QUÍMICA 5ºC Y D PROFESORA: Martellotta

**Trabajo Nº 5 Revisión:** Bienvenid@s a la segunda mitad del año. El presente trabajo pretende hacer una revisión de los contenidos vistos hasta el momento de manera sencilla. La entrega del mismo es el Jueves 6 de Agosto (6/8).

* Responde si las siguientes afirmaciones son Verdaderas o Falsas según corresponda:

1. El átomo de Carbono:
2. EL átomo de Carbono es el principal elemento de todos los compuestos orgánicos.
3. El átomo de Carbono posee estado de oxidación 4 con lo cual puede unirse químicamente a cuatro átomos en general.
4. El átomo de carbono establece uniones iónicas con los otros átomos en los compuestos orgánicos.
5. HIDROCARBUROS:
6. Los Hidrocarburos son compuestos formados por carbono e hidrógeno y se clasifican en Alcanos, Alquenos y Alquinos.
7. Los Alcanos son los compuestos formados por carbono e hidrógeno por enlaces covalentes simples.
8. Los Alquenos son compuestos formados por carbono e hidrógeno con enlaces covalentes dobles y triples.
9. Los Alquinos son hidrocarburos formados por carbono e hidrógeno con al menos un enlace covalente triple en su estructura.
10. NOMENCLATURA DE HIDROCARBUROS:
11. Alcano ramificado se debe nombrar la cadena principal de acuerdo a la cantidad de átomos de carbono. Las ramas se deben ubicar numerando la cadena principal y luego indicar con números dicha ubicación y el nombre con la terminación il o ilo. Esta numeración prioriza la ubicación de las ramas en la posición más baja posible.
12. En los Alquenos y Alquinos priorizan la ubicación del doble o triple enlace en el menor número posible por sobre la ubicación de las ramas.
13. Los nombres de los Alcanos usan terminación ano, y alquenos y alquinos utilizan en eno.
14. Propiedades físicas y químicas de Hidrocarburos:
15. Los Alcanos, Alquenos y Alquinos varían su estado de agregación de acuerdo a la cantidad de números de Carbono. Los Hidrocarburos de menos de 5 carbonos son gases, entre 5 y 12 carbonos son líquidos, y los de más de 12 carbonos son sólidos.
16. La hidrogenación es una reacción de adición de H, en la cual un alquenos incorpora en los carbonos que intervienen en el doble enlace un hidrógeno en cada uno rompiendo el doble enlace y formándose un alcano.
17. La combustión completa es aquella en la que un hidrocarburo tiene como producto monóxido de carbono y agua debido a la falta de oxígeno.