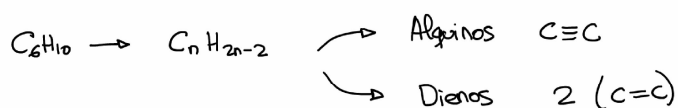
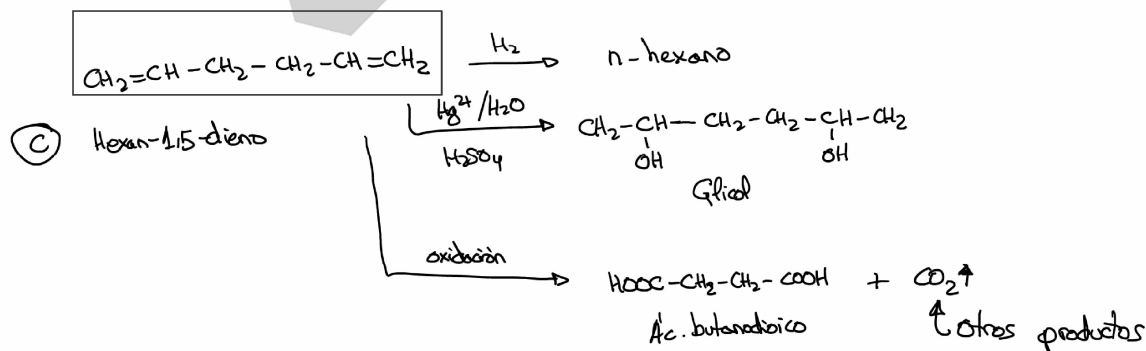
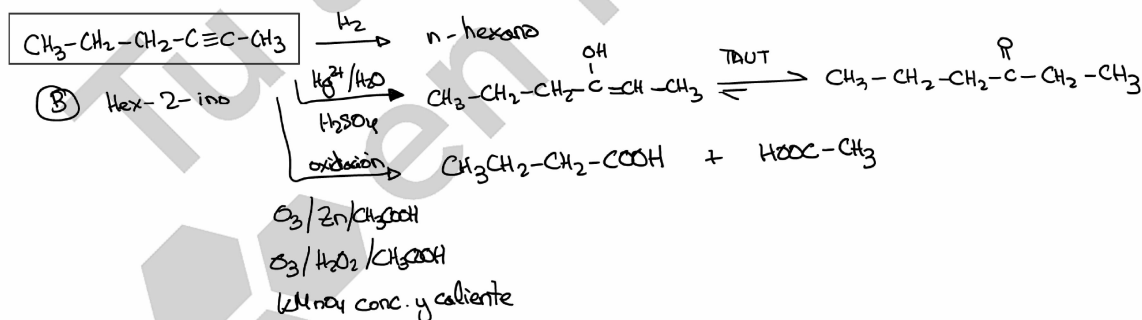
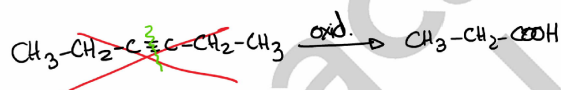
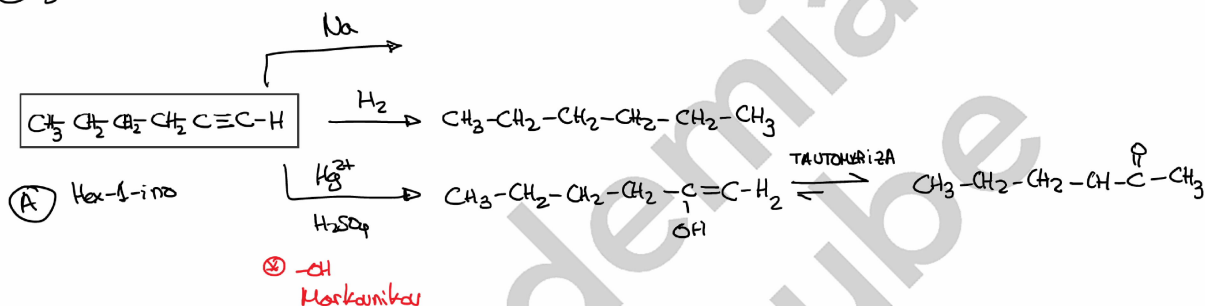


A, B y C son tres compuestos capaces de dar por hidrogenación n-hexano y cuya fórmula molecular es C_6H_{10} . Tanto A como B pueden transformarse en cetonas por tratamiento con H_2SO_4 en presencia de $HgSO_4$, pero en estas condiciones, por el contrario, C se transforma en un glicol. Indíquense sus estructuras sabiendo que A reacciona con Na produciendo hidrógeno y que en la oxidación de B se producen dos ácidos de diferente número de átomos de carbono. Mientras, en estas mismas condiciones C da ácido butanodioico, entre otros productos.



(C) } Dieno



COMENTARIOS AL VIDEO

Respondiendo a algunas preguntas que quedaron en el aire en el video en directo:

- En cuanto a la nomenclatura del compuesto B, la IUPAC no hace una distinción clara sobre casos similares a los nombres hex-2-eno y hexan-2-eno, tal como se puede ver en la siguiente guía breve sobre nomenclatura orgánica: https://www.degruyter.com/view/journals/pac/92/3/article-p527.xml?tab_body=supplementaryMaterials-74965
(Haciendo click en [Supplementary Material](#))
Por lo tanto, suponemos que ambos serían válidos.
- En relación a la regla Markovnikov en la adición de agua con sales de mercurio y ácido sulfúrico para el compuesto B, no se obtendría ninguna de las cetonas de forma mayoritaria. Por lo tanto, los productos serían $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{-CO-CH}_2\text{CH}_3$ y $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{-CO-CH}_3$ en proporciones aproximadamente iguales.
Esto se puede comprobar en el tercer ejemplo de la página 305 del libro Química Orgánica de Thornton y Neilson. Enlace: https://books.google.es/books?id=3b2Yk_dzH70C&printsec=frontcover&dq=quimica+organica+thornton+neilson&hl=es&sa=X&ved=0ahUKEwj5pOr_xMXpAhVeDmMBHU0yBwgQ6AEIKDAA#v=onepage&q=quimica%20organica%20thornton%20neilson&f=false

Tu academia
en la nube

