REACCIONES DE ELIMINACIÓN



UNIVERSIDAD TECNOLÓGICA DE ALTAMIRA

NOMBRE: _____

FECHA:_____

ASIGNATURA : QUÍMICA ORGÁNICA APLICADA

DOCENTE RESPONSABLE: Ing. Mireya OVANDO ROCHA.

1. Relaciona las reacciones con su tipo reacción de eliminación correcta:

- $CH_3CH_2CH_2CH_2Cl + KOH \rightarrow CH_3\text{-}CH_2\text{-}CH{=}CH_2$
- $CH_3CH_2CH_2OH \rightarrow CH_3CH{=}CH_2 + H_2O$
- $CH_3\text{-}CHBr\text{-}CHBr\text{-}CH_3 \rightarrow CH_3CH{=}CHCH_3$
- $CH_3\text{-}CBr_2\text{-}CBr_2\text{-}CH_3 \rightarrow CH_3C{\equiv}CH$
- $CH_3CH_2OH \rightarrow CH_2{=}CH_2 + H_2O$
- $CH_3CH_2Cl \rightarrow CH_2{=}CH_2 + HCl$

DESHIDROHALEGENACIÓN

DESHIDRATACIÓN DE ALCOHOLES

DESHALOGENACIÓN

2. Identifica a que concepto se refiere las siguientes descripciones:

REACCIONES DE ELIMINACIÓN, DESHIDROHALEGENACIÓN, DESHALOGENACIÓN, DESHIDRATACIÓN DE ALCOHOLES

Son reacciones orgánicas en las que los sustituyentes son eliminados de una molécula formando dobles o triples enlaces.

Es una reacción en la que se eliminan átomos de halógeno (como cloro, bromo o yodo) de un compuesto halogenado, típicamente formando un doble enlace en el producto.

Es una reacción en la que se elimina una molécula de agua (H_2O) de un alcohol, produciendo un alqueno.

Es una reacción en la que se elimina un halógeno (como cloro, bromo o yodo) y un hidrógeno (H) de un compuesto halogenado, formando un doble enlace.

LIVEWORKSHEETS