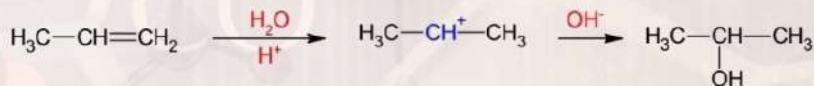


Adición de H₂O/H⁺

Es una reacción conocida como hidratación ácida. En esta reacción, un alqueno reacciona con agua en presencia de un ácido (H₂SO₄) para formar un alcohol. Este proceso generalmente sigue la regla de Markovnikov, donde el grupo hidroxilo (OH) se añade al carbono más sustituido del doble enlace.

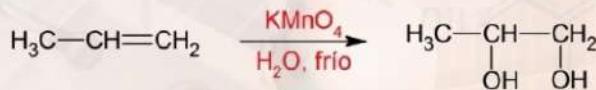
6



7

Adición de KMnO₄/ H₂O, Frío

Es una reacción conocida como hidratación ácida. En esta reacción, un alqueno reacciona con agua en presencia de un ácido (H₂SO₄) para formar un alcohol. Este proceso generalmente sigue la regla de Markovnikov, donde el grupo hidroxilo (OH) se añade al carbono más sustituido del doble enlace.

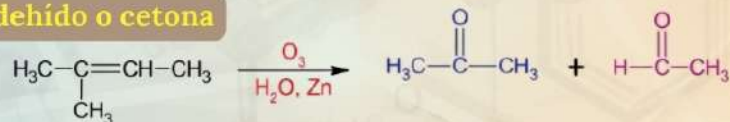


Ruptura de alquenos OZONÓLISIS (Aldehído o cetona)

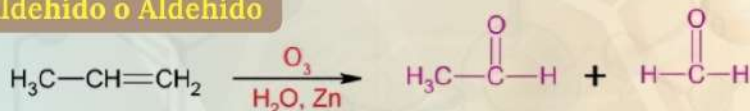
La ozonólisis de alquenos es una reacción en la que un alqueno reacciona con ozono (O₃), lo que lleva a la ruptura del doble enlace, formando productos que son aldehídos o cetonas, dependiendo de las condiciones de la reacción.

8

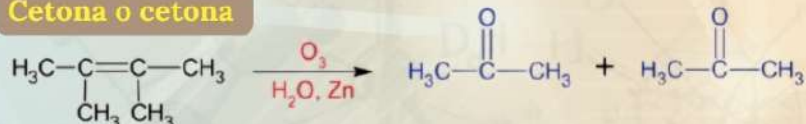
Aldehído o cetona



Aldehído o Aldehído



Cetona o cetona

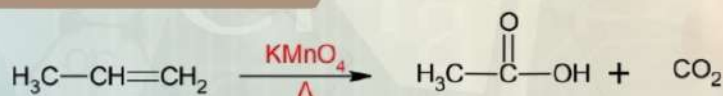


9

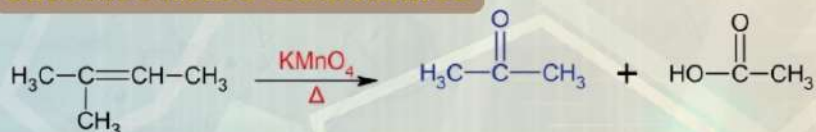
Ruptura de alquenos por KMnO₄/Δ (Ácido carboxilo o cetona)

La ozonólisis de alquenos es una reacción en la que un alqueno reacciona con ozono (O₃), lo que lleva a la ruptura del doble enlace, formando productos que son aldehídos o cetonas, dependiendo de las condiciones de la reacción.

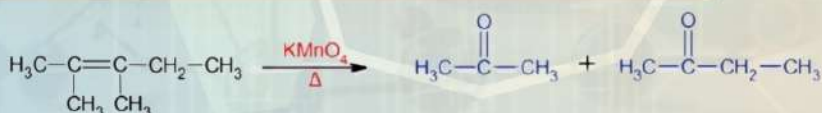
1 ÁCIDO CARBOXILICO



CETONA Y ÁCIDO CARBOXILICO



(ÁCIDO CARBOXILICO Y ÁCIDO CARBOXILICO) Δ



BIBLIOGRAFIA

Bruice, P. Y. (2016). Organic Chemistry (8th ed.). Pearson.
Clayden, J., Greeves, N., Warren, S., & Wothers, P. (2012). Organic Chemistry (2nd ed.). Oxford University Press.
Morrison, R. T., & Boyd, R. N. (2011). Organic Chemistry (6th ed.). Pearson.
Smith, J. G. (2020). Organic Chemistry (6th ed.). McGraw-Hill Education.
Solomons, T. W. G., Fryhle, C. B., & Snyder, S. A. (2017). Organic Chemistry (12th ed.). Wiley.
Wade, L. G. (2019). Organic Chemistry (9th ed.). Pearson.