

Reacción de adición

Una **reacción de adición**, en química orgánica, es una reacción donde una o más especies químicas se suman a otra (substrato) que posee al menos un enlace múltiple, formando un único producto, e implicando en el substrato la formación de dos nuevos enlaces y una disminución en el orden o multiplicidad de enlace.

Existen tres tipos principales de reacciones de adición:

- Adiciones electrófilas
- Adiciones nucleófilas
- Adiciones radicalarias

Las reacciones de adición están limitadas a compuestos químicos que contengan enlaces múltiples:

- Moléculas con dobles o triples enlaces carbono-carbono
- Moléculas con enlace múltiple carbono-heteroátomo como C=O, C=N o C≡N

Una reacción de adición es lo contrario a una reacción de eliminación. Por ejemplo la reacción de hidratación de un alqueno y la deshidratación de un alcohol son una adición y eliminación respectivamente.

Referencias

- IUPAC Compendium of Chemical Terminology, Electronic version, <http://goldbook.iupac.org/A00133.html>
[1]

Bibliografía

- K. Peter C. Vollhardt (1994). *Química Orgánica*. Barcelona: Ediciones Omega S.A.. ISBN 84-282-0882-4.

Referencias

- [1] <http://goldbook.iupac.org/A00133.html>
-

Fuentes y contribuyentes del artículo

Reacción de adición *Fuente:* <http://es.wikipedia.org/w/index.php?oldid=51886936> *Contribuyentes:* Apepca, Echando una mano, Jkbw, Ramon00, Super braulio, Wasabo, 10 ediciones anónimas

Licencia

Creative Commons Attribution-Share Alike 3.0 Unported
[//creativecommons.org/licenses/by-sa/3.0/](https://creativecommons.org/licenses/by-sa/3.0/)
