

$$K = A \cdot e^{(-E_a/RT)}$$

Tenemos todos los compuestos que dice la práctica, menos el sulfúrico, dentro de un mismo tubo de ensayo



Ponemos este tubo y el otro con sulfúrico, en baño con agua caliente.

↓ Anotar temperatura del agua

Se vierte el sulfúrico en el tubo donde está presente el fenol, agitamos y se toma el tiempo



Con el pasar del tiempo se agota el fenol y cuando no haya más el bromuro va a reaccionar con el rojo de metilo, va a formar bromo y se decolora de rojo a incoloro

↓ parar tiempo

Tirar inmediatamente el contenido a residuos halogenados para evitar la formación excesiva de Bromo