Анализируемый раствор метиламина CH3NH2 объемом 20,00 мл разбавили в мерной колбе до 100,00 мл, затем 10,00 мл полученного раствора оттитровали потенциометрически 0,1000 М HCL.
Построить кривые титрования в координатах pH – V и ∆pH/∆V – V и определить концентрацию исходного раствора метиламина (моль/л) по следующим данным:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| VHCL,мл | 10,00 | 12,00 | 14,00 | 14,50 | 14,90 | 15,00 | 15,10 | 15,50 |
| pH | 10,40 | 10,12 | 9,56 | 9,28 | 8,42 | 6,02 | 3,52 | 2,85 |

При объеме HCL 16,00 мл pH=2,55.