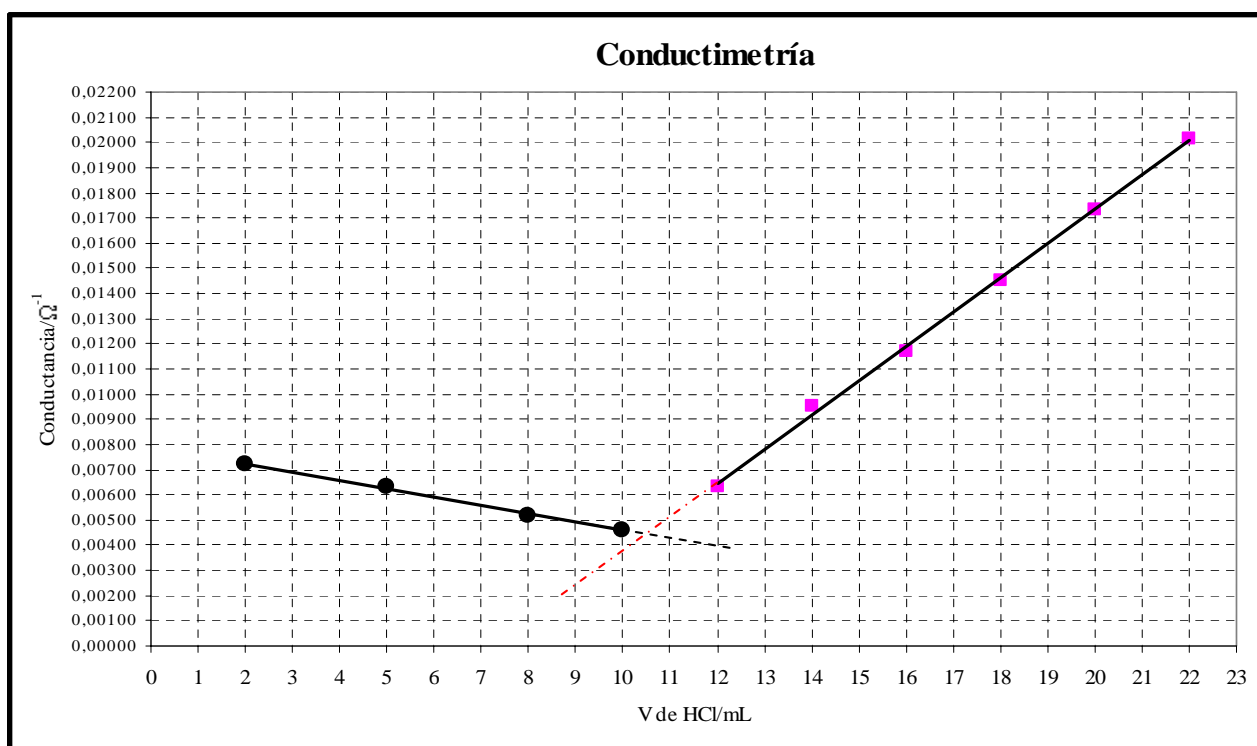


VALORACIÓN CONDUCTIMÉTRICA (SOLUCIÓN)

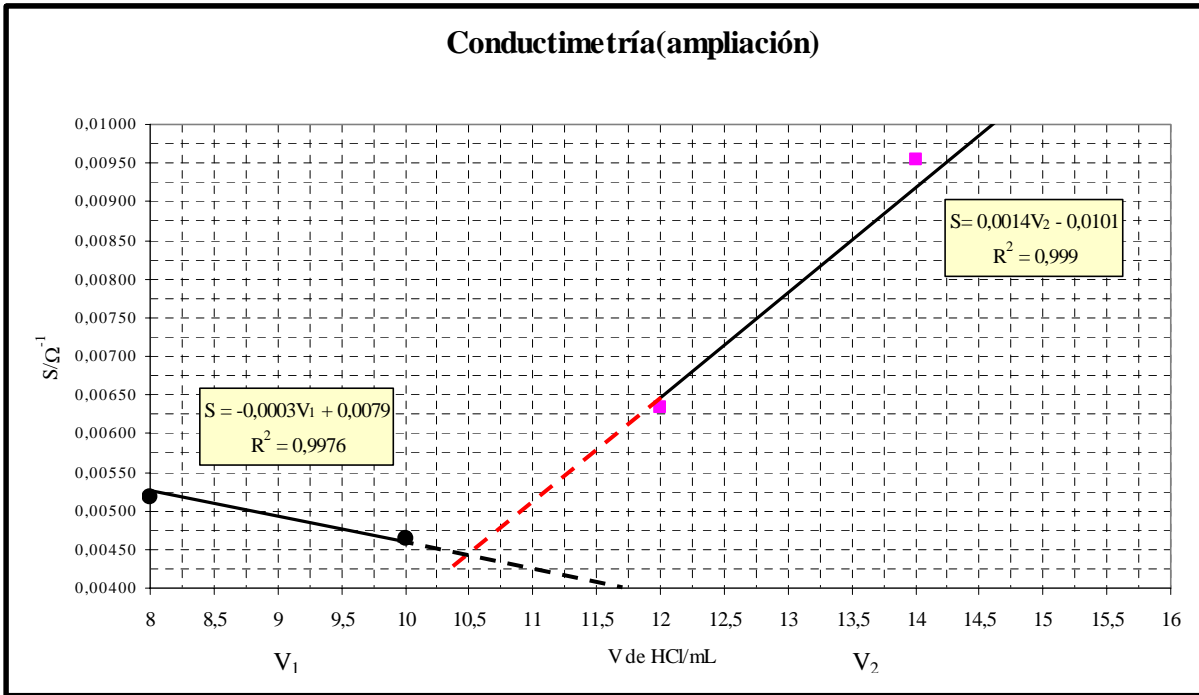
Toma de datos, por tres grupos de alumnos

V HCl	i/mA Grupos			i media	ddp/V Grupos			ddp media	conductancia S
(mL)	1	2	3	mA	1	2	3	V	$i/ddp=S/\Omega^{-1}$
2	107,80	106,40	109,00	107,73	14,93	14,87	14,91	14,90	0,00723
5	93,40	93,60	93,20	93,40	14,97	14,49	15,00	14,82	0,00630
8	78,00	78,30	78,10	78,13	15,08	15,09	15,09	15,09	0,00518
10	70,30	70,40	70,90	70,53	15,21	15,22	15,21	15,21	0,00464
12	95,00	94,90	95,10	95,00	15,02	15,02	14,98	15,01	0,00633
14	142,00	142,20	136,30	140,17	14,66	14,70	14,68	14,68	0,00955
16	169,50	170,70	169,90	170,03	14,58	14,46	14,49	14,51	0,01172
18	206,00	207,00	208,00	207,00	14,08	14,33	14,31	14,24	0,01454
20	243,00	243,00	243,00	243,00	14,18	13,89	14,01	14,03	0,01732
22	276,00	272,00	278,00	275,33	13,88	13,59	13,57	13,68	0,02013

GRÁFICAS



Conductimetría(ampliación)



Resolviendo gráficamente o analíticamente (a partir de las ecuaciones de las rectas y_1 e y_2)
Se obtiene que la conductividad es mínima para un volumen de 10,5 ml de HCl. 0,66N
Por lo que la normalidad de la disolución desconocida de NaOH, de la que se han consumido 10 ml
será de 0,58 equivalentes/L.