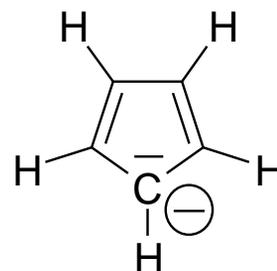
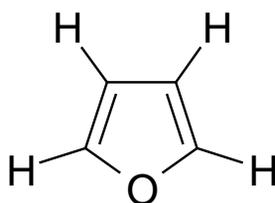
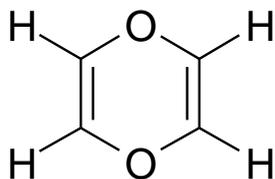


TUTORIAL 6

1)

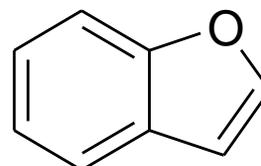
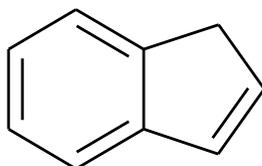
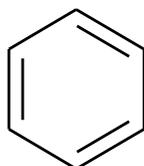
Spiegare quale dei seguenti composti è aromatico alla luce delle regole di Huckel



2)

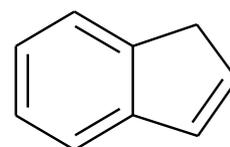
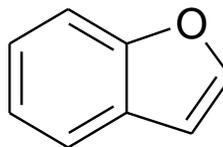
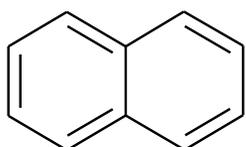
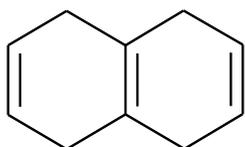
Tra le seguenti molecole, solo una reagisce con HCl. Quale e perché?

Disegnare meccanismo di reazione e prodotto principale

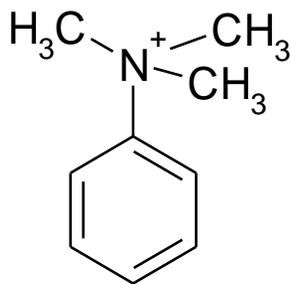


3)

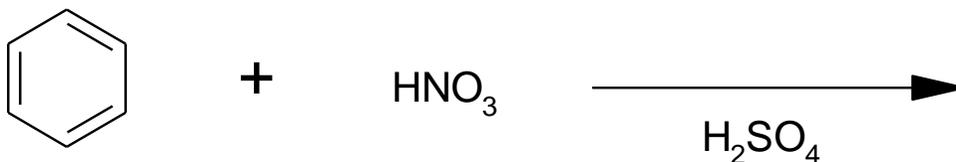
Identificate quali dei seguenti composti sono completamente aromatici alla luce delle regole di Huckel. Per quelli non completamente aromatici, identificate la parte di molecola aromatica (se esiste) e la parte non aromatica.



8) Rispetto alla sostituzione elettrofila aromatica, secondo voi il composto seguente è più reattivo o meno reattivo del benzene? Spiegate la risposta in base al meccanismo della reazione con un elettrofilo generico E^+

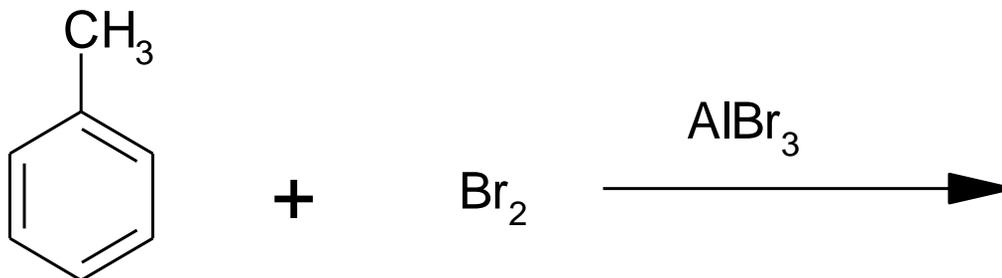


5) Scrivete meccanismo e prodotto della seguente reazione:



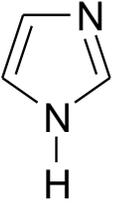
Il prodotto ottenuto è più reattivo o meno reattivo del reagente di partenza?

6) Indicate meccanismo e prodotti della seguente reazione:



7)

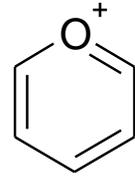
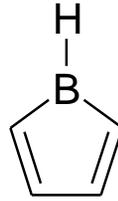
L'indolo (sotto) è una molecola aromatica. Spiegare perché in base alle regole di Huckel



Supponendo che l'indolo sia messo in ambiente acido, quale sito si protonerà più facilmente (il più basico), a causa dell'aromaticità?

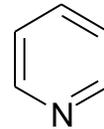
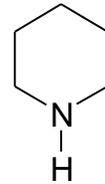
8)

Quale dei seguenti composti è aromatico?



9)

Indicare la base più forte in ciascuna coppia di composti



Spiegare bene le motivazioni delle risposte

