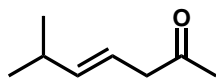


Lotura Kimikoa Konposatu Organikoetan

1. Ondorengo konposatuetan aurkitzen dituzun funtzio taldeak adierazi. Halaber, funtzio-talde nagusia identifikatu, kate nagusia adierazi eta ezena eman.

Funtzio-Taldeak:

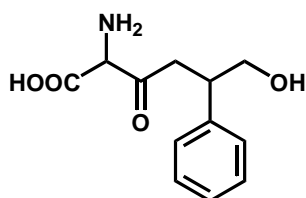


Funtzio-talde nagusia:

Funtzio-talde nagusiaren atzizkia:

Izena:

Funtzio-Taldeak:

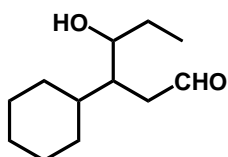


Funtzio-talde nagusia:

Funtzio-talde nagusiaren atzizkia:

Izena:

Funtzio-Taldeak:

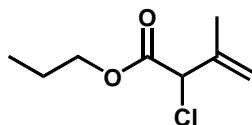


Funtzio-talde nagusia:

Funtzio-talde nagusiaren atzizkia:

Izena:

Funtzio-Taldeak:

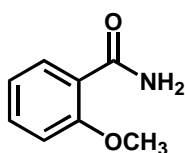


Funtzio-talde nagusia:

Funtzio-talde nagusiaren atzizkia:

Izena:

Funtzio-Taldeak:



Funtzio-talde nagusia:

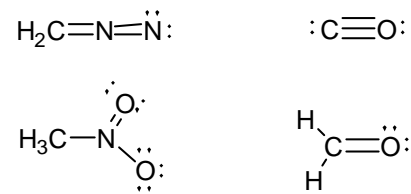
Funtzio-talde nagusiaren atzizkia:

Izena:

2. Ondorengo ezaugarriak betetzen dituen konposatu bat marraztu:

- Bentzeno motatako eraztun aromatikoa karboxilo talde batekin eta formilo talde bat karboxilo talde honekiko *para* posizioan. Izena eman.
- Aurreko konposatuaren ester etilikoa izendatu eta irudikatu.
- Bost karbonotako nitrilo bat hidroxilo talde batekin nitriloarekiko alboko karbonoan eta bukaerako C=C lotura bikoitza batekin. Izena eman.
- Sei karbonotako konposatu zikliko bat karbonilo talde batekin eta formilo talde batekin alboko karbonoan. Izena eman.

3. Ondorengo egituren gainean atomo bakoitzaren karga formala irudikatu.



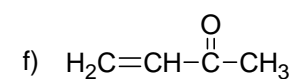
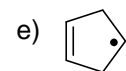
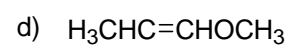
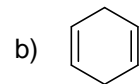
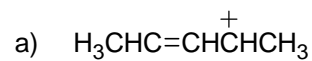
4. Ondorengo konposatuen serenad kontuan edukiz: butanoa, butan-1-ola, butanona, butanala, azido butanoikoa, dietil eter (etoxietano) eta 2-metilpropanoa, adierazi:

- Zeintzuk dituzte lotura polarrak (momentu dipolarra irudikatu)
- Zeintzuk dira polarrak eta zeintzuk ez.
- Zeintzuk era dezakete hidrogeno-lotura bat egoera puruan.
- Zer-nolako indarrek molekulak elkartzen dituzten egoera puruan.
- Zeinek izango du irakite-puntu altuena eta zeinek baxuena.
- Zeintzuk era dezakete hidrogeno-lotura bat urarekin (hidrogeno-zubia marraztu)

