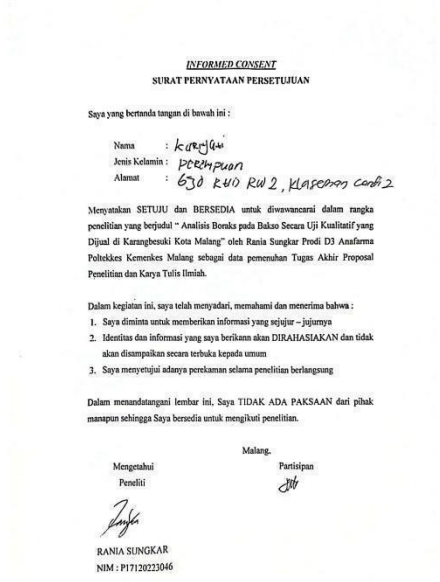
LAMPIRAN

Lampiran 1 Surat Pernyataan Persetujuan Wawancara pada Pedagang

Pedagang Sampel 1



INFORMED CONSENT
SURAT PERNYATAAN PERSETUJUAN

Saya yang bertanda tangan di bawah ini :

Nama : kuriyah
Jenis Kelamin : perempuan
Alamat : 630 RW1 RW 2, klaseman candi 2

Menyatakan SETUJU dan BERSEDIA untuk diwawancarai dalam rangka penelitian yang berjudul " Analisis Boraks pada Bakso Secara Uji Kualitatif yang Dijual di Karangbesuki Kota Malang" oleh Rania Sungkar Prodi D3 Anafarma Poltekkes Kemenkes Malang sebagai data pemenuhan Tugas Akhir Proposal Penelitian dan Karya Tulis Ilmiah.

Dalam kegiatan ini, saya telah menyadari, memahami dan menerima bahwa :
1. Saya diminta untuk memberikan informasi yang sejujur – jujurnya
2. Identitas dan informasi yang saya berikann akan DIRAHASIAKAN dan tidak akan disampaikan secara terbuka kepada umum
3. Saya menyetujui adanya perekaman selama penelitian berlangsung

Dalam menandatangani lembar ini, Saya TIDAK ADA PAKSAAN dari pihak manapun sehingga Saya bersedia untuk mengikuti penelitian.

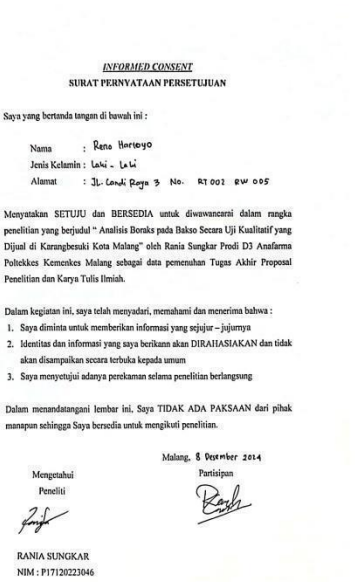
Malang.

Mengetahui
Peneliti

RANIA SUNGKAR
NIM : P17120223046

Partisipan

Pedagang Sampel 2



INFORMED CONSENT
SURAT PERNYATAAN PERSETUJUAN

Saya yang bertanda tangan di bawah ini :

Nama : Rano Harbiyo
Jenis Kelamin : Laki - Laki
Alamat : Jl. Candi Raya 3 No. RT 002 RW 005

Menyatakan SETUJU dan BERSEDIA untuk diwawancarai dalam rangka penelitian yang berjudul " Analisis Boraks pada Bakso Secara Uji Kualitatif yang Dijual di Karangbesuki Kota Malang" oleh Rania Sungkar Prodi D3 Anafarma Poltekkes Kemenkes Malang sebagai data pemenuhan Tugas Akhir Proposal Penelitian dan Karya Tulis Ilmiah.

