

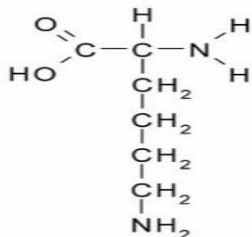
Skolēns pagatavoja divu aminoskābju šķīdumus un abiem izmērija pH. Pirmā šķīduma pH bija 4,0, bet otrā šķīduma pH bija 8,7. Zināms, ka viena no aminoskābēm ir lizīns (skatīt attēlā struktūrformulu). Skolēnam bija dota arī šāda informācija (skatīt attēlu) par universālā indikatora krāsu dažādās vidēs:

Vide	pH	indikatora krāsa
neitrāla	7	dzeltens
skāba	< 7	sarkana
bāziska	> 7	zila



Kādā krāsā lizīna šķīdumā krāsosies universālā indikatora papīrs?

Vide	pH	indikatora krāsa
neitrāla	7	dzeltens
skāba	< 7	sarkana
bāziska	> 7	zila



Prognozē, ar ko atšķirās otras aminoskābes molekulas uzbūve, salīdzinot ar lizīna molekulas uzbūvi!

Pamato, kurš no šķīdumiem bija lizīna šķīdums ūdenī!