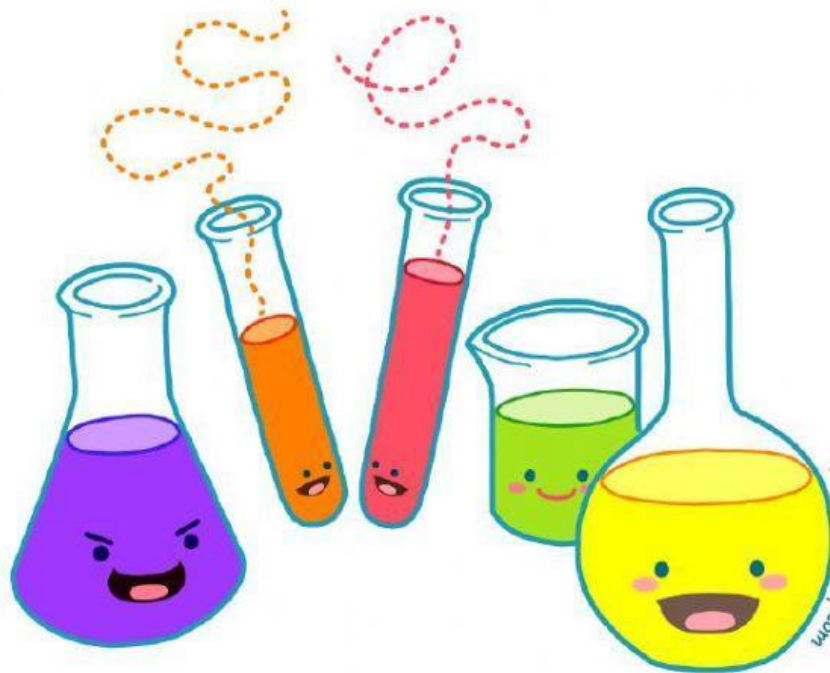


LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

STOIKIOMETRI



Nama:

Kelas:

Mata Pelajaran : Kimia

Kelas/ Semester : Kelas X SMK / Semester Ganjil

Oleh: Annisa Rahmi Lubis

Kompetensi Dasar

3. 9. Menerapkan hukum-hukum dasar kimia, konsep massa molekul relatif, persamaan kimia, konsep mol, dan kadar zat untuk menyelesaikan perhitungan kimia
4. 9. Mengolah data terkait hukum-hukum dasar kimia, konsep massa molekul relatif, persamaan kimia, konsep mol, dan kadar zat untuk menyelesaikan perhitungan kimia

Tujuan Pembelajaran

Melalui pembelajaran *direct instruction* peserta didik mampu menerapkan dan mengolah data terkait hukum-hukum dasar kimia, konsep massa molekul relatif, persamaan kimia, konsep mol, dan kadar zat untuk menyelesaikan perhitungan kimia serta memiliki sikap jujur dan disiplin

Petunjuk Penggunaan

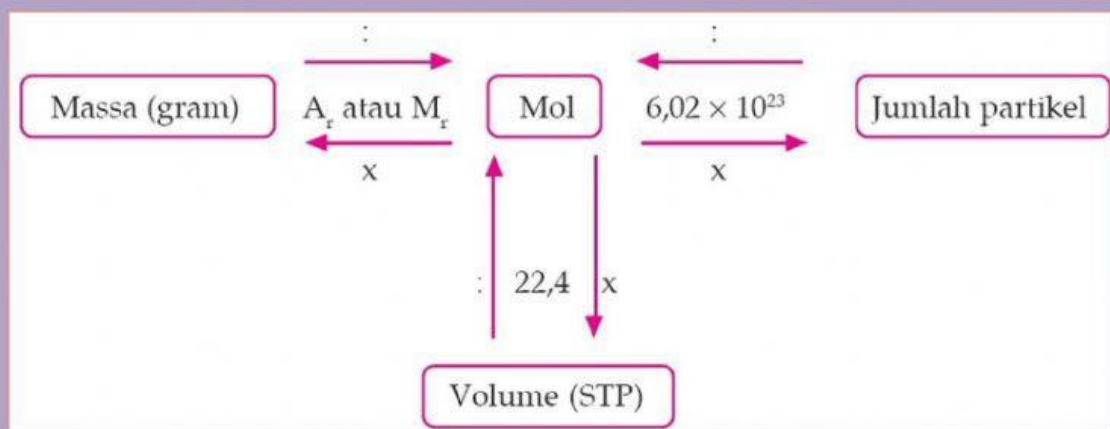
1. Lihatlah video yang terdapat di dalam LKPD dan pahami materi yang disampaikan dalam video tersebut
2. Gunakan literatur atau sumber belajar lainnya yang berkaitan dengan materi
3. Jawablah semua pertanyaan yang ada pada LKPD melalui *gadget* anda secara singkat, jelas, dan tepat
4. Untuk mengirim jawaban, silahkan klik **FINISH**, email my answer to my teacher, masukkan nama lengkap anda, group/level diisi dengan "Kelas X Multimedia/TKJ/RPL" (sesuai jurusan anda), school subject diisi dengan "Kimia", serta masukkan email annisarahmi.1114@gmail.com di kolom enter your teacher email.



MATERI

Mol dan Stoikiometri

Hubungan mol dengan perhitungan stoikiometri (jumlah partikel, massa zat, dan volume gas)



Tahukah kamu? Bahwa stoikiometri erat kaitannya dengan konsep mol yang telah kamu pelajari





KEGIATAN I

Silahkan ditonton videonya dan kerjakan latihan di bawah yaa!



Ayo Berlatih

1. Berapa jumlah mol senyawa C_2H_5OH bermassa 2,3 gram? (Ar H=1, C=12, O=16)

Penyelesaian:

Tulis jalan penyelesaiannya
← di sini yaa

Tulis hasil akhirnya disini →

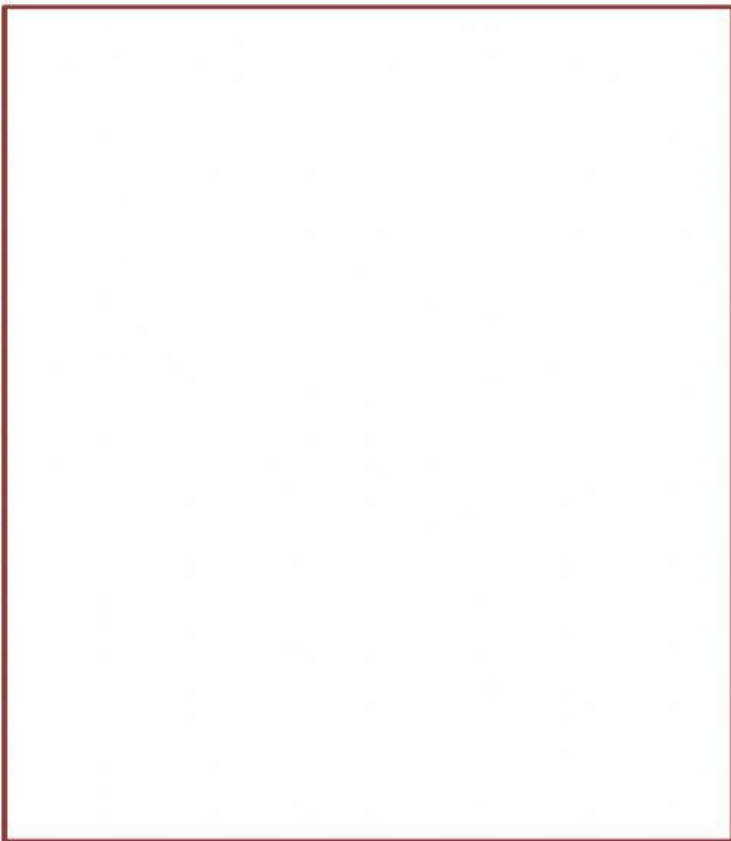
Hasil Akhir:

2. Tentukan massa dari:

a. 6 mol natrium (Na) ($A_r \text{ Na} = 23$)

b. 0,1 mol glukosa ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) ($A_r \text{ H} = 1, \text{ C} = 12, \text{ O} = 16$)

Penyelesaian:



Tulis jalan penyelesaiannya

← di sini yaa

Tulis hasil akhirnya disini — — — — — →

Hasil Akhir:

a)

b)



KEGIATAN II

Silahkan ditonton videonya dan kerjakan latihan di bawah yaa!



Ayo Berlatih

3. Berapa volume 3 mol gas nitrogen pada temperature 27°C tekanan 2 atm?

Penyelesaian:

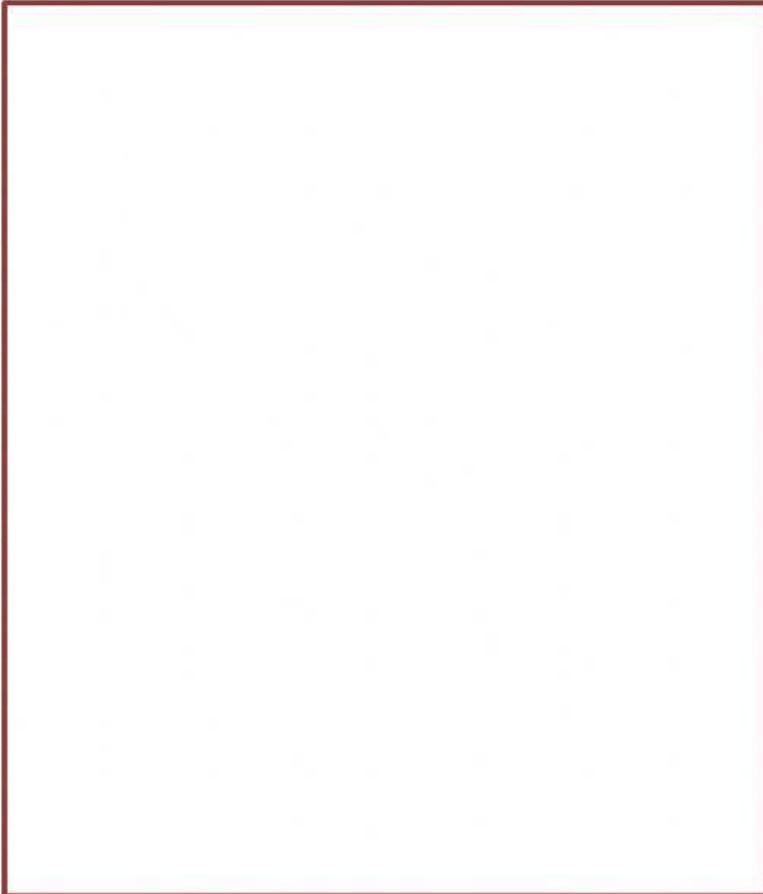
Tulis jalan penyelesaiannya
← di sini yaa

Tulis hasil akhirnya disini →

Hasil Akhir:

4. Pada tekanan dan temperatur tertentu, massa 15 liter gas NO adalah 3 gram. Pada temperatur dan tekanan yang sama, berapa volume dari 8 gram gas metana CH_4 ? (Ar H=1, C=12, N=14, O=16)

Penyelesaian:



Tulis jalan penyelesaiannya

← di sini yaa

Tulis hasil akhirnya disini →

Hasil Akhir:





KEGIATAN III

Silahkan ditonton videonya dan kerjakan latihan di bawah yaa!



Ayo Berlatih

5. Hitunglah kadar O