Dalam kegiatan ini, saya telah menyadari, memahami dan menerima bahwa :
1. Saya diminta untuk memberikan informasi yang sejujur – jujurnya
2. Identitas dan informasi yang saya berikann akan DIRAHASIAKAN dan tidak akan disampaikan secara terbuka kepada umum
3. Saya menyetujui adanya perekaman selama penelitian berlangsung

Dalam menandatangani lembar ini, Saya TIDAK ADA PAKSAAN dari pihak manapun sehingga Saya bersedia untuk mengikuti penelitian.

Malang, 8 Desember 2014

Mengetahui
Peneliti

RANIA SUNGKAR
NIM : P17120223046

Partisipan

Pedagang Sampel 3



INFORMED CONSENT
SURAT PERNYATAAN PERSETUJUAN

Saya yang bertanda tangan di bawah ini :

Nama : Sugiono
Jenis Kelamin : Laki
Alamat : Raya Candi V/182

Menyatakan SETUJU dan BERSEDIA untuk diwawancarai dalam rangka penelitian yang berjudul " Analisis Boraks pada Bakso Secara Uji Kualitatif yang Dijual di Karangbesuki Kota Malang" oleh Rania Sungkar Prodi D3 Anafarma Poltekkes Kemenkes Malang sebagai data pemenuhan Tugas Akhir Proposal Penelitian dan Karya Tulis Ilmiah.

Dalam kegiatan ini, saya telah menyadari, memahami dan menerima bahwa :
1. Saya diminta untuk memberikan informasi yang sejujur – jujurnya
2. Identitas dan informasi yang saya berikann akan DIRAHASIAKAN dan tidak akan disampaikan secara terbuka kepada umum
3. Saya menyetujui adanya perekaman selama penelitian berlangsung

Dalam menandatangani lembar ini, Saya TIDAK ADA PAKSAAN dari pihak manapun sehingga Saya bersedia untuk mengikuti penelitian.

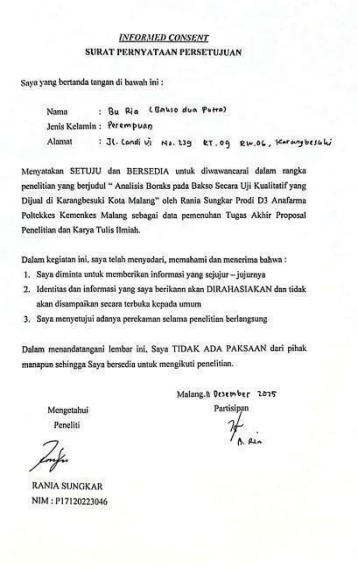
Malang,

Mengetahui
Peneliti

RANIA SUNGKAR
NIM : P17120223046

Partisipan

Pedagang Sampel 4



INFORMED CONSENT
SURAT PERNYATAAN PERSETUJUAN

Saya yang bertanda tangan di bawah ini :

Nama : Bu Ria (Bakso dua Putra)
Jenis Kelamin : Perempuan
Alamat : Jl. Candi Vi No. 139 RT. 09 RW. 06, Karangbesuki

Menyatakan SETUJU dan BERSEDIA untuk diwawancarai dalam rangka penelitian yang berjudul " Analisis Boraks pada Bakso Secara Uji Kualitatif yang Dijual di Karangbesuki Kota Malang" oleh Rania Sungkar Prodi D3 Anafarma Poltekkes Kemenkes Malang sebagai data pemenuhan Tugas Akhir Proposal Penelitian dan Karya Tulis Ilmiah.

Dalam kegiatan ini, saya telah menyadari, memahami dan menerima bahwa :
1. Saya diminta untuk memberikan informasi yang sejujur – jujurnya
2. Identitas dan informasi yang saya berikann akan DIRAHASIAKAN dan tidak akan disampaikan secara terbuka kepada umum
3. Saya menyetujui adanya perekaman selama penelitian berlangsung

Dalam menandatangani lembar ini, Saya TIDAK ADA PAKSAAN dari pihak manapun sehingga Saya bersedia untuk mengikuti penelitian.

