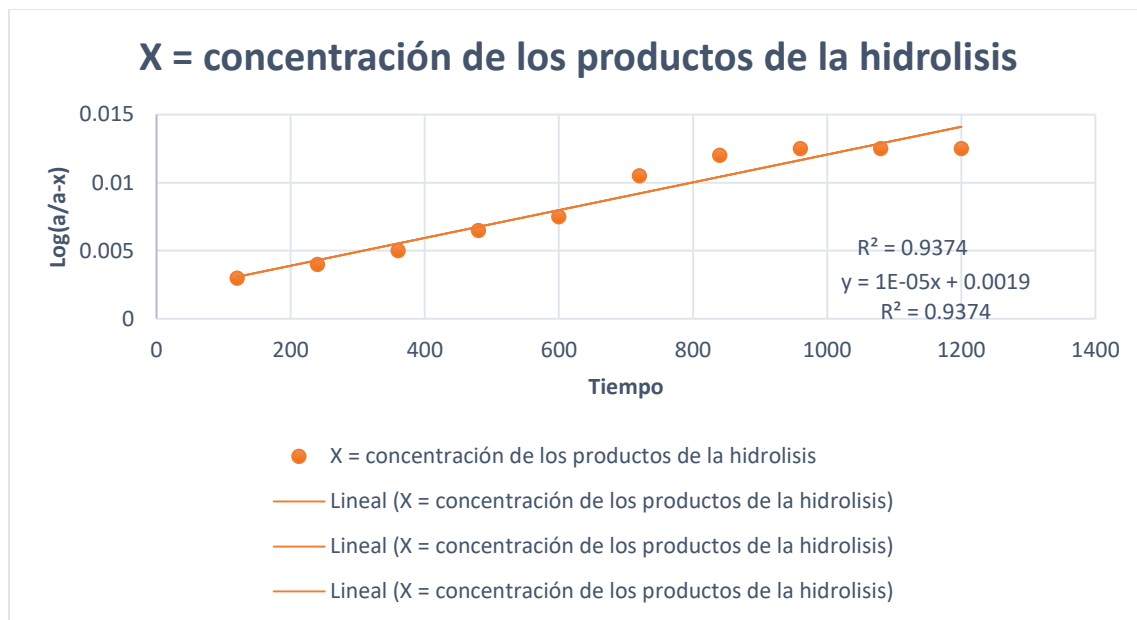


Proporcion 40% Agua y 60% Etanol

Tiempo de reacción t (segundos)	Volumen de NaOH (mL)	X=concentración de los productos de la hidrolisis	a-x	a/a-x	Log(a/a-x)
120	0.6	0.003	0.0877	1.03421	0.014608
240	0.8	0.004	0.0867	1.04614	0.019588
360	1	0.005	0.0857	1.05834	0.024626
480	1.3	0.0065	0.0842	1.07720	0.082295
600	1.5	0.0075	0.0832	1.09014	0.087484
720	2.1	0.0105	0.0802	1.13092	0.063433
840	2.4	0.012	0.0787	1.15248	0.061633
960	2.5	0.0125	0.0782	1.15985	0.064401
1080	2.5	0.0125	0.0782	1.15985	0.064401
1200	2.5	0.0125	0.0782	1.15985	0.064401



$K=2.3 \times 10^{-5} = 2.3 \times 10^{-5}$