

Título: CONTRIBUCION AL ESTUDIO DE LA ESTRUCTURA Y REACTIVIDAD DE METILCICLOPENTADIENO DIMERO

Nombre: DÍEZ DÍAZ ESTÉBANEZ, MARÍA ANTONIA

Universidad: Universidad de Oviedo

Fecha de lectura: 01/01/1988

Programa de doctorado: DESCONOCIDO

Dirección:

Tribunal:

- > **presidente:** ÁNGEL ALBEROLA FIGUEROA
- > **secretario:** CARLOS GUTIERREZ BLANCO
- > **vocal:** FAÑANAS VIZCARRA FRANCISCO JAVIER
- > **vocal:** MANUEL DABRIO BAÑULS
- > **vocal:** JOSE JOAQUIN BARLUENGA MUR

Descriptor:

- > QUIMICA
- > QUIMICA ANALITICA
- > MECANISMOS DE LAS REACCIONES ORGANICAS
- > QUIMICA ORGANICA
- > ANALISIS CROMATOGRAFICO

El fichero de tesis no ha sido incorporado al sistema.

Resumen: CON OBJETO DE CONOCER LA COMPOSICION DE UNA MEZCLA COMERCIAL DE DIMEROS DE LOS METILCICLOPENTADIENOS Y LA ESTRUCTURA PARTICULAR DE CADA UNO DE LOS COMPONENTES PRINCIPALES SE LLEVA A CABO UN EXTENSO TRABAJO ANALITICO UTILIZANDO LAS TECNICAS DE CROMATOGRAFIA DE GASES CROMATOGRAFIA DE GASES ACOPLADA A ESPECTROMETRIA DE MASAS ESPECTROSCOPIA INFRARROJA Y RESONANCIA MAGNETICA NUCLEAR DE ^1H Y ^{13}C . DOS DE LOS COMPONENTES SUFREN UNA TRANSFORMACION LENTA EN DISOLVENTES TALES COMO TETRACLORURO DE CARBONO CLOROFORMO Y DICLOROMETANO Y RAPIDA EN MEDIOS ACIDOS DE CUYO ESTUDIO SE CONCLUYE QUE SE TRATA DE UNA ISOMERIZACION QUE SE LOCALIZA EN EL DOBLE ENLACE DEL ANILLO BICICLOHEPTENICO QUE AFECTA A UN CARBONO SUSTITUIDO CON FORMACION DE UN DOBLE ENLACE

EXOCICLICO. EN RELACION CON LA ISOMERIZACION SE ESTUDIA EL EFECTO CATALITICO DE DIFERENTES ACIDOS A TEMPERATURA AMBIENTE Y SE DETERMINAN LAS CONCENTRACIONES DE EQUILIBRIO EN ALGUNOS DE LOS MEDIOS UTILIZADOS RESULTANDO SER PRACTICAMENTE IGUALES A LAS DE LA ISOMERIZACION DEL 2-METILNORBORNENO A 2-METILENNORBORNANO A 125 GRADOS C.

SE ESTABLECEN LAS ESTRUCTURAS DE LOS ISOMEROS CON DOBLE ENLACE EXOCICLICO Y A TRAVES DE LAS MISMAS SE CONFIRMAN LAS PROPUESTAS COMO MAS PROBABLES DE LOS RESULTADOS ANALITICOS ANTERIORES.

FINALMENTE SE PREDICEN LAS TEMPERATURAS DE EBULLICION DE LOS DIMEROS E ISOMEROS UTILIZANDO CORRELACIONES ENTRE ESTAS SUS INDICES DE RETENCION DE KOVATS Y SU CONECTIVIDAD MOLECULAR DE PRIMER ORDEN.