

Хімія. 10 клас

8 жовтня

Тема: Вплив каталізатора на швидкість хімічної реакції

Конспект

Записати у зошит:

Каталізатори — речовини, які прискорюють хімічну реакцію.

При цьому самі каталізатори не витрачаються в ході реакції.

Відео досліду: <https://www.youtube.com/watch?v=8rB8UxeALsY>

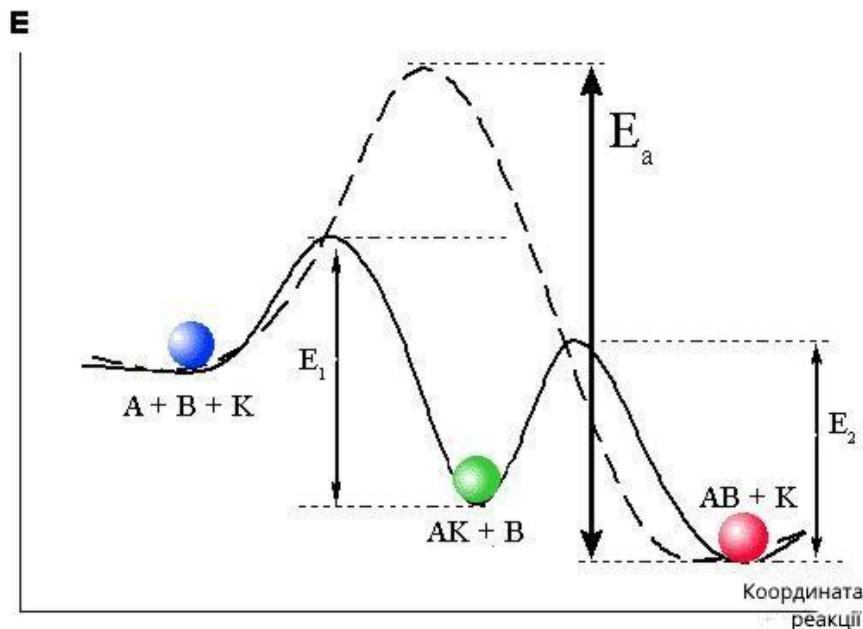
Протилежні за дією каталізаторам є інгібітори — речовини, які сповільнюють хімічну реакцію.

Явище зміни швидкості реакції в присутності каталізаторів називається каталізом.

Каталітичні реакції — реакції, що протікають за участю каталізаторів.

Прочитати:

Механізм дії каталізаторів пов'язаний зі зміною шляху сумарної реакції завдяки утворенню проміжних сполук з каталізатором:



Проміжні сполуки мають меншу енергію активації, що дозволяє значно підвищити швидкість реакції.

Записати у зошит:

Каталіз може бути гомогенним і гетерогенним.

При гомогенному каталізі реагуючі речовини і каталізатор знаходяться в однаковому агрегатному стані.

При гетерогенному каталізі реагуючі речовини і каталізатор знаходяться у різних агрегатних станах.

Прочитати:

Каталіз широко використовується в промисловості, він є досить поширеним у природі.

Важливу роль у живих організмах грають ферменти, які є біологічними каталізаторами. На відміну від неорганічних каталізаторів вони мають особливу специфічність і діють у більш «м'яких» умовах.

Домашнє завдання: опрацювати §17, с.114, конспект, записати у зошит текст

Укажіть чинники, що впливають на швидкість хімічних реакцій:

Результати. зробити фото виконаного завдання в зошиті, надіслати на електронну пошту

ider10115@gmail.com

на Viber 093 963 77 01

Термін виконання: до наступного уроку

Бажаю успіхів!

Дякую!