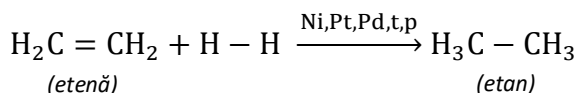


## Alchene – Proprietăți chimice, utilizări, aplicații

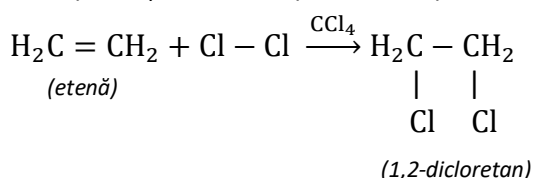
### V. Proprietăți chimice

1) Adiția – reacție ce are loc cu ruperea dublei legături și fixarea atomilor de reactant la atomii de carbon respectivi:

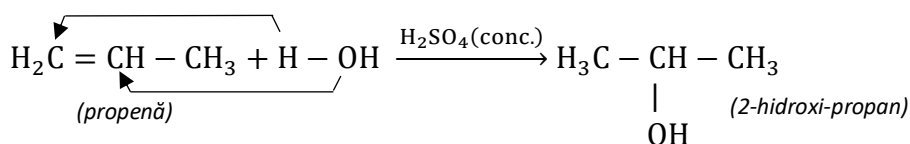
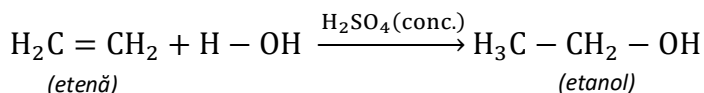
a) adiția hidrogenului (hidrogenarea):



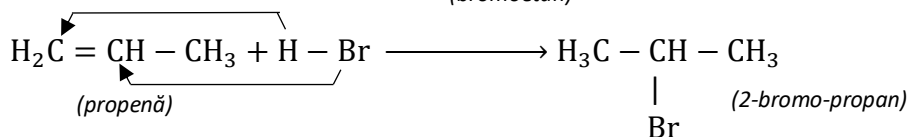
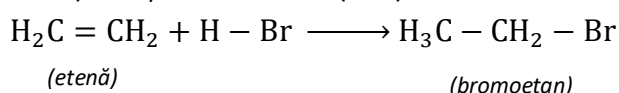
b) adiția clorului (clorurarea):



c) adiția apei:

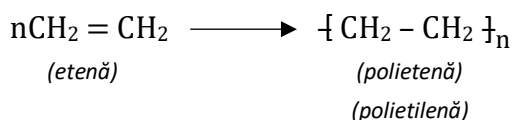


d) adiția hidracizilor (HBr):

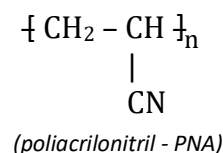
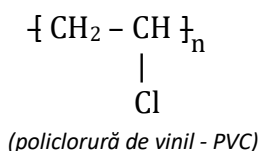
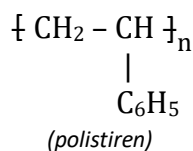


**REGULA LUI MARKOVNIKOV – La adiția apei și hidracizilor la alchenele nesimetrice (propenă), hidrogenul se fixează la atomul de C de care sunt legați mai mulți atomi de H.**

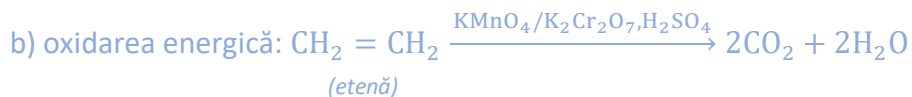
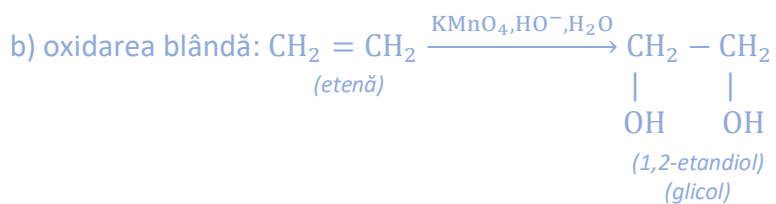
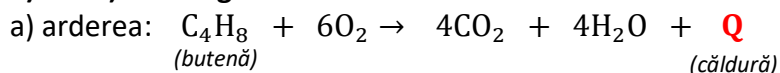
2) Polimerizarea – procesul de unire prin adiție, a unui număr mare de molecule inițiale (monomeri) cu formarea unei macromolecule (polimer)



Polimeri vinilici:



### 3) Reacții cu oxigenul:



### VI. Utilizări ale etenei:

- polietenă;
- polimeri, cauciucuri;
- fibre sintetice, antigel, detergenți;
- solvenți, anestezici;
- sinteze organice.

### VII. Aplicații

1) Denumeste științific următoarele alchene:

