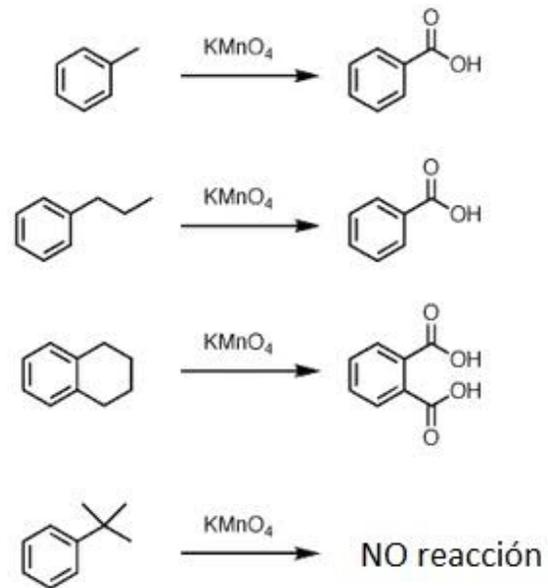


Nombre del alumno
Yurani Gabriela Sabchez
Ramos
Materia
Quimica



Oxidación de alcanos

- Los alcanos se pueden oxidar a alcoholes (1 enlace con el oxígeno) y éstos a su vez se pueden oxidar a aldehídos o cetonas (2 enlaces con el oxígeno). Los aldehídos se pueden oxidar con posterioridad al ácido carboxílico (3 enlaces con el oxígeno).



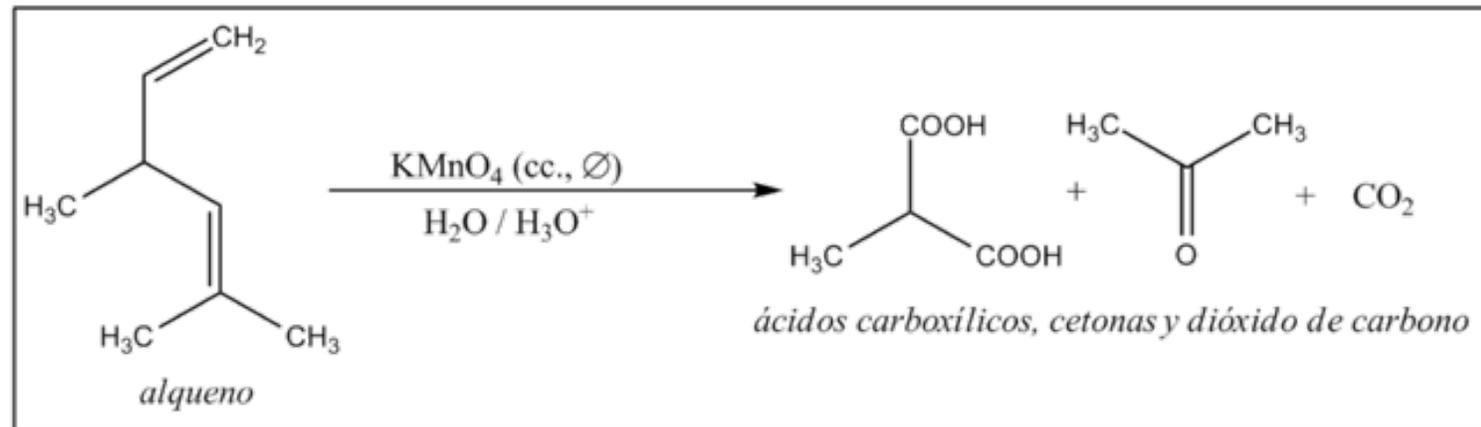
Reacciones de combustión

- ▶ La combustión, en sentido amplio, puede entenderse como toda reacción química, relativamente rápida, de carácter notablemente exotérmico, que se desarrolla en fase gaseosa o heterogénea con o sin manifestación de llamas o de radiaciones visibles.



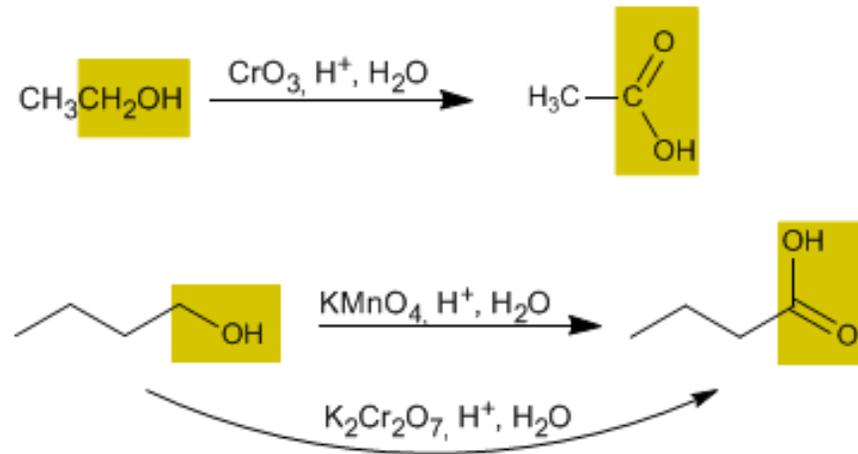
Oxidación de alquenos

- La ruptura oxidante de **alquenos** es un procedimiento químico en el cual un **alqueno** se descompone mediante la ruptura de su/s doble/s enlace/s carbono-carbono formando compuestos con menor cantidad de carbonos y mayores grados de **oxidación**.



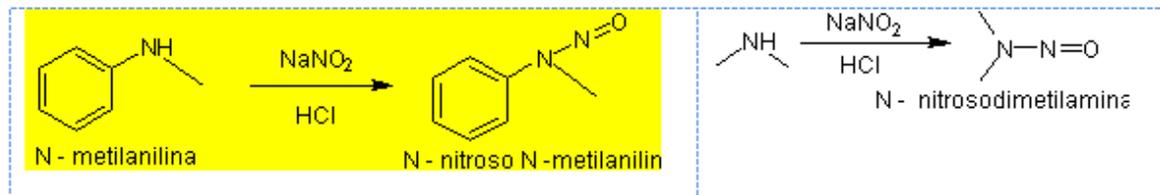
Oxidación de alcohol

- ▶ La oxidación de los alcoholes es una reacción orgánica muy común porque, según el tipo de alcohol y el oxidante empleado, **los alcoholes se pueden convertir en aldehídos, en cetonas o en ácidos carboxílicos.**

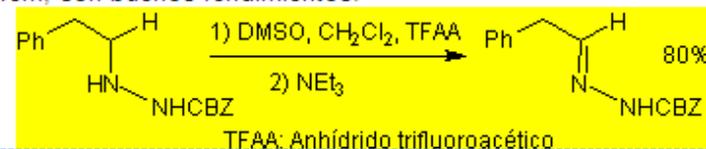


Oxidación de aminas

- ▶ Oxidación de Aminas
- ▶ Las aminas se oxidan fácilmente, incluso al aire. 2 2 , **Aminas 2ª se oxidan a hidroxilamina (-NOH). Aminas 3ª se oxidan a óxidos de amina (-N+-O-).**



Por otro lado, se han encontrado que las alquilhidrazinas pueden oxidarse limpiamente a la hidrazona correspondiente en condiciones de Swern, con buenos rendimientos.



Varias N, N-dialquilhidroxilaminas se oxidan a la nitronas respectivas utilizando MnO_2 . El dióxido de manganeso es un reactivo eficaz y suave para la oxidación de hidroxilaminas, mostrando un nivel de regioselectividad comparable al HgO . Su no toxicidad hace del MnO_2 el reactivo de elección para la sustitución de HgO en esta oxidación.

