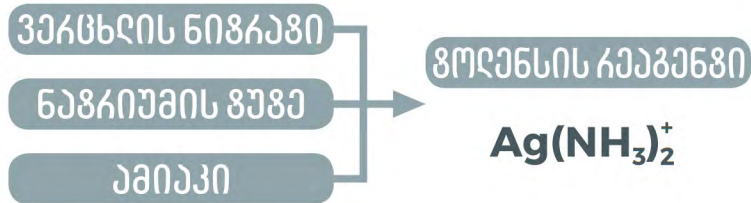


„ვერცხლის სარკის“ ჩაქცევა

ქიმიური რეაქციის საშუალებით შესაძლებელია მინის ზედაპირის მოვერცხლება. განვიხილოთ აღნიშნული რეაქცია.

ჩაქცევა

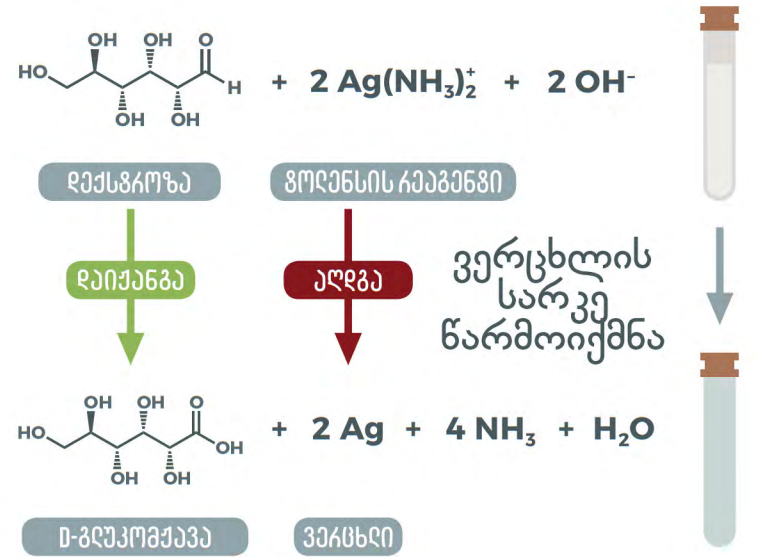


ტოლენის რეაგენტი მზადდება ვერცხლის ნიტრატის, ამიაკისა და ტუტის ხსნარის შერევით. იგი წარმოადგენს კომპლექსის, დიამინვერცხლ(I)-ის, უფრო ხსნარს. რადგანაც არსებობს ფეთქებადობაში ნაერთის, ვერცხლის ნიტრიდის, წარმოიქმნის შანსი, საჭიროა ეს რეაგენტი მომზადებისთანავე დაიხარჯოს ბოლომდე.



ჩაქცევა

როდესაც ალდეჰიდს ტოლენის რეაგენტი ემატება, ალდეჰიდი გადადის კარბონმჟავაში, ხოლო დიამინვერცხლ(I)-ის იონები ალდეჰიდან და გარდაიქმნებიან მეტალურ ვერცხლში. დიამინვერცხლ(I)-ის იონების აღდგენა უფრო რთულია, ვიდრე ვერცხლის იონების, რაც ვერცხლის კონტროლირებულად გამოყოფის საშუალებას იძლევა.



ეს რეაქცია მხოლოდ ვერცხლის ნიტრატით თუ ჩატარდება, ამიაკის გარეშე, მიიღება ვერცხლის შავი, შემღვრეული, კოლოიდური სუსპენზია. ტუტე არე საჭიროა, რადგან დექსტროზა ამ პირობებში ადვილად იუანგება.