

## LAMPIRAN

### Lampiran 1. Skema uji formalin pada ikan asin dengan pereaksi $\text{KMnO}_4$ 0,1 N

Pembuatan pereaksi $\text{KMnO}_4$ 0,1 N	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Padatan kalium permanganat ditimbang sebanyak 0,03 gram</li><li>2. Dilarutkan dalam akuades sebanyak 10 mL</li><li>3. Aduk hingga homogen, kemudian dipindahkan kedalam botol gelap</li></ol>
Pembuatan kontrol positif pada uji formalin	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Filtrat sampel dimasukkan kedalam tabung reaksi dan ditambahkan 2 tetes formalin 40%</li><li>2. Direaksikan dengan kalium permanganat sebanyak 4 tetes</li><li>3. Hasil diamati, terjadi perubahan perubahan warna menjadi coklat tua</li></ol>
Pembuatan kontrol positif uji formalin	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Akuades dimasukkan kedalam tabung reaksi</li><li>2. Kemudian direaksikan dengan kalium permanganat sebanyak 4 tetes</li><li>3. Amati hasil, tidak terjadi perubahan warna</li></ol>
Pengujian sampel ikan asin mengandung formalin dengan pereaksi $\text{KMnO}_4$ 0,1 N	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Sampel ikan asin ditumbuk atau dipotong kecil-kecil</li><li>2. Kemudian ditimbang sebanyak 2 gram dan direndam dengan 30 mL akuades selama 30 menit</li><li>3. Setelah itu disaring menggunakan kertas saring dan diperoleh filtrat</li><li>4. Filtrat dimasukkan kedalam tabung reaksi</li><li>5. Kemudian direaksikan dengan larutan kalium permanganat sebanyak 4 tetes</li></ol>

6. Tabung reaksi digoyangkan hingga larutan sampel dan larutan pereaksi tercampur
7. Amati hasil perubahan warna, jika terdapat perubahan warna coklat tua maka sampel ikan asin dikatakan mengandung formalin, jika sampel ikan asin tidak terjadi perubahan warna maka sampel tidak mengandung formalin.



**Lampiran 2.** Perhitungan pembuatan larutan  $\text{KMnO}_4$  0,1 N


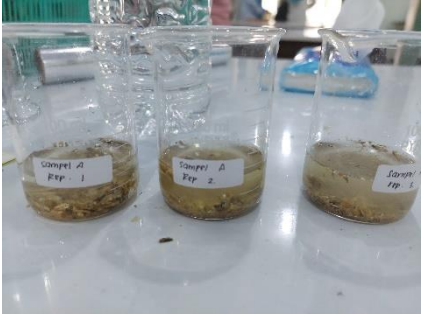

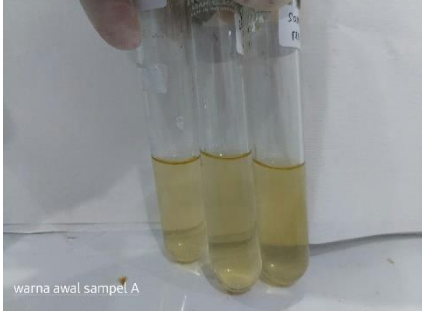
$$N = \frac{\text{gram}}{\text{MR}} \times \frac{1000}{V} \times \text{Valensi}$$

$$0,1 = \frac{X}{158,034} \times \frac{1000}{10} \times 5$$

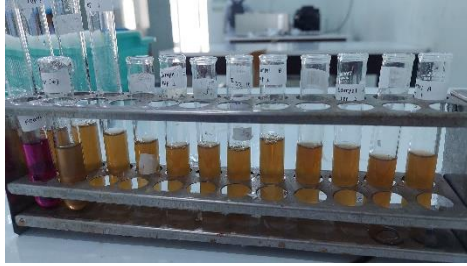
$$X = 0,031 \text{ gram}$$

**Lampiran 3.** Gambar pengujian formalin pada ikan asin

No	Gambar	Ket
1.		Sampel ikan asin yang akan dilakukan pengujian formalin
2.		Penumbukan sampel ikan asin

3.	 <p>sampel A, rep 1</p>	Penimbangan sampel ikan asin
4.		Perendaman sampel ikan asin, setelah ditambahkan akuades
5.	 <p>penyaringan sampel A</p>	Dilakukan penyaringan sampel ikan asin
6.	 <p>warna awal sampel A</p>	Warna sampel ikan asin sebelum ditetesi larutan $\text{KMnO}_4$ 0.1 N

7.



Hasil perubahan warna sampel ikan  
asin setelah dilakukan uji  $\text{KMnO}_4$

0,1 N