

Urut-urutan membuat Laporan Praktikum :

1. Judul Praktikum :
2. Dasar Teori :
3. Tujuan :
4. Alat :
5. Bahan :
6. Prosedur / Urutan Kerja :
7. Hasil Pengamatan :
8. Pembahasan :
9. Kesimpulan :
10. Daftar Pustaka / Literatur :

Contoh :

Lembar Kerja Praktikum

1. Judul
Menyelidiki Kepolaran Berbagai Senyawa Molekul

2. Dasar Teori :

2.1. Ikatan Kovalen polar adalah :

Ikatan antar atom yang berbeda keelektronegatifannya.

Contoh :

HCl, H₂O, NH₃ , dll

2.2. Ikatan Kovalen Non-Polar :

Ikatan antaratom dengan keelektronegatifan yang sama atau hampir sama.

Contoh :

H₂ , O₂ , N₂, dll

2.3. Senyawa kovalen polar dapat ditarik oleh medan magnet.

Sedangkan senyawa kovalen non polar, tidak dapat ditarik oleh medan magnet.

Kepolaran dapat dinyatakan dengan momen dipol. (μ)

$$\mu = Q \times r$$

Q = muatan

r = jarak antar pusat muatan positif dg pusat muatan negatif.

3. Tujuan :

Untuk menyelidiki sifat polar dan non polar dari beberapa larutan yang ada di sekeliling kita dalam kehidupan sehari-hari.

4. Alat :

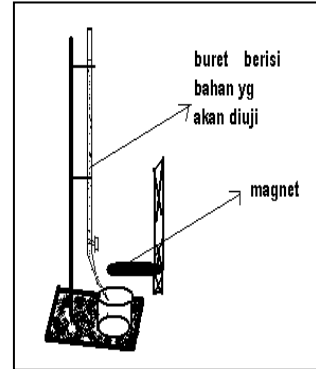
Gelas kimia (3)

Buret (3)

- Statif (3)
- Corong (3)
- Magnet batang (3)

5. Bahan :

- Akuades (± 50 ml)
- Minyak tanah (± 50 ml)
- Etanol (± 50 ml)



6. Prosedur / Urut-urutan kerja/ Langkah-langkah Kerja :

1. Susun alat seperti pada gambar disamping.
2. Isi buret dengan akuades. Buka kran buret dan dekatkan magnet batang pada cucuran air. Perhatikan apakah cucuran air tertarik magnet atau tidak.
3. Ganti buret dengan buret yang bersih dan kering. Kemudian ulangi prosedur (2) di atas dengan menggunakan minyak tanah.
4. Ganti lagi buretnya, kemudian ulangi prosedur (2) dengan menggunakan etanol (alcohol)

7. Hasil Percobaan :

Percobaan ke-	Bahan yang diuji	Tertarik / Tidak Tertarik
1	Akuades	Tertarik
2	Minyak tanah	Tidak tertarik
3	Etanol	Tidak tertarik

8. Pembahasan :

Dari hasil eksperimen yang kami lakukan akuades dapat dibelokkan oleh medan magnet. Sedangkan larutan (silahkan diulas sendiri)

9. Kesimpulan : (silahkan diisi sendiri)

1.
2.
3.

10. Daftar Pustaka :

1. Purba Michael, 2007, Kimia untuk SMA kelas X KTSP standar isi 2006, Jakarta, Erlangga
2. Tim MGMP Kimia Surabaya, 2008, Kimia untuk Sekolah Menengah Atas, Surabaya, C.V. Arlina.
3. (Silahkan cantumkan sendiri literatur yang kalian miliki)

SELAMAT MEMBUAT-GOOD LUCK-Drs.Moch. Usman