

RUANG DISKUSI KELOMPOK



Semua topik

MATERI KA

PEMBAHASAN EVA...

REMIDI EVALUASI I

EVALUASI I

RUANG DISKUSI KE...

PENGUMPULAN RI...

DAFTAR HADIR B2

DAFTAR HADIR B1

DAFTAR HADIR A2

DAFTAR HADIR A1



isnin muawanah memposting tugas baru: Diskusi Kelompok B2_By Iman



Diposting tanggal 19 Feb ▶ 13 siswa

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

0

Diserahkan

13

Diberikan



38 komentar kelas



Rizka Cut Tiara 19 Feb

Izin menjawab pak
nilai Molaritas $M = n/v$ $M = 0,023/0,05$ $M = 0,46$

nilai mol

 $n = m/Mr$ $n = 0,85/35,5$ $n = 0,023$ 

Tambahkan komentar kelas...



Latifa Fazriyah memposting pertanyaan baru: Diskusi Kelompok B1_By Tifa



Diposting tanggal 19 Feb ▶ 14 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 sampai 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 larutan 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~

12

Diserahkan

2

Diberikan



1 komentar kelas



Latifa Fazriyah 19 Feb

Haloo..

silahkan teman-teman untuk menjawab dan mendiskusikan soal-soal di atas ya...

Boleh saling melengkapi jawaban teman yang lain, boleh juga mencoba menjawab secara pribadi.

Ini sudah ada 3 teman yang menyumbangkan jawaban ^^

Monggo... di cek di masing-masing kolom diskusi ^^



Tambahkan komentar kelas...



isnin muawanah memposting tugas baru: Diskusi Kelompok A2_By Titin



Diposting tanggal 19 Feb ▶ 13 siswa

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

1

Diserahkan

12

Diberikan



98 komentar kelas



Titin Aryani 19 Feb

sama2 mb



Tambahkan komentar kelas...



isnin muawanah memposting tugas baru: Diskusi Kelompok A1_By Isnin



Diposting tanggal 19 Feb ▶ 13 siswa

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

1

Diserahkan

12

Diberikan



55 komentar kelas



A1_Nadia Elsana putri 19 Feb

Maaf ibu saya kurang tau juga pertanyaan dari mba annisa



Tambahkan komentar kelas...

