**Reacții de polimerizare**

**Reacția de polimerizare este adiția repetată a unui număr mare de molecule inițiale, numite monomeri, cu formarea unor macromolecule numite polimeri.**

**nA [ A ]n**

**monomer polimer**

**n grad de polimerizare**

**n CH2=CH2 [ CH2-CH2 ] n**

**monomer polimer**

**etenă polietenă**

**Utilizări:**

**Monomer Etenă CH2=CH2**

**Polimer Polietilenă**

Folii, obiecte de uz industrial, izolarea cablurilor electrice.

**Monomer Stiren CH2=CH**

**C6H5**

**Polimer Polistiren**

Izolator în electrotehnică, obiecte sau piese de diverse forme, polistiren expandat pentru izolații termoce și fonice, obținere de ambalaje.

**Monomer Clorură de vinil CH2=CH**

**Cl**

**Polimer Policlorură de vinil (P.V.C.)**

Țevi și conducte folosite în industrie sau la instalații sanitare, fabricarea tâmplăriei, linoleum, obținerea de încălțăminte sau impermeabile, obiecte de diverse forme.

**Monomer Acrilonitril CH2=CH**

**CN**

**Polimer Poliacrilonitril (P.N.A.)**

Fibre sintetice (melenă), cauciuc sintetic, confecționare de garniture, furtunuri, haine de protective, etc.