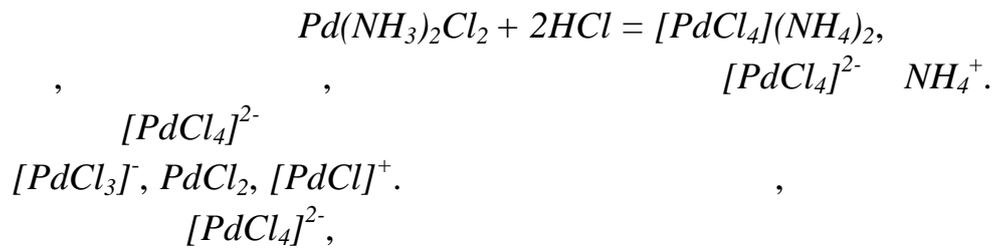




1-3



	1 HCl	1,5 HCl	2 HCl	2,5 HCl	3 HCl
	m,	m,	m,	m,	m,
$[PdCl_4]^{2-}$	124,4	186,3	248,4	310,5	372,6
$[PdCl_3]^-$	0,134	0,164	0,189	0,210	0,213
$PdCl_2$	0,025	0,027	0,030	0,032	0,033
$[PdCl]^+$	0,019	0,021	0,022	0,024	0,025
$Pd(NH_3)_2Cl_2$	105,7	158,5	211,4	264,3	317,1

j = 60-65 / ²,

t = 20-90°C

2