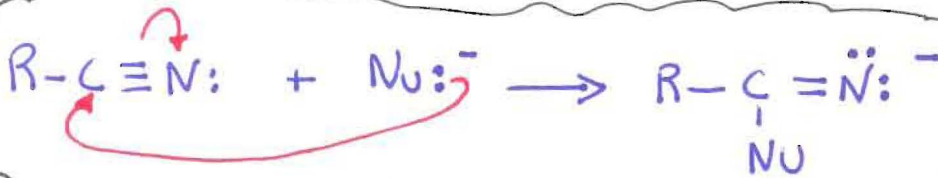


Al tener densidad positiva, ese carbono es susceptible de ser atacado por nucleófilos.

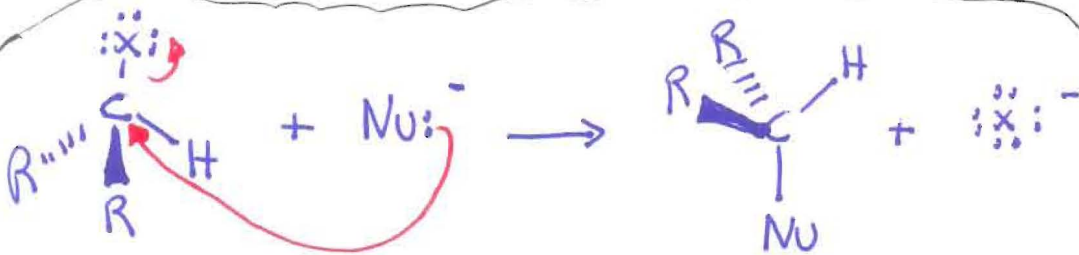


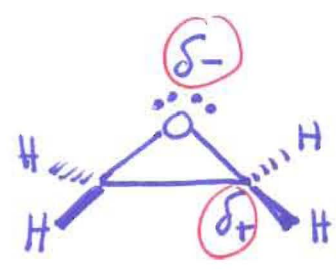
Un alqueno se comporta como nucleófilo que cede sus electrones π a un electrofílo

$R-C \equiv N:$ Al tener densidad positiva, ese carbono es susceptible de ser atacado por nucleófilos.

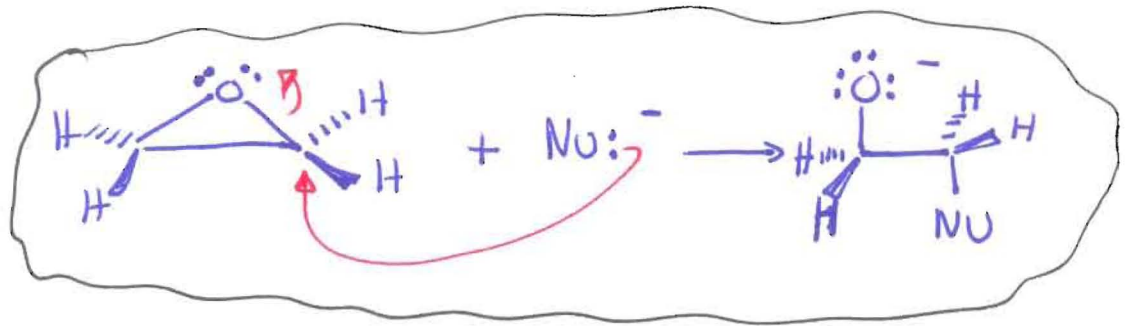


Al tener densidad positiva, ese carbono es susceptible de ser atacado por nucleófilos

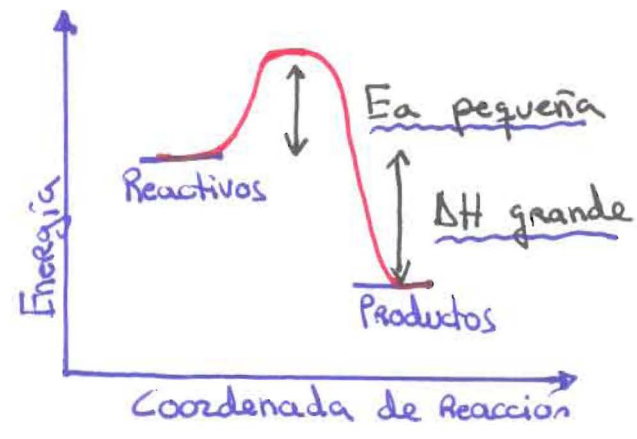




Al tener densidad positiva, ese carbono es susceptible de ser atacado por nucleófilos



1(II) 4. -



1(II) 5. -



1(II)6.-

Se pueden escribir 2 formas Resonantes

Nada estabiliza la carga (+)

2 > 4 > 3 > 1

Se pueden escribir 7 formas Resonantes
* (en 4')

los dos grupos metilo estabilizan la carga por efecto inductivo (I+) e hiperconjugativo

1(II)7.-

Se pueden escribir 4 formas Resonantes

Los 3 grupos metilo desestabilizan la carga (-) por efecto I(+)

8 > 7 > 5 > 6

Se pueden escribir 5 formas Resonantes
*** (en 4')

Nada estabiliza, ni desestabiliza la carga (-)

1(II)8.-

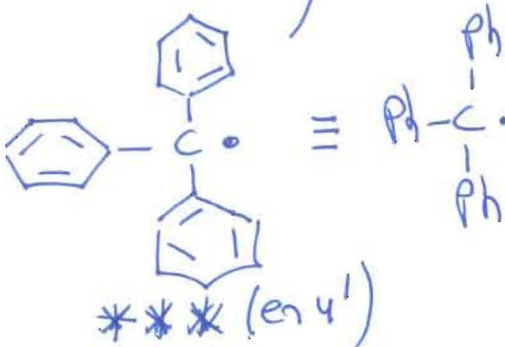
Se pueden escribir 5 formas Resonantes

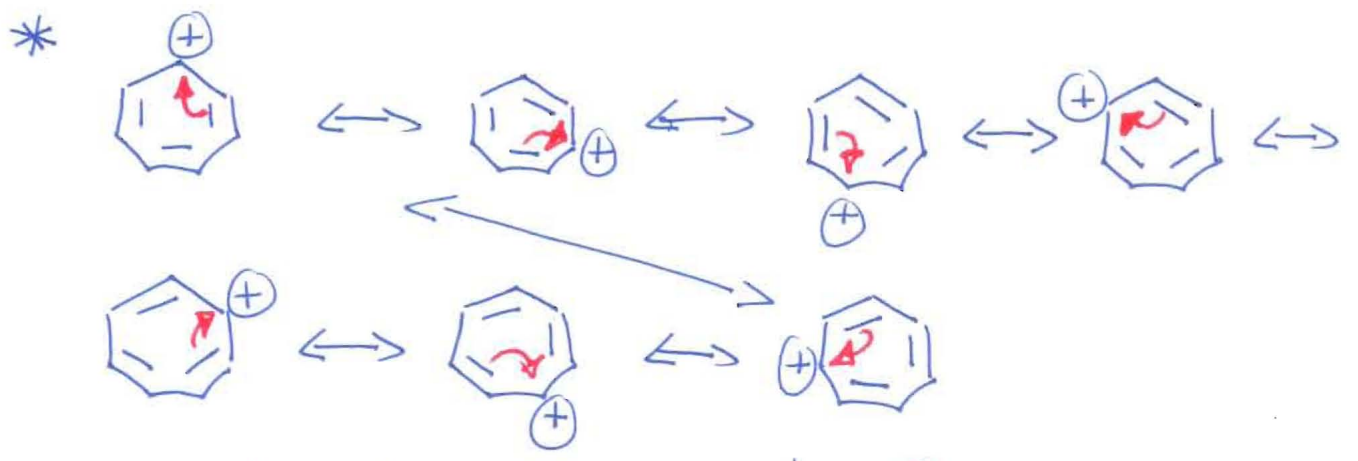
Nada estabiliza al radical

10 > 11 > 12 > 9

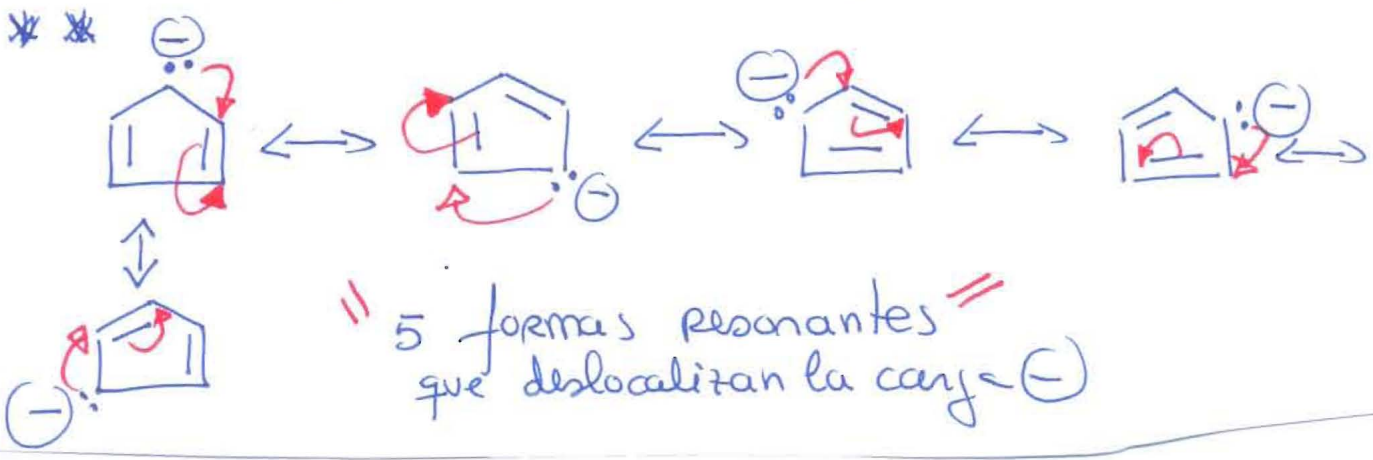
Se pueden escribir 10 formas Resonantes

El efecto Inductivo atractor electrónico (I-) del oxígeno desestabilizaría el Radical, pero el efecto resonante lo compensa y estabiliza al radical

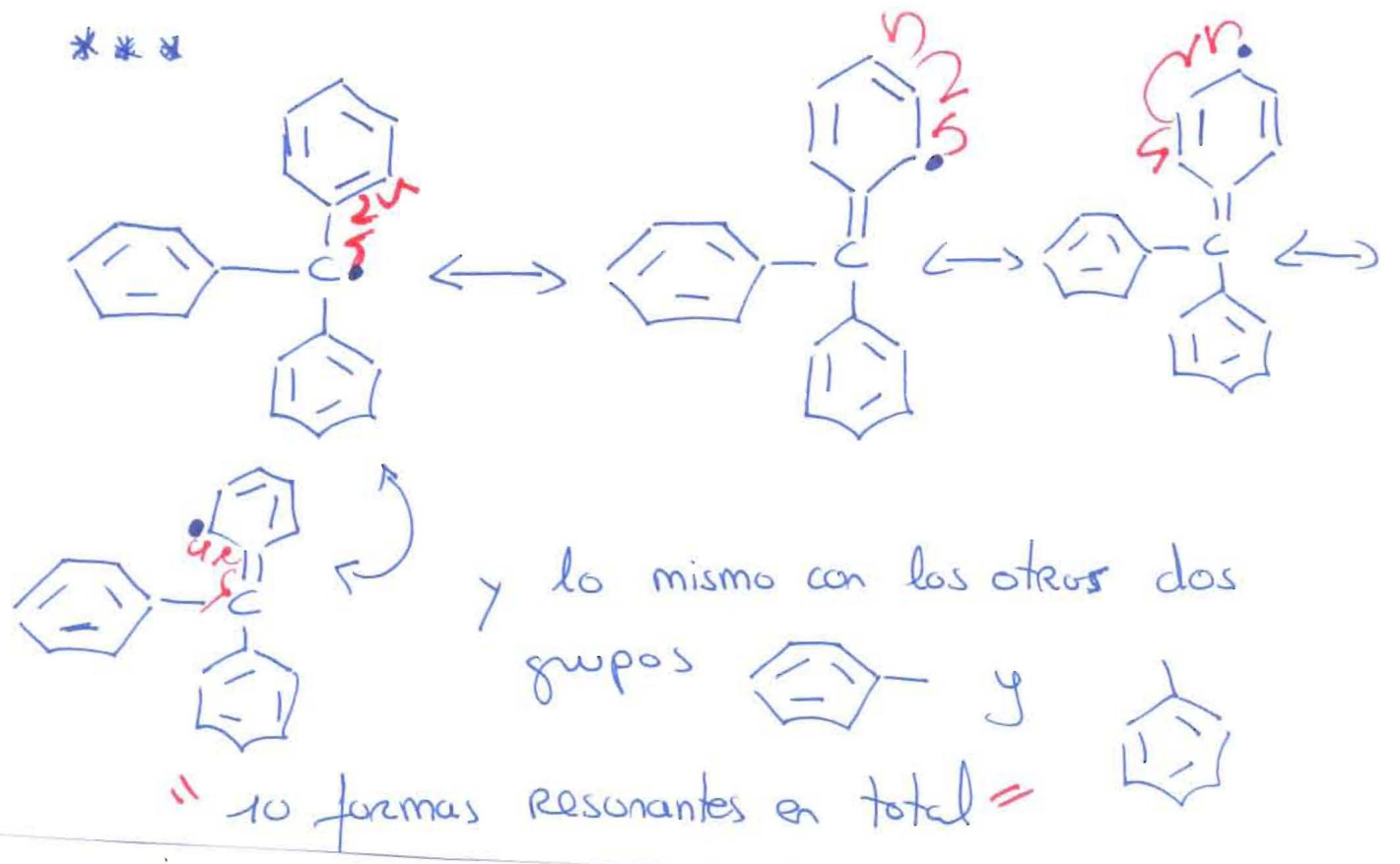




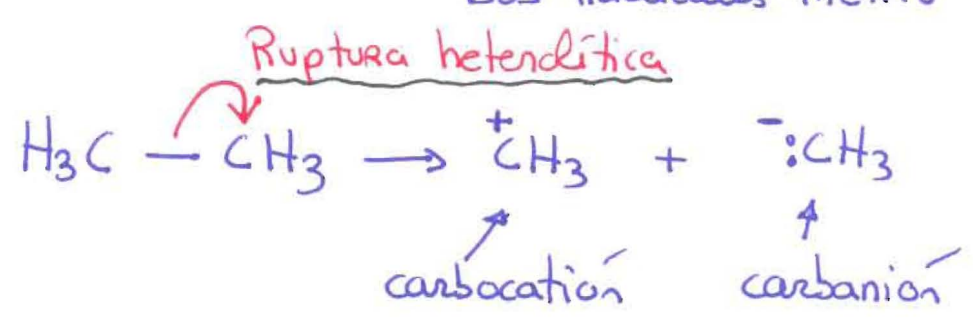
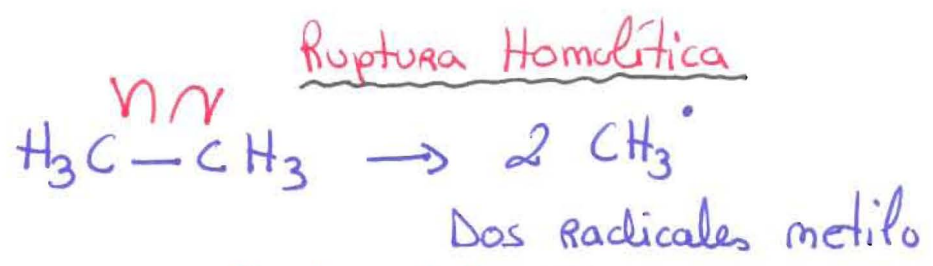
== 7 formas resonantes ==
que deslocalizan la carga (+)



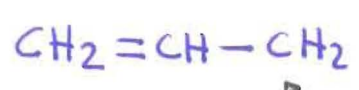
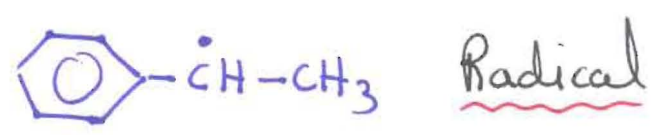
== 5 formas resonantes ==
que deslocalizan la carga (-)



1(II) 9.-



1(II) 10.-



↖ Cálculo de la carga formal sobre ese carbono = $4 - 3 = +1$
 $\text{CH}_2=\text{CH}-\overset{+}{\text{C}}\text{H}_2$ Es un carbocation

$(\text{CH}_3)_3\overset{\ominus}{\text{C}}:$ Cálculo de la carga formal sobre ese carbono = $4 - (3 + 2) = -1$
 $(\text{CH}_3)_3\overset{\ominus}{\text{C}}:$ Es un carbanion