

REACCIONES CATALÍTICAS DE FÁCIL APLICACIÓN EN EL LABORATORIO DE QUÍMICA

Juan Camus*, Fernando Azócar*, Celinda Ríos.**

Resumen

Hemos seleccionado cuatro reacciones de fácil realización y cuantificación en el laboratorio, así como también el tipo de catalizador que se utilizará en cada caso:

- a) Descomposición térmica del KClO_3 usando MnO_2 como catalizador.
- b) Conversión del SO_2 en SO_3 usando Fe_2O_3 como catalizador.
- c) Descomposición catalítica del agua oxigenada usando el MnO_2 como catalizador.
- d) Síntesis de amoníaco utilizando Fe en polvo, como catalizador.

Cada una de estas reacciones constituye una práctica de laboratorio que se desarrolla en forma independiente y para lo cual se presenta la elaboración del informe de uno de los laboratorios correspondientes.

Palabras claves: Reacciones catalíticas, prácticas de catálisis, catalizadores

Abstract

We have selected four reactions of easy realization and quantification in the laboratory, as well as the catalyst type that will be used in each case:

- a) Catalytic decomposition of KClO_3 , using MnO_2 as catalyst
- b) Conversion of the SO_2 in SO_3 using Fe_2O_3 as catalyst
- c) Catalytic decomposition of the H_2O_2 using the MnO_2 as catalyst
- d) Synthesis of the ammonia using iron powder as catalyst.

Each one of these reactions constitutes a laboratory practice that is developed in independent form, and for one of these, the elaboration of report is presented.

* Universidad de Playa Ancha de Ciencias de la Educación jcamus@upla.cl fernandonoso@gmail.com
** Liceo Eduardo de la Barra de Valparaíso