

PROPÓSITO:

Que el estudiante aplique correctamente en diferentes ejercicios las propiedades físicas y químicas, de los compuestos aromáticos, con el fin de ampliar el concepto que tiene de estos

MOTIVACIÓN:

PROPIEDADES FÍSICAS Incoloro. . Menos denso que el agua (0. 889 g/CC). Punto de ebullición 80. 1 °c. Punto de fusión 5. 4 °c. Insoluble en agua. Soluble en solventes orgánicos. Etano y éter. Poder disolvente en grasa, resinas, azufre, fósforo. • Son inflamables. • El benceno es altamente tóxico. • Es el más volátil de los hidrocarburos aromáticos.

PROPIEDADES QUÍMICAS • Se comporta como un compuesto de carácter saturado. • No decolora el agua de bromo. • No decolora el permanganato de potasio (prueba de Bayer). • Puede manifestar insaturación. • En casos especiales es posible que se lleven a cabo reacciones de adición. • En estos compuestos prevalecen las reacciones de sustitución antes que las reacciones de adición. • La mayoría de las reacciones proceden por el mecanismo de sustitución electrofílica.

EXPLICACIÓN:

EJERCICIOS:

[57522b2221-ejercicios-arom](#)

https://es.educaplay.com/recursos-educativos/3515177-hidrocarburos_aromaticos.html

EVALUACIÓN:

10 Días después de recibir la secuencia didáctica debe presentarse a sustentar. La fecha corresponde al día miércoles 22 , 8 y 15 de la mañana.

BIBLIOGRAFÍA:

KLEIN (2013) Química Orgánica. Panamericana. Buenos Aires.

. A. CAREY (2006) Química Orgánica. McGraw Hill. México.

. G. WADE (2004) Química Orgánica. Pearson-Prentice Hall. Madrid.

H HART, DJ HART, LE CRAINE, CM HADAD (2007) Química Orgánica. McGraw-Hill. Madrid.

KPC VOLLHARDT, NE SCHORE (2008). Química Orgánica. Ediciones Omega SA Barcelona.