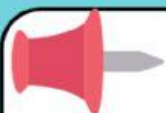


Savieno terminu ar skaidrojumu

ELECTROLYTIC DISSOCIATION, ION REACTIONS

	DIFFUSION	Molekulu vai jonu sadalīšanās vienkāršākās molekulās, atomos vai jonos dažādu faktoru ietekmē.
	pH	Difūzija ir process, kurā notiek divu vai vairāku vielu daļiņu savstarpēja sajaukšanās to siltumkustības un arī citu ārējo apstākļu dēļ.
	DISSOCIATION	Vielu, kuras kausējums vai ūdens šķīdums vada elektrisko strāvu (šķīdums, kurā ir joni).
	ELECTROLYTE	Lielums, kas raksturo vides skābumu vai bāziskumu. pH skaitlisko vērtību var aprēķināt, ja zināma H^+ vai OH^- jonu koncentrācija šķīdumā.
	ION REACTIONS	Vielu, kuras kausējums vai ūdens šķīdums elektrisko strāvu nevada (šķīdums, kurā nav jonu).
	ELECTRICAL CONDUCTIVITY	Fizikāls lielums, kas raksturo vielas spēju vadīt elektrisko strāvu.
	NON-ELECTROLYTE	Sāļu pozitīvo metāla jonu vai negatīvo skābes atlikumu jonu iedarbība ar ūdens molekulām.
	HYDROLYSIS OF SALTS	Mijiedarbība elektrolītu šķīdumos starp šķīdumā esošajiem joniem.

