

Universidad del sureste.

Melannie Valeria Arqueta cruz.

Lic. Nutrición.

1er. Cuatrimestre

4to. Parcial

Química Orgánica.

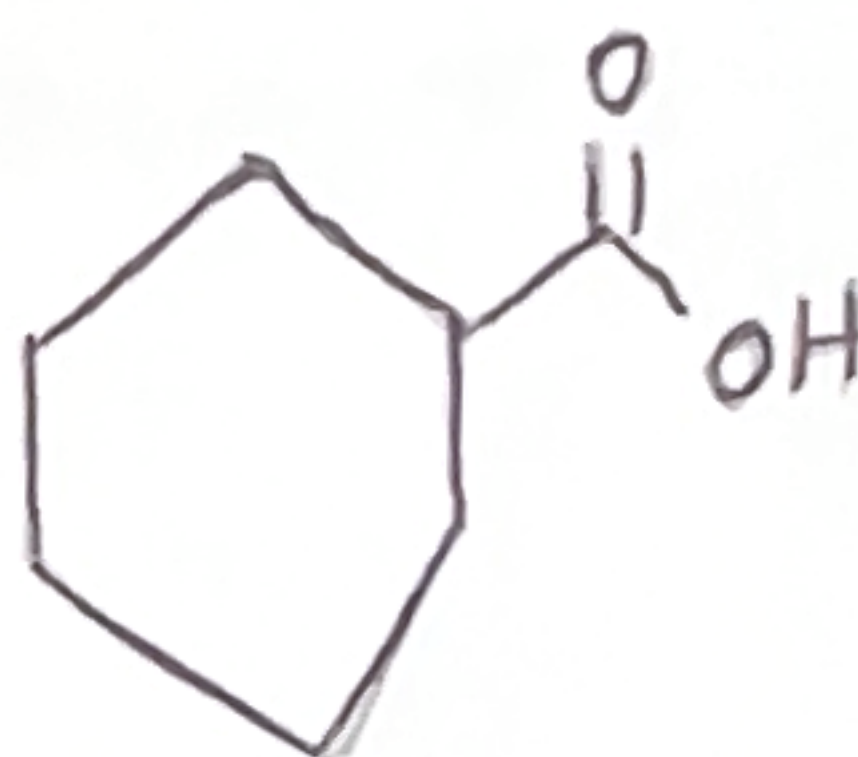
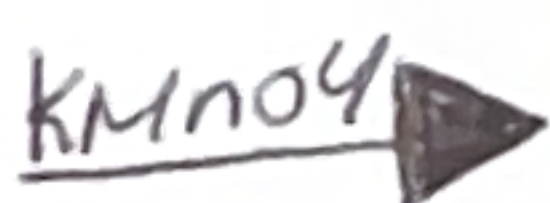
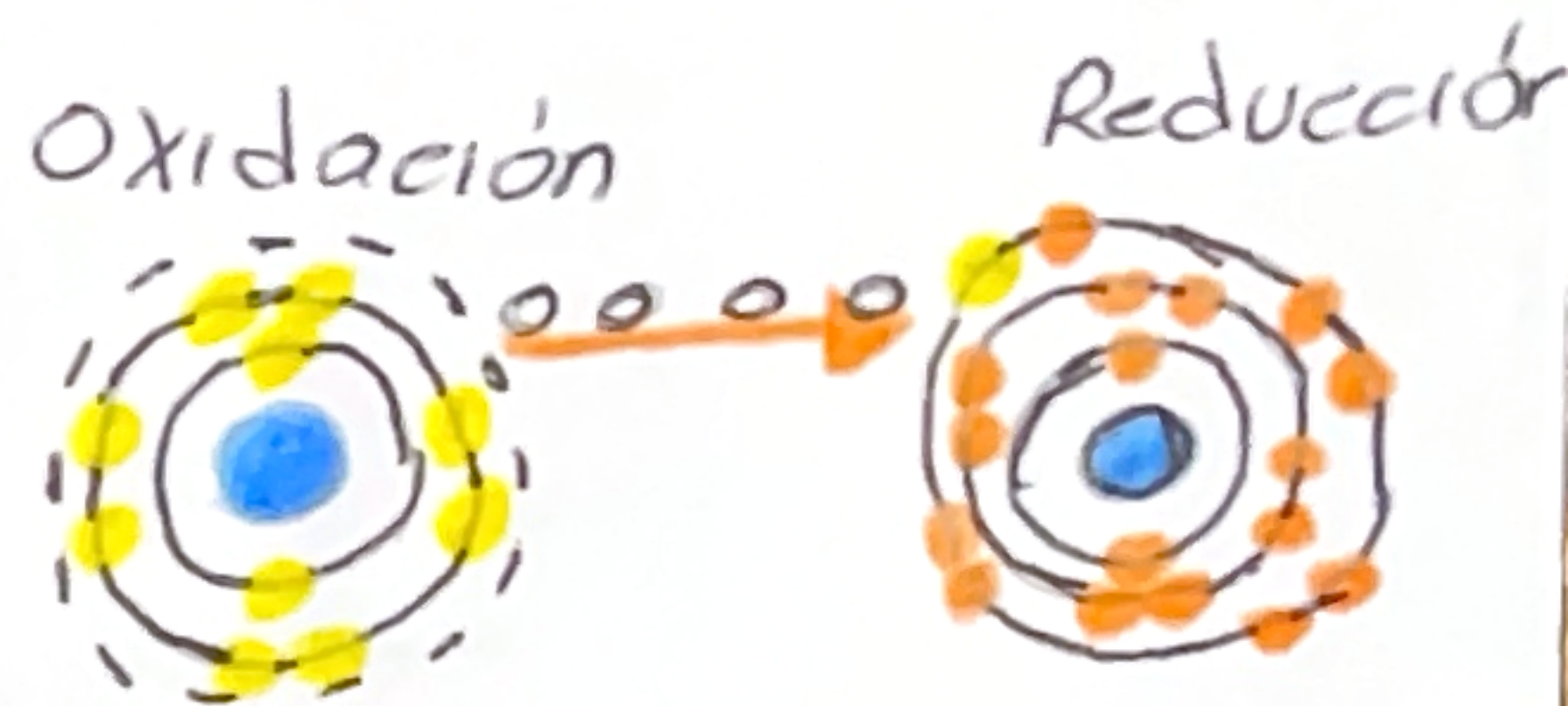
Reacciones de oxidación
Infografía.

Ing. Eduardo Enrique Arredola Jimenez.

Reacciones de oxidación

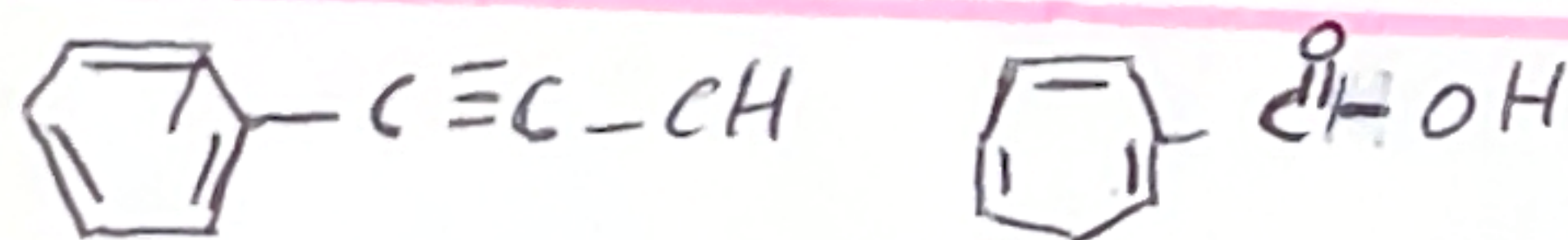
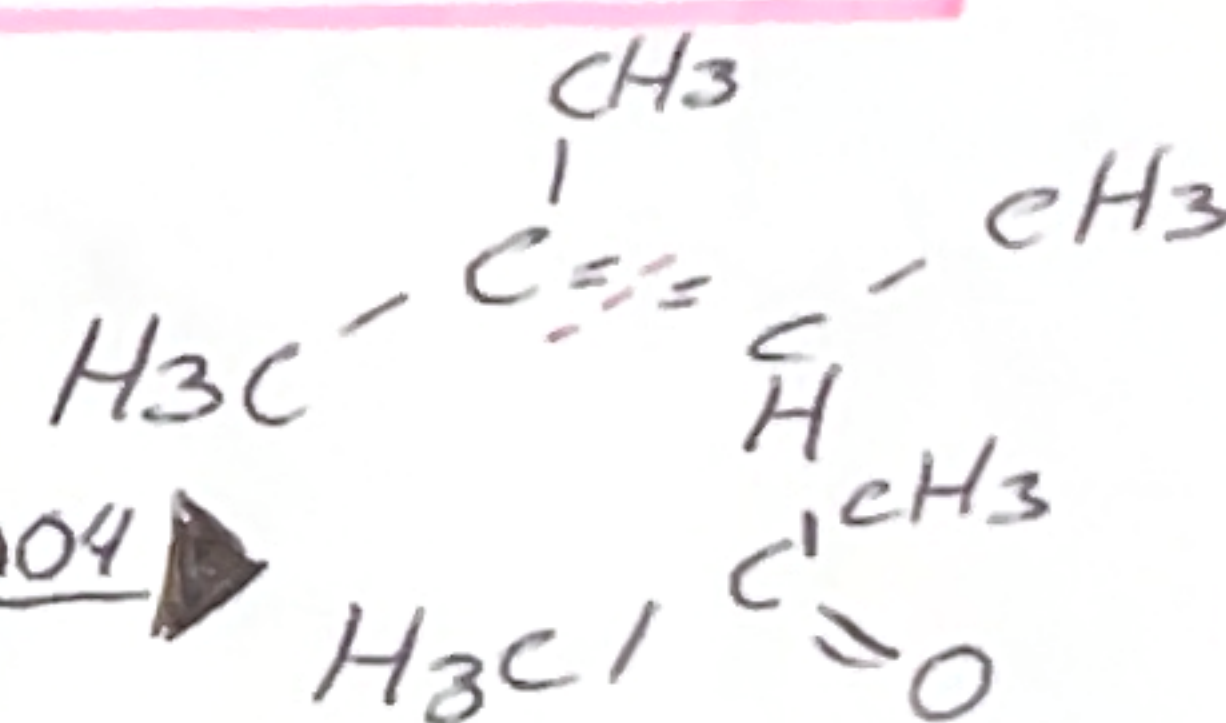
¿Qué son?

Son procesos químicos en los que un átomo, ion o molécula pierde electrones.



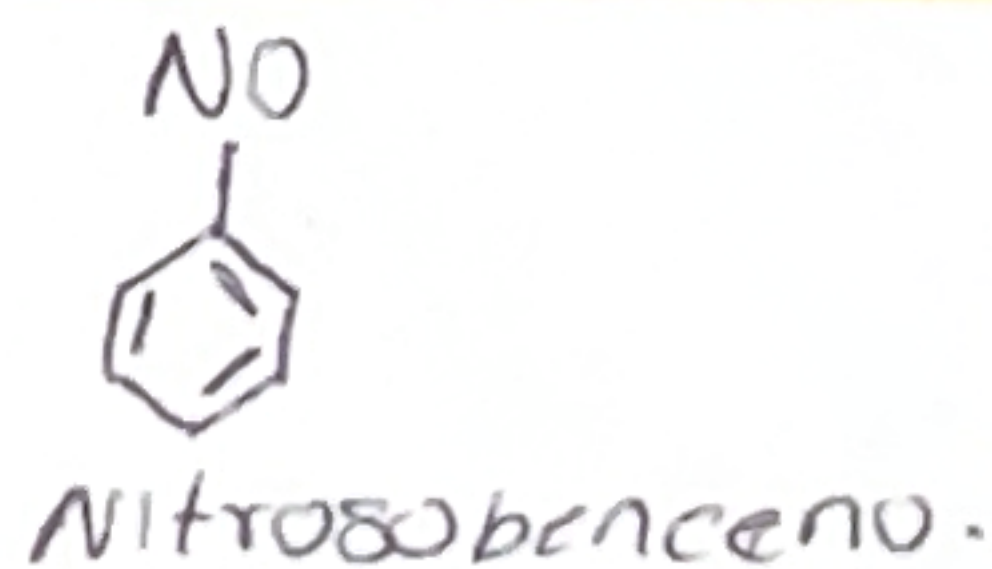
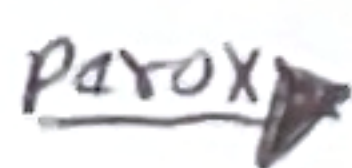
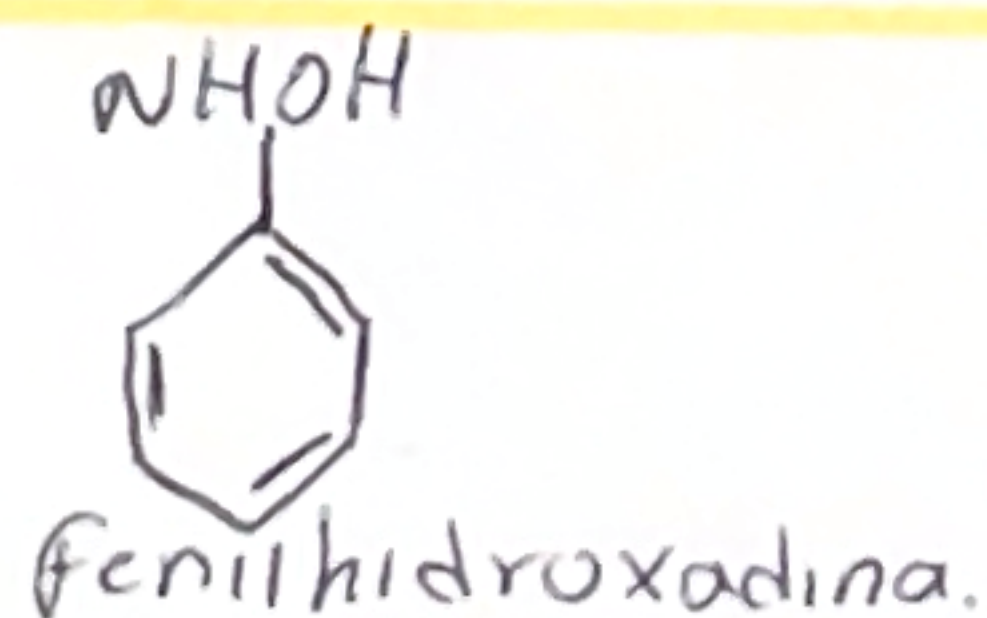
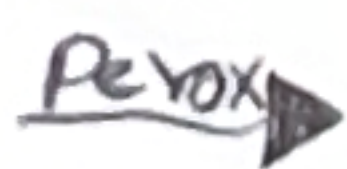
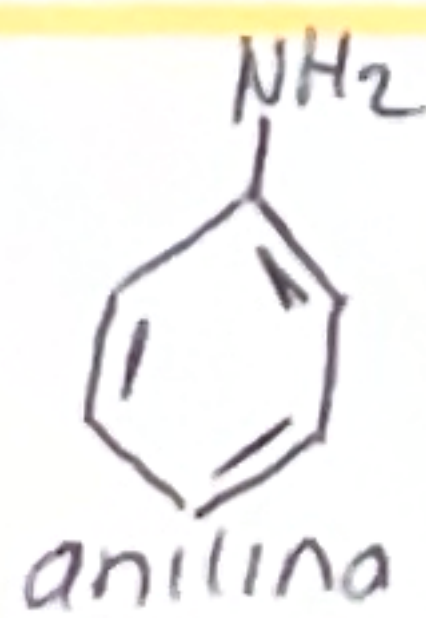
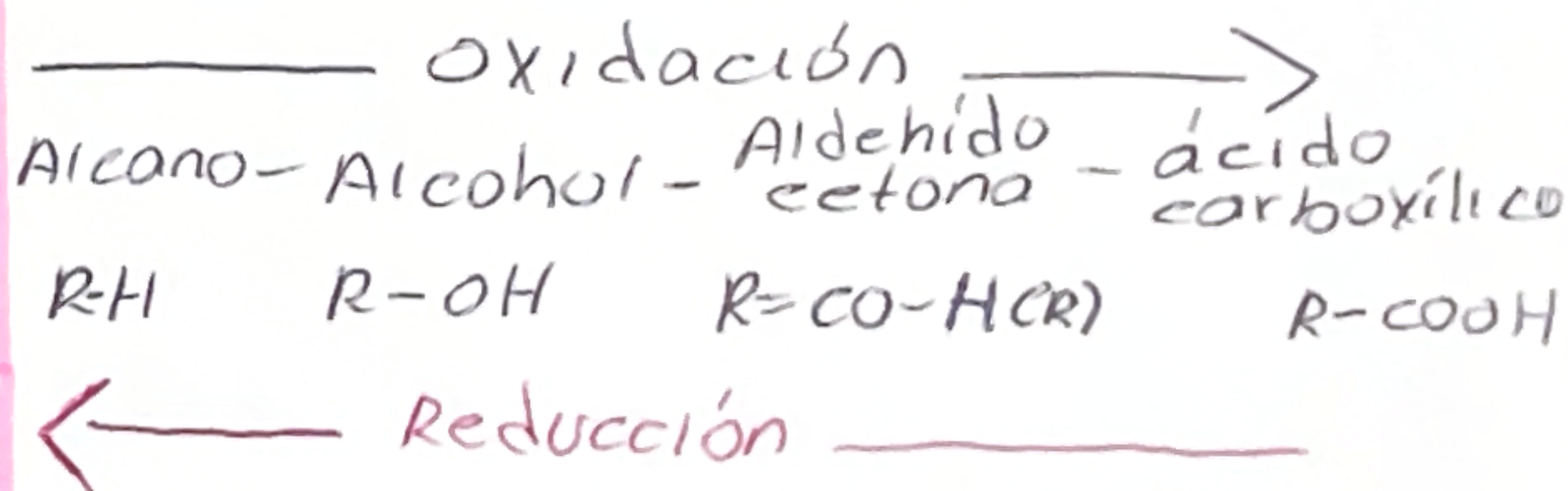
La oxidación de alcanos es una reacción que se produce cuando se agrega oxígeno a una molécula o se elimina hidrógeno de ella.

La oxidación de alquenos es un proceso químico que consiste en la ruptura de los enlaces carbono-carbono, su objetivo es formar un compuesto de mayor oxidación.



En el caso de los alquinos son reacciones químicas que los involucran con adiciones electrofílicas (AE).

La oxidación de alcoholes produce compuestos carbonílicos, como aldehídos y cetonas.



La oxidación y reducción de aminas ocurre cuando una amina reacciona a un oxidante.

Referencias bibliográficas.

- Thornton Morrison, Roberto Nelson Boyd, Robert, Química orgánica. 5^{ta}. Edición. Addison Wesley Longman de México. 1996, ISBN 968-444-340-4.

Linkografía

Quimicaorganica.net/oxidación-alquenos.com

Quimicaorganica.net/oxidación-alquinos

Quimicaorganica.net/oxidación-alcenos