

Химические свойства

- Химиялық формуласы C_2H_6 (рационалды CH_3CH_3). Бос радикалды механизм бойынша жүретін сутекті галогенмен орынбасу реакцияларына көбірек түседі.
- Этанды $550—650\text{ }^\circ\text{C}$ де термиялық дегидрлеу этиленнің, ал $800\text{ }^\circ\text{C}$ тан жоғары температурада — ацетиленнің алынуы (бензол және күйе пайда болады). Тура хлорлау $300—450\text{ }^\circ\text{C}$ та — этилхлоридті, газды фазада нитрлеу (3:1) нитроэтан және нитрометан қоспасын береді.