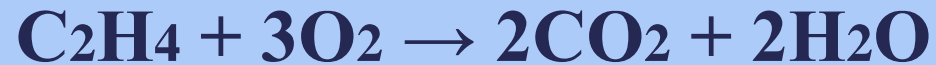


Хімічні властивості і способи добування етену.

I. Реакції окиснення.

- 1. Повне окиснення або горіння.



(етен горить яскравим полум'ям)

- 2. Неповне окиснення (взаємодія з калій перманганатом – якісна реакція).

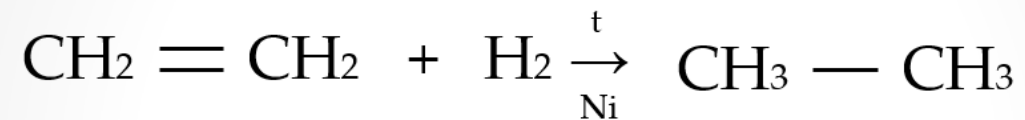


(зникає фіолетове забарвлення)

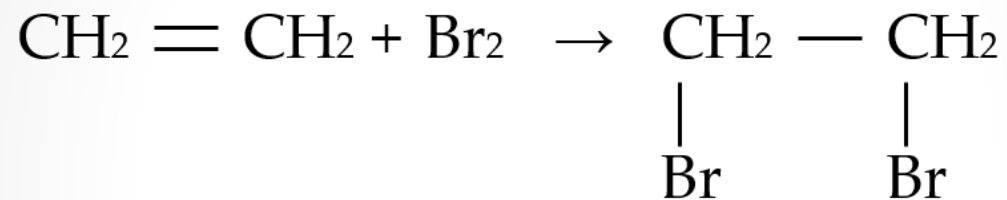


II. Реакції приєднання.

■ 1. Гідрювання (приєднання водню).

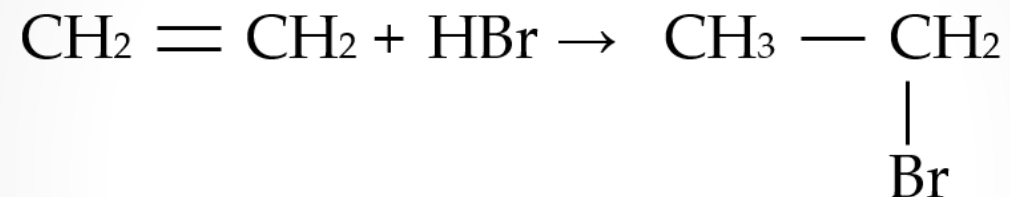


■ 2. Галогенування (приєднання галогенів, знебарвлення бромної води – якісна реакція).

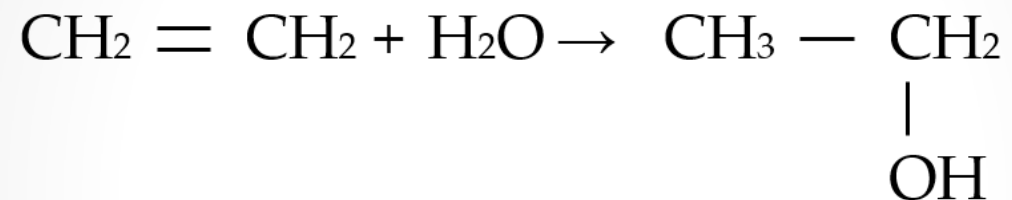


II. Реакції приєднання.

■ 3. Гідрогенгалогенування (приєднання гідрогенгалогенів).



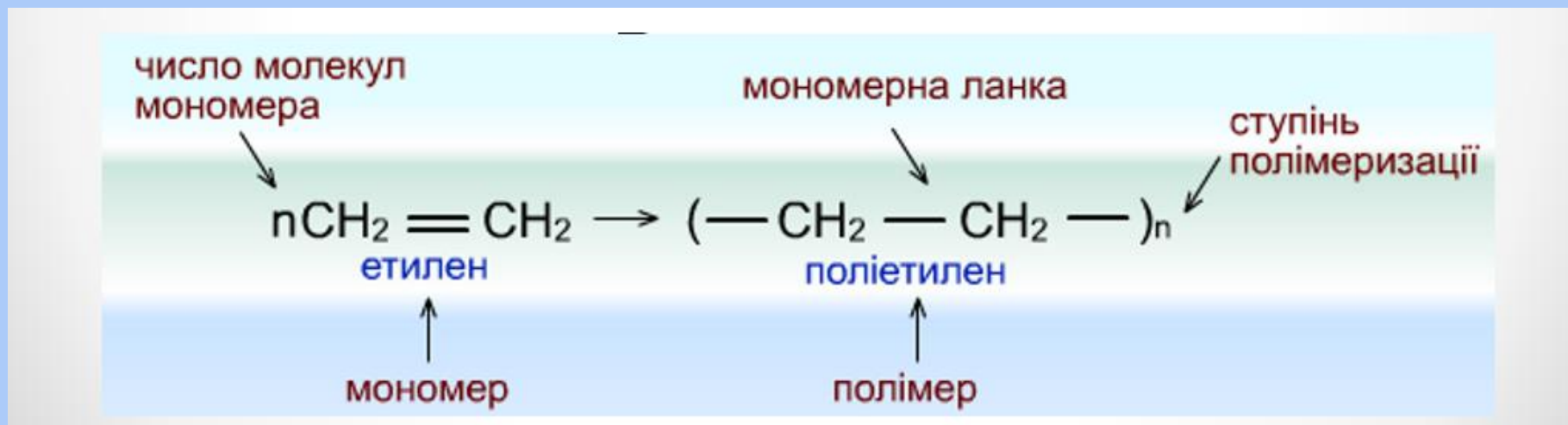
■ 4. Гідратація (приєднання води) .



Реакція взаємодії етена з водою – «реакція Кучерова».

II. Реакції приєднання.

- 5. Полімеризація – реакція послідовного сполучення молекул мономера у макромолекулу .



Способи добування етену.

■ *В промисловості.*

Реакція дегідрування алканів.



■ *В лабораторії.*

Дегідратація спиртів.

