COLEGIO INSTITUTO TECNICO INTERNACIONAL. GUIA DE QUIMICA: GRADOOS: 1101 Y 1102. PARA DESARROLLAR: DEL 4 AL 8 DE OCTUBRE. DOCENTE: ISMAEL ANTONIO BAYONA. GUIA N° 12.

Buenos días. Por favor desarrollar esta guía escribiendo nombre completo, curso, jornada, y N° de guía; realizarla en el cuaderno a tinta negra preferiblemente, con dibujos a tinta y color, enviarla en formato PDF al correo: lsmael.bayona@iedtecnicointernacional.edu.co, o presentar los trabajos en clase presencial, se recomienda cumplir con las fechas establecidas para evitar acumulación de trabajos.

DESEMPEÑOS:

- 1. identifica las reacciones de obtención de los alquenos.
- 2. Reconoce las principales reacciones químicas de los alquenos.

OBTENCION DE ALQUENOS:

DIENOS.

Son alquenos que contienen dos o más dobles enlaces carbono-carbono. Se dividen de acuerdo con la distribución de sus dobles enlaces en:

- 1. dienos conjugados. Los dobles enlaces se alternan con enlaces simples.
- 2. Dienos aislados. Los dobles enlaces están separados por más de un enlace simple.
- 3. **Dienos acumulados o alenos.** tienen los dobles enlaces acumulados o seguidos. son muy inestables.

Las propiedades químicas de los dienos dependen de la posición de los dobles enlaces, los dobles enlaces de los dienos aislados se comportan como alquenos simples, ya que cada uno reacciona como si fuese el único doble enlace de la molécula. En los dinos conjugados, sus dobles enlaces interactúan uno con otro y difieren de los alquenos simples en: son más estables, sufren adición 1,4 cuando es conjugado o 1,2 cuando son acumulados

ALCOHOLES Y FENOLES:

Los alcoholes se caracterizan por poseer el grupo funcional **OH** o hidroxilo, por lo general unido a un radical. Si la sustitución de un H por el grupo -OH se hace en la estructura de un aromático como el benceno el compuesto toma el nombre de fenol.

Clasificación de los alcoholes:

1. De acuerdo con la ubicación del -OH los alcoholes se clasifican en: alcoholes primarios, alcoholes secundarios y alcoholes terciarios.

ACTIVIDAD: Completar las siguientes reacciones escribiendo su fórmula estructural y nombres.

- 1, 2 di bromo butano + Zn _______
 2 cloro butano + KOH ______ etanol _____
 3. propeno + Cl₂ _______
 4. 2 penteno + agua ______
 5. 1 penteno + HCl _______
- 6. Qué son los alcoholes primarios, secundarios y terciarios, escribir ejemplos de C/U con su fórmula estructural.