Malang, 8 Desember 2015

Mengetahui
Peneliti

RANIA SUNGKAR
NIM : P17120223046

Partisipan

Lampiran 2 Perhitungan Pembuatan Larutan

1. Perhitungan Pembuatan Larutan HCl 5N (Ulfa, 2015)

Diketahui :

Volume larutan HCl : 1 L = 1000 mL

Konsentrasi HCl : 37 % (tertera pada label)

Berat jenis : 1,19 g/mL (tertera pada label)

Valensi HCl : 1 (didapat dari nilai indeks asam ion H^+ pada senyawa HCl)

BM HCl : 36,5 g/mol (tertera pada label)

Ditanya : Normalitas HCl 37% dalam 1000 mL = ?

$$\mathrm{N}=\frac{\text{Volume larutan} \times \text{konsentrasi HCl} \times \text{berat jenis} \times \text{valensi}}{\text{berat molekul}}$$

$$\mathrm{N}=\frac{1000\ \mathrm{mL} \times 37\% \times 1{,}19 \mathrm{g/mL} \times 1}{36{,}5\ \mathrm{g/mol}}$$

$$\mathrm{N}=12{,}06\ \mathrm{N}$$

Diketahui :

N HCl Pekat : 12,06 N

N HCl yang diinginkan : 5 N

Volume yang diinginkan : 10 mL

Ditanya : Volume HCl pekat yang diambil = ?

$$\mathrm{N1} \times \mathrm{V1} = \mathrm{N2} \times \mathrm{V2}$$

$$12{,}06\mathrm{N} \times \mathrm{V1} = 5\mathrm{N} \times 10\ \mathrm{mL}$$

$$\mathrm{V1} = \frac{50\mathrm{N/mL}}{12{,}06\ \mathrm{N}}$$

$$\mathrm{V1} = 4{,}1\ \mathrm{mL}$$

2. Perhitungan Pembuatan Larutan Amonium hidroksida (NH_4OH)1N

Diketahui :

Volume NH_4OH : 1 L = 1000 mL

Konsentrasi NH_4OH : 25% (tertera pada label)

Berat Jenis : 0,91 (tertera pada label)

Valensi : 1 (didapat dari nilai indeks basa ion OH^- pada NH_4OH)

BM NH_4OH : 35,04 g/mol (tertera pada label)

Ditanya : Normalitas NH_4OH 25% =?

$$\mathrm{N}=\frac{\text{Volume larutan} \times \text{konsentrasi } \mathrm{NH_4OH} \times \text{berat jenis} \times \text{valensi}}{\text{berat molekul}}$$

$$\mathrm{N}=\frac{1000\ \mathrm{mL} \times 25\% \times 0{,}91 \mathrm{g/mL} \times 1}{35{,}04\ \mathrm{g/mol}}$$

$$\mathrm{N}=6{,}49\ \mathrm{N}$$

Diketahui :

N1 (N NH_4OH 25%) : 6,49 N

N2 (N NH_4OH yang diinginkan): 5 N

V2 (Volume NH_4OH yang diinginkan) : 10 mL

Ditanya : V1 (Volume NH_4OH 25 % yang diambil) = ?

$$\mathrm{N1} \times \mathrm{V1} = \mathrm{N2} \times \mathrm{V2}$$

$$6{,}49\mathrm{N} \times \mathrm{V1} = 5\mathrm{N} \times 10\ \mathrm{mL}$$

$$\mathrm{V1} = \frac{50\mathrm{N/mL}}{6{,}49\ \mathrm{N}}$$

$$\mathrm{V1} = 1{,}55\ \mathrm{mL}$$

3. Perhitungan Konsentrasi Larutan Ekstrak Turmerik 16,66%

Diketahui :

