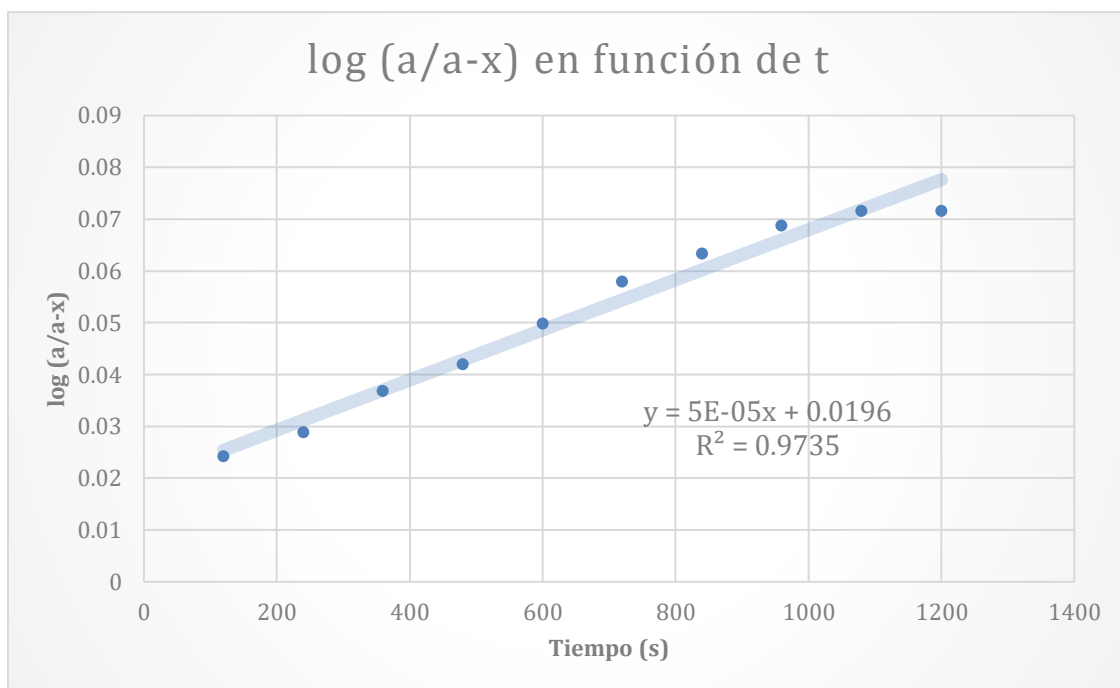


Nuestra compisicion de agua-etanol: 40% agua - 60% etanol

Tiempo de reacci3n t (s)	Volumen de NaOH (mL)	x = concentracion de los productos de la hidrolisis	a-x	a/a-x	log(a/a-x)
120	1	0.005	0.087	1.0574	0.0242
240	1.2	0.006	0.086	1.069	0.0289
360	1.5	0.0075	0.0845	1.0887	0.0369
480	1.7	0.0085	0.0835	1.1017	0.0420
600	2.0	0.01	0.082	1.1219	0.0499
720	2.3	0.0115	0.0805	1.1428	0.0579
840	2.5	0.0125	0.0795	1.1572	0.0634
960	2.7	0.0135	0.0785	1.1719	0.0688
1080	2.8	0.014	0.078	1.1794	0.0716
1200	2.8	0.014	0.078	1.1794	0.0716



Donde:

$$K = 2.3 * m$$

m	0.00005
k	0.000115