



PUCP

INGENIERÍA BIOMÉDICA

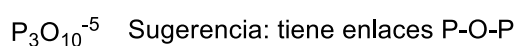
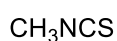
CICLO: 2021-I



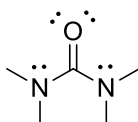
UNIVERSIDAD PERUANA
CAYETANO HEREDIA

TAREA N°1 - IBM

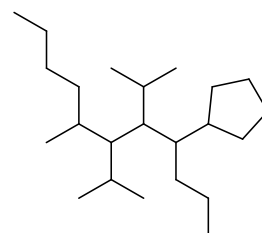
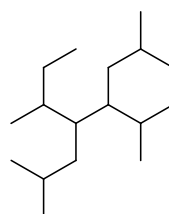
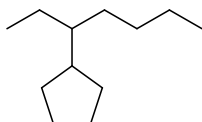
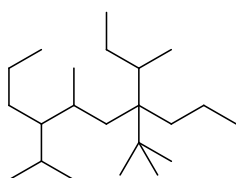
1. Mencionar 5 ejemplos de compuestos iónicos.
2. Mencionar 5 ejemplos de compuestos covalente.
3. Escribir las estructura Lewis de las siguientes estructuras.



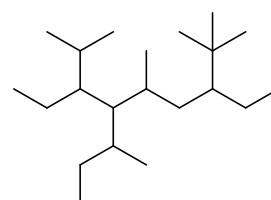
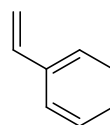
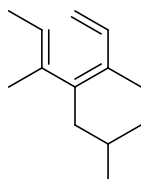
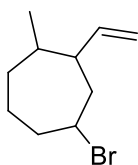
4. Dibujar las estructuras de resonancia de las siguientes moléculas.



5. Dar 4 ejemplos de 4 ácidos de Lewis y 4 bases de Bronsted-Lowry.
6. Dar nombre IUPAC a los siguientes hidrocarburos saturados



7. Dar nombre IUPAC a los siguientes hidrocarburos.



8. Escribir las ecuaciones químicas balanceadas de combustión completa de:
a) 2,3,4,5-tetrametilheptano



PUCP

INGENIERÍA BIOMÉDICA

CICLO: 2021-I



**UNIVERSIDAD PERUANA
CAYETANO HEREDIA**

- b) 2,5-dimetil-2,4,6octatrieno.
 - c) 2,3,4-trimetil-1.4-pentadieno.
9. Los alcanos son hidrocarburos saturados que experimentan reacciones de combustión, halogenación fotoquímica y craqueo. ¿Qué alcano produce 11,2 L de CO_2 en condiciones normales por la combustión de 0,1 mol de dicha sustancia?
10. Los alquenos reaccionan con el bromo para dar alcanos dihalogenados. Si 10,72 g del compuesto inicial producen 15,71 g del compuesto de adición. ¿Cuántos enlaces dobles habrá en el alqueno inicial, sabiendo que le alqueno inicial tiene 25 carbonos?