Massa serbuk kunyit yang ditimbang : 10 g

Volume larutan ekstrak kunyit (turmerik) yang diinginkan : 60 mL

Ditanya : Berapa % konsentrasi larutan ekstrak turmerik (w/v) dalam 60 mL?

$$\%\text{Ekstrak turmerik } (\%\frac{\mathrm{w}}{\mathrm{v}}) = \frac{\text{Massa Zat terlarut (g)}}{\text{Volume larutan (mL)}}$$

$$= \frac{10\ \mathrm{g}}{60\ \mathrm{mL}} \times 100\%$$

$$= 16{,}66\ \%$$

4. Perhitungan pengenceran ethanol 96% menjadi larutan ethanol 90%

Diketahui :

K1 (Konsentrasi ethanol Absolut) : 96%

K2 (Konsentrasi ethanol yang diinginkan) : 90%

V2 (Volume yang diinginkan) : 100 mL

Ditanya : V1 (Volume ethanol 96% yang diambil) = ?

$$K1 \times V1 = K2 \times V2$$

$$96\% \times V1 = 90\% \times 100 \text{ mL}$$

$$V1 = \frac{90}{0,96}$$

$$V1 = 93,75 \text{ mL}$$

Lampiran 3 Dokumentasi hasil uji pengamatan fisik

Kontrol positif	Sampel 1	Sampel 2	Sampel 3	Sampel 4
				

Lampiran 4 Dokumentasi Hasil uji turmerik

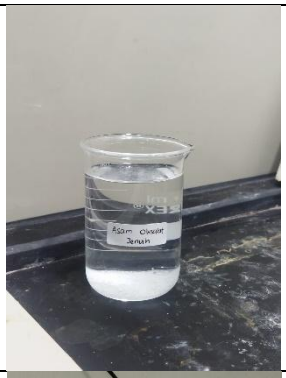
No	**Kode Sampel**	**Replikasi**	**Perubahan warna pada uji penduga**	**Perubahan warna pada uji penguat (+ Amonium Hidroksida)**	**Kesimpulan**
1	Kontrol Positif	1			Positif
		2			Positif
		3			Positif
2	Sampel 1	1			Negatif

		2			Negatif
		3			Negatif
3	Sampel 2	1			Negatif
		2			Negatif
		3			Negatif
4	Sampel 3	1			Negatif

		2			Negatif
		3			Negatif
5	Sampel 4	1			Negatif
		2			Negatif
		3			Negatif

Lampiran 5 Dokumentasi penelitian

No	Keterangan	Dokumentasi
1.	Penimbangan serbuk kunyit	
2.	Penyaringan ekstrak etanol kunyit	
3.	Larutan HCl 5N 10 mL	
4.	Larutan NH_4OH 1N 10 mL	

5.	Larutan asam oksalat jenuh	
6.	Penimbangan adonan bakso	
7.	Penambahan boraks pada adonan	
8.	Perebusan adonan campuran boraks	
9.	Contoh hasil penghalusan sampel	

10.	Contoh penimbangan sampel			
11.	Contoh pemberian Natrium karbonat hingga menutupi permukaan sampel			
12.	Contoh hasil pengarangan sampel dengan *hotplate*			
13.	Pengabuan sampel setelah diarangkan			
14.	Contoh hasil pengabuan sampel			

15.	Pemberian akuades pada sampel abu		
16.	Pemberian HCL 5N hingga gelembung gas hilang		
17.	Penyaringan campuran abu sampel yang telah diberi akuades dan 4 tetes HCl 5N		
18.	Contoh hasil penyaringan filtrat		
19.	Pemberian 1mL ekstrak etanol kunyit pada filtrat		

20.	Pemberian 4 tetes asam oksalat jenuh		
21.	Penguapan filtrat		
22.	Contoh hasil warna setelah penguapan		
23.	Contoh hasil warna setelah penambahan NH_4OH 1N		