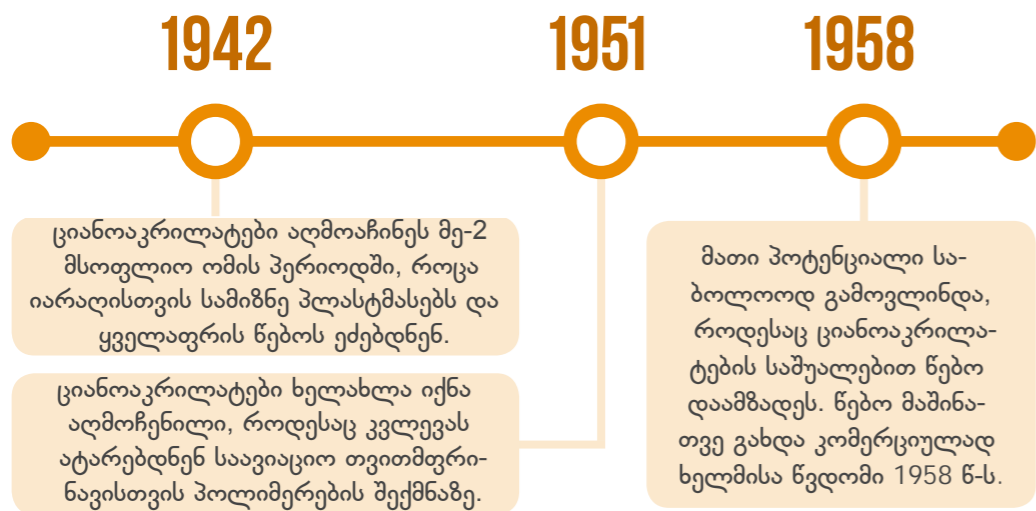


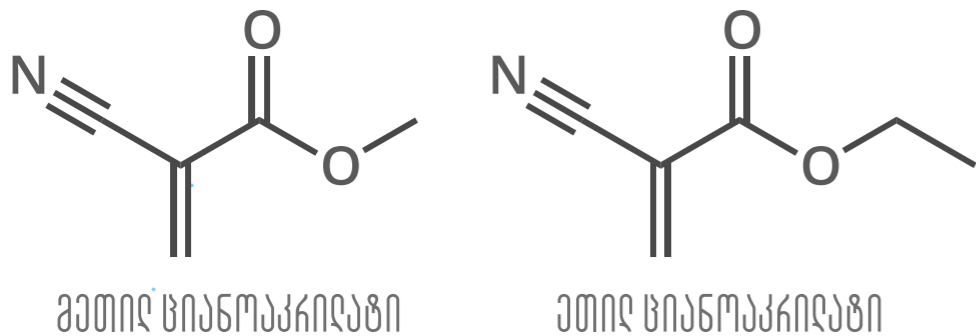
სუპერგლუოს ქიმიკა

სუპერგლუო სწრაფად შეკეთებისთვის აუცილებელია, თუმცა რაოდენ გასაკვირიც არ უნდა იყოს, იგი 2-ჯერ აღმოაჩინეს! მას ძლიერი ადჰეზიური ბუნება გააჩნია... ამ ინტოგრაფიკის საშუალებით ვნახოთ, თუ რისგან შედგება სუპერგლუო და რა რეაქცია ამყარებს მას.

სუპერგლუოს ისტორია



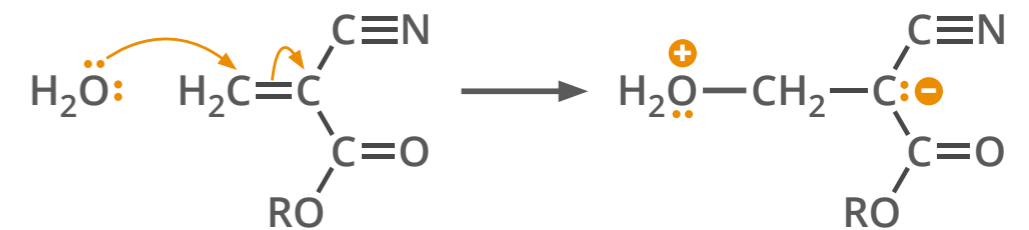
ციანოაკრილატები



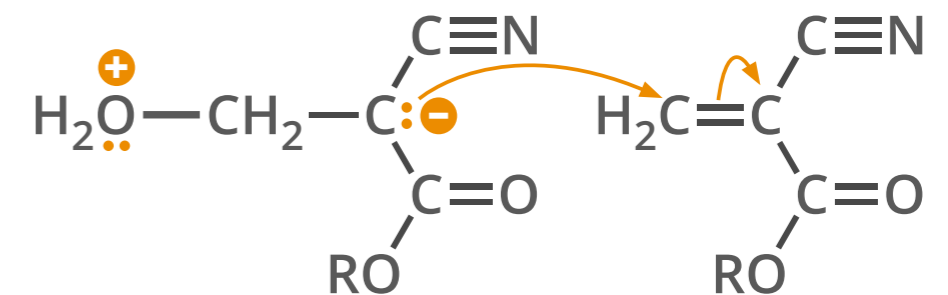
დღესდღეობით ყველაზე ხშირად გამოყენებადი ციანოაკრილატი სუპერგლუოში ეთილ ციანოაკრილატია, თუმცა მეთილ ციანოაკრილატიც შეიძლება შეგვხვდეს. სამედიცინო ხარისხის ციანოაკრილატები, როგორცაა 2-ოქტილ ციანოაკრილატი, ჭრილობის დახურვისთვის გამოიყენება



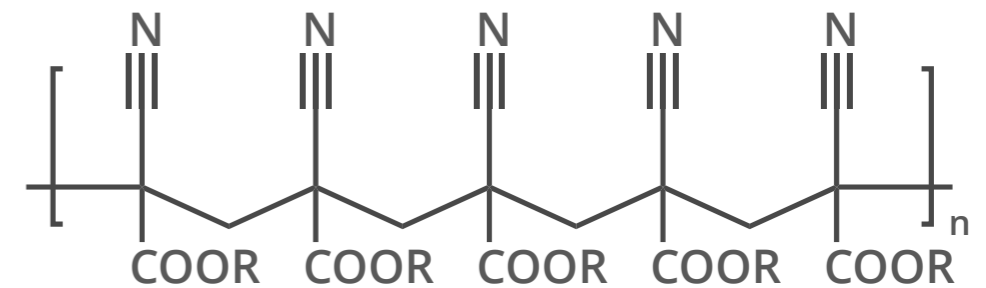
სუპერგლუოს მუშაობის პრინციპი



ციანოაკრილატები წყლის თანაობისას მყარდებიან. ძალზე მცირე რაოდენობაა საჭირო, რომ რეაქცია დაიწყოს – ჰაერში არსებული წყლის ორთქლიც კი საკმარისია.



რეაქციის შედეგად წარმოიქმნება ანიონი, რომელიც კიდევ შედის რეაქციაში საწყის ნივთიერებასთან, ციანოაკრილატთან. ეს პროცესი მეორდება და საბოლოოდ ადჰეზიური პოლიმერის ჯაჭვს ვიღებთ.



ციანოაკრილატის პოლიმერის სტრუქტურა

