

RUANG DISKUSI KELOMPOK

Semua topik

MATERI KA

PEMBAHASAN EVA...

REMIDI EVALUASI I

EVALUASI I

RUANG DISKUSI KE...

PENGUMPULAN RI...

DAFTAR HADIR B6

DAFTAR HADIR B5

DAFTAR HADIR B4

DAFTAR HADIR B3



isnin muawanah memposting tugas baru: Diskusi Kelompok B6_By Iman



Diposting tanggal 18 Feb ▶ 12 siswa

Silakan melanjutkan diskusi terkait materi yang telah dipaparkan di ruang diskusi kelompok ini dengan saling menjawab di kolom komentar.

0

Diserahkan

12

Diberikan



38 komentar kelas



B6_Ratna Kusumaningtyas 18 Feb

Izin menjawab,

3. % v/v = volume zat terlarut / volume larutan x 100%

% v/v = 12ml / 250ml x 100% = 4,8% v/v



Tambahkan komentar kelas...



Latifa Fazriyah memposting pertanyaan baru: Diskusi Kelompok B5_By Tifa



Diposting tanggal 18 Feb ▶ 13 siswa

Halo...

Assalamu'alaykum wr. wb.

Selamat pagi, dan salam sehat bagi kita semua ^^

Untuk diskusi ini, kita bisa saling bertanya dan menjawab seperti biasa terkait beberapa pertanyaan yang mungkin akan saya rangkum disini ya...

Teman-teman boleh mejawab, atau mengkritisi jawaban dari temannya yang lain ^^

Saya harap, meskipun kita diskusi by chat, kita tetap bisa interaktif supaya komunikasinya enak. Nggak perlu sungkan untuk bilang belum paham. Insya Allah saya jelaskan sampe paham. Hehehe...

Ohya.. kalo bingung dengan apa yang ingin ditanyakan, kalian bisa pelajari dulu PPT dan materi yang ada di buku panduan (Pertemuan 1 dan 2).

- 1). Apa yang membedakan mol dengan Molaritas?
- 2). Apa yang membedakan Molaritas dengan Normalitas?
- 3). Jika diketahui data sebagai berikut, hitunglah molaritas (M) dan massa (gram) HCl tersebut:

mol HCl = 3 mol

volume laruta HCl = 50 mL

- 4). Jika valensi HCl = 1 (soal no.3), maka berapakah nilai Normalitas larutan HCl?

- 5). Jika larutan H2SO4 memiliki berat 5 kg, valensi 2, Mr = 98 g/mol, dan volume 10mL, maka hitunglah:

- a. mol H2SO4
- b. Molaritas H2SO4
- c. Normalitas H2SO4
- d. Nilai persen (b/v) larutan H2SO4 tersebut

- 6). Kemudian, jika diketahui nilai massa jenis H2SO4 sebesar Z kg/cm3, maka berapa persen konsentrasi H2SO4 tersebut?

Nah.. dari pertanyaan-pertanyaan tersebt silahkan teman-tema coba selesaikan ^^

Kemudian, jika ada kendala atau kebingungan, silahkan teman-teman langsung tanyakan di kolom diskusi ya ^^

Cmiw~



13 komentar kelas



B5_Vivi Elfany 18 Feb

Baik bu, terimakasih



Tambahkan komentar kelas...



isnin muawanah memposting tugas baru: Diskusi Kelompok B4_By Titin



Diposting tanggal 18 Feb ▶ 13 siswa

Silakan melanjutkan diskusi terkait materi yang telah dipaparkan di ruang diskusi kelompok ini dengan saling menjawab di kolom komentar.

2

Diserahkan

11

Diberikan



55 komentar kelas



B4_Nabilah Roja Iskandar 18 Feb

baik ibu..



Tambahkan komentar kelas...



isnin muawanah memposting tugas baru: Diskusi Kelompok B3_By Isnin



Diposting tanggal 18 Feb ▶ 12 siswa

Silakan melanjutkan diskusi terkait materi yang telah dipaparkan di ruang diskusi kelompok ini dengan saling menjawab di kolom komentar.

1

Diserahkan

11

Diberikan



16 komentar kelas



B3 Richa nurafifah 18 Feb

Izin bertanya apakah bisa mencari nilai mol menggunakan rumus molaritas ?



Tambahkan komentar kelas...

