



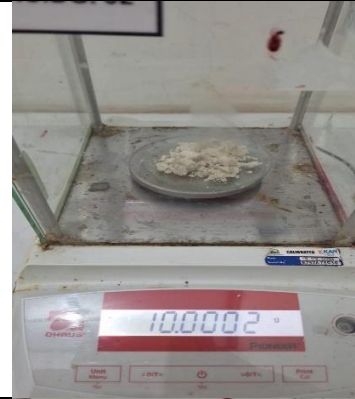
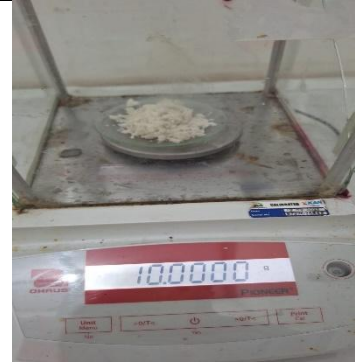




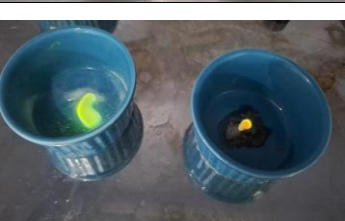






## LAMPIRAN

### Lampiran1 Dokumentasi

Gambar	Keterangan
	<p>Alat yang digunakan pada penelitian kali ini yaitu Pipet Tetes (<i>Pyrex</i>), Timbangan (<i>Radwag</i>), Pisau, Alu dan Mortar, Telenan, Tanur, Beaker Glass 250 ml (<i>Iwaki</i>), Gelas Ukur 100 ml (<i>Iwaki</i>), Beaker Glass 100 ml (<i>Iwaki</i>), Pipet Ukur 10 ml (<i>pyrex</i>) Spatula, Hot Plate, Labu ukur 100 ml (<i>iwaki</i>), Labu Ukur 10 ml (<i>iwaki</i>)</p>
	<p>Hotplate, korek api (<i>tokai</i>), cawan porselen</p>
	<p>H<sub>2</sub>S<sub>04</sub> 50 ml, Metanol 50 ml</p>
	<p>Penyaringan ekstrak etil alcohol dari kunyit yang direndam menggunakan methanol selama 1 minggu untuk didapatkan hasil filtratnya</p>
	<p>Pemotongan kertas saring 8 cm dan preparasi kertas turmeric</p>

		<p>Penimbangan pempek sampel A 10 gram</p>
		<p>Penimbangan pempek sampel B 10 gram</p>
		<p>Penimbangan pempek sampel C 10 gram</p>
		<p>Penimbangan pempek sampel D 10 gram</p>

	<p>Penimbangan pempek sampel E 10 gram</p>
	<p>Penimbangan kontrol positif</p>
	<p>Preparasi pengabuan</p>
	<p>Hasil pengabuan</p>
	<p>Hasil dari pengamatan uji nyala api hasil yang didapatkan positif</p>

	<p>Hasil pengamatan uji Turmeric dimana didapatkan hasil positif</p>
	<p>Hasil pengamatan uji kertas turmeric didapatkan hasil positif</p>
	<p>Hasil pengamatan uji nyala api dan didapatkan hasil negative</p>
	<p>Hasil pengamatan dengan uji turmeric dan mendapatkan hasil negative</p>



Hasil pengamatan dengan menggunakan metode uji kertas turmeric didapatkan hasil negative



Proses pengabuan selama 6 jam dengan suhu 550°C

## LAMPIRAN PERHITUNGAN

### Lampiran2 *Perhitungan*

a) Pembuatan HCL 5 N

Diketahui :

Konsentrasi HCl = 37 %

Berat Jenis HCl = 1,19 g/ml.

Berat Molekul HCl = 36,5 g/mol

Valensi HCl = 1

Konsentrasi Larutan = 5 N

Volume Larutan = 10 ml

Ditanya : Volume Asam Klorida pekat yang dibutuhkan berapa ml?

- Mencari Konsentrasi HCl pekat

$$\begin{aligned} N &= \frac{10 \times \text{Konsentrasi HCl} \times \text{Berat Jenis} \times \text{Valensi}}{\text{Berat Molekul}} \\ &= \frac{10 \times 37 \times 1,19 \times 1}{36,5} \\ &= 12,06 \text{ N} \end{aligned}$$

- Mencari Volume Asam Klorida Pekat yang akan dibutuhkan

Ditanya : VI = ..... ?

Jawab :

$$N_1 \cdot V_1 = N_2 \cdot V_2$$

$$12,06 \text{ N} \cdot VI = 5 \text{ N} \cdot 10 \text{ ml}$$

$$VI = 50 / 12,06$$

$$= 4,1 \text{ ml}$$