19-Laboratoriya ishi

Nukleoproteinlarning tarkibiy qismiga sifat reaksiya

(Laboratoriya ishi)

Nukleoproteinlar qisman gidrolizlaganda ular oqsil va nuklein kislotalarga parchalanadi. Toʻliq gidroliz natijasida nuklein kislotalar quyidagi tarkibiy qismlarga parchalanadi:

Gidroliz mahsulotlar rangli reaksiyalar yordamida aniqlanadi:

Tekshiriluvchi material: yangi xamirturush (achitqi).

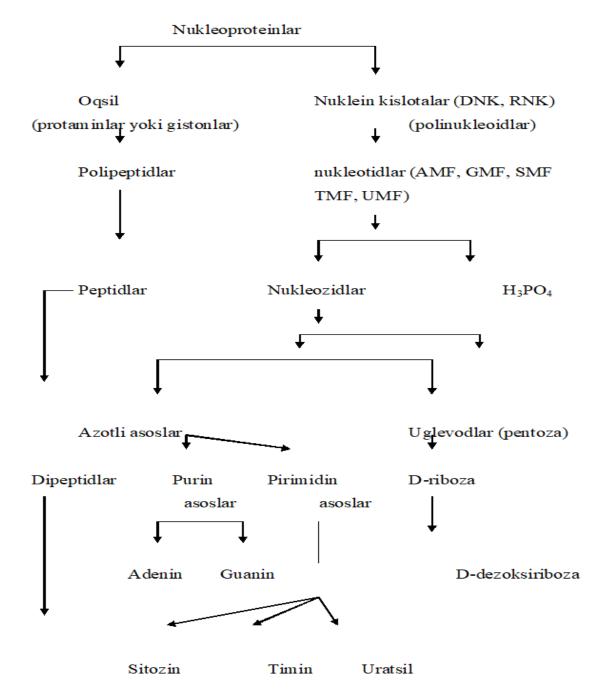
Reaktivlar: sulfat kislotaning 10% li eritmasi, natriy gidroksidning 10% va 30% li eritmasi. Mis (II)-sulfatning 1% li va 7% li eritmasi, ammiakning konsentrlangan eritmasi, kumush nitratning 1% li eritmasi, molibden reaktivi.

Kerakli anjomlar: qaytar xolodilnik oʻrnatilgan keng probirkalar, asbest toʻrlar yoki kumush hammomlar, voronkalar, filtrlar.

Bajariladigan ish tartibi. Gidroliz. Keng probirkaga 0,5 g xamirturush (achitqi), ustiga 4 ml 10% li sulfat kislota solinadi va probkali qaytar xolodilnik (muzlatgich) bilan birlashtiriladi (25-30 sm uzunlikdagi shisha nay). Moslama asbest toʻrli isitgichda yoki qum hammomida bir soat davomida qaynatiladi.

Bir ozdan soʻng gidroliz toʻxtatiladi, suyuqlik sovitiladi va filtr qogʻoz orqali oʻtkaziladi. Filtrdan oʻtgan suyuqlik tarkibidagi gidroliz mahsulotlari sifat reaksiyalar yordamida aniqlanadi.

Polipeptidlarni aniqlash uchun biuret reaksiyasi. 5 tomchi gidrolizatga 10 tomchi 10% li natriy gidroksid eritmasi va bir tomchi mis sulfat eritmasi solinadi. Suyuqlik binafsha tusga kiradi.



Purin asoslariga kumush sinamasi. 10 tomchi gidrolizat bir tomchi konsentralangan ammiak eritmasi bilan neytrallanadi. Soʻng unga 5 tomchi 1% li kumush nitrat eritmasi solinadi. 3-5 daqiqa oʻtgach purin asoslarining (adenin va guanin) kumushli birikmalari ipir-ipir choʻkmaga tushadi. Choʻkma qoramtir tusga kiradi.

Riboza va dezoksiribozaga Tromer reaksiyasi. 5 tomchi gidrolizatga 10 tomchi 30% li natriy gidroksid va 1-3 tomchi 7% li mis sulfat eritmasi solinadi. Eritmalar aralashtirilib, uning yuqori qismi qizdiriladi. Eritma qaynashi bilan qizil

rangli mis (I) oksid hosil boʻladi. Bu choʻkma ribozaning oksidlanishi va mis (II) gidroksidning qaytarilishi oqibatida mis (I) oksid hosil boʻlishiga bogʻliq.

Fosfor kislotaga molibden reaksiyasi. 5 tomchi gidrolizatga 20 tomchi molibden reaktividan solib, bir necha daqiqa alanga yuzasida qaynatiladi. Gidrolizat tarkibida fosfor kislota boʻlgani uchun eritma och rangli fosfor-molibden kompleks birikmasi choʻkmaga tushadi.

$$12(NH_4)_2MoO_4 + H_3PO_4 + 21HNO_3 > (NH_4)_3RO_4 \bullet 12MoO_3 + 21NH_4NO_3 + H_2O$$

$$fosformolibden$$

$$ammoniy$$

5.1.1-jadval
Olingan natijalar quyidagi jadvalga binoan rasmiylashtiriladi

Reaksiyaning	Ochiladigan	Ishlatilgan	Reaksiya	Reaksiyaning
nomi	birikma nomi	reaktivlar	mahsuloti	asoslanishi