

RATE OF REACTION

Mengingat

1. Libur akhir Ramadhan & Idul Fitri 1431H selama lebih dari 2 minggu.
2. Waktu efektif KBM setelah lebaran hanya 2 pertemuan lagi sebelum ulangan tengah semester (4 s.d. 9 Oktober 2010).

Maka diperlukan suatu tugas yang dikerjakan selama liburan demi efektivitas waktu dalam bentuk laporan praktikum larutan:

Laporan sementara

1. Laporan sementara dalam bentuk LKS Membuat Larutan Standar dilengkapi.
2. Siswa yang karena tugas sekolah tidak dapat mengikuti kegiatan praktikum, dapat mencari informasi rinci (termasuk tata cara/pelaksanaan praktikum) kepada teman satu kelompok. Kemudian dapat mengkopi LKS dari teman satu kelompok.
3. LKS ini dilampirkan dalam laporan yang dibuat.

Sistematika Laporan

1. Laporan ini dibuat dengan **tulisan tangan** pada kertas folio bergaris
2. Sistematika laporan adalah sebagai berikut:

Bab I Pendahuluan

Berisi sebab diperlukannya praktikum, tujuan praktikum, tempat praktikum. Contoh kalimat sebab diperlukannya praktikum:

Pemahaman Pelajaran Kimia tidak hanya harus menguasai teori-teorinya saja, namun juga harus mahir dalam mempergunakan alat dan bahan dalam praktek. Sehingga dalam kegiatan pembelajaran dibutuhkan kegiatan praktikum ini.

Bab II Dasar Teori

Berisi teori yang dipergunakan sebagai landasan (termasuk perhitungan-perhitungan yang dipakai dalam praktikum). Contoh:

*Rumus untuk membuat larutan standar 1 M, bahwa konsentrasi 1 M = 1 mol/liter ... dan seterusnya.
Rumus pengenceran: $M_1 \cdot V_1 = M_2 \cdot V_2$ dan seterusnya.*

Bab III Cara Kerja Praktikum

Berisi alat dan bahan praktikum, dan langkah kerja praktikum. Secara garis besar, praktikum kali ini terbagi dalam 2 tahap: tahap membuat larutan standar dan tahap pengenceran untuk membuat seri konsentrasi larutan sesuai tujuan.

Bab IV Hasil Praktikum dan Pembahasan

Berisi hasil praktikum seperti yang dituliskan dalam LKS berikut pembahasannya. Contoh yang perlu dibahas:

Dalam praktikum ini ditimbang kristal ABC sebanyak gram, diketahui Mr kristal ABC adalah sehingga yang jumlah yang ditimbang adalah 0,25 mol karena labu ukur untuk membuat larutan berukuran 250 ml (0,25 liter)...

Larutan standar 1 M yang diambil untuk membentuk 0,8 M adalah 8 ml sesuai rumus pengenceran dan gelas ukur yang dipergunakan berkapasitas 10 ml...

Bab V Penutup

Berisi kesimpulan praktikum dan saran

Daftar Pustaka

Berisi daftar pustaka/buku yang dipergunakan sebagai referensi/rujukan dalam membuat laporan praktikum ini.

Pengumpulan Laporan

Laporan praktikum ini dikumpulkan pada tanggal **20 September 2010** saat **istirahat II** di laboratorium bahasa.

Komponen Penilaian Laporan

1. Kelengkapan laporan
2. Sistematika laporan
3. Tepat waktu