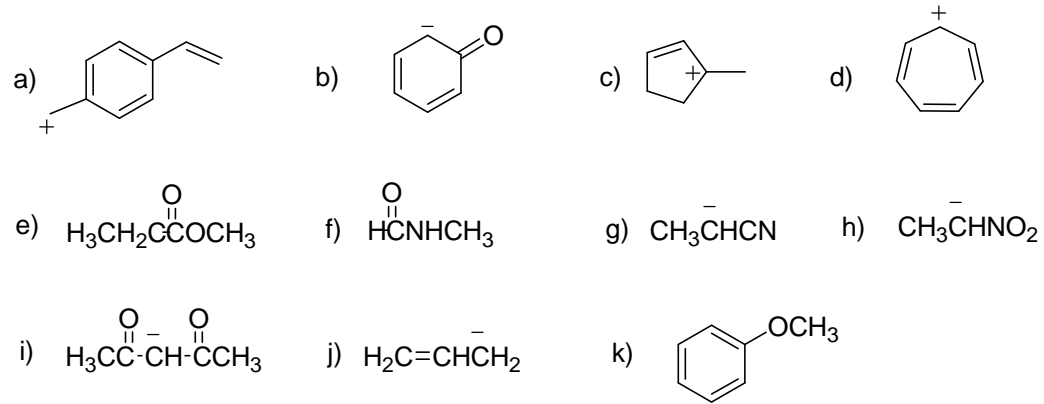
5. Ondoren agertzen diren ezaugarriak betetzen dituen $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ formula enpirikoa daukan konposatua irudikatu:

- Egoera puruan hidrogeno zubirik eratzen ez duen konposatu polarra.
- Egoera puruan hidrogeno zubiak eratzen dituen konposatu polarra.
- Hauetako konposatuetatik zein izango da urarekin hidrogeno-zubiak eratzeko gai? (zubia marraztu).
- Hauetako konposatuetakoa batek eratu ahal izango ditu hidrogeno-zubirik azetonarekin?. Baietz baldin bada hidrogeno-zubia marraztu.

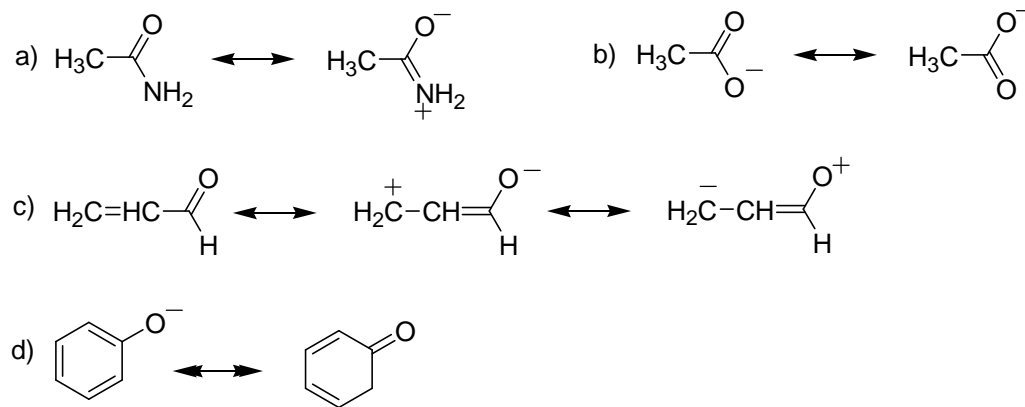
6. Ondorengo espezie kimikoetan zeintzuk dituzten elektroiek deslektutuak adierazi.



7. Ondorengo espezie kimikoen egitura erresonanteak irudikatu. Zein egitura erresonantek izango du erresonantzia-hibridoarengan ekarpen handiena? Eta zein egitura erresonantek izango du ekarpen txikiena?



8. Ondorengo forma kanonikoak egonkortasun erlatiboaren arabera antolatu eta konposatuak izendatu. Forma kanoniko batetik bestera ailegatzeko gertatu behar den elektroien mugimendua gezen bidez adierazi.



9. Konposatu organikoak funtzio-taldearen arabera sailkatzen dira. Ondorengo taula bete dagokion funtzio-taldearen izena adieraziz eta funtzio-talde hori irudikatu.

<u>IRUDIKAPENA</u>	<u>FUNTZIO-TALDEA</u>	<u>SERIE HOMOLOGOA</u>
		ÁCIDOS
$\text{—}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C—NH}_2$		
$\text{—}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C—}$		
	HIDROXILO	
- NH₂		

10. Ondorengo molekuletan karbonoaren hibridazioa adierazi. Halaber, molekula hauen geometria eta lotura-angeluak aurreikusi.

KONPOSATUA	HIBRIDAZIOA	MOLEKULAREN GEOMETRIA	LOTURA-ANGELUA
CH_4			
$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2$			
$\text{HC}\equiv\text{CH}$			