

REACCIONES DE ELIMINACIÓN



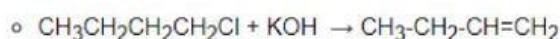
NOMBRE: _____

FECHA: _____

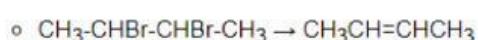
ASIGNATURA : QUÍMICA ORGÁNICA APLICADA

DOCENTE RESPONSABLE: Ing. Mireya OVANDO ROCHA.

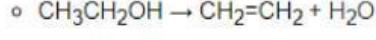
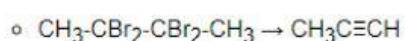
1. Relaciona las reacciones con su tipo reacción de eliminación correcta:



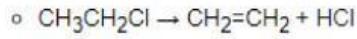
DESHIDROHALEGENACIÓN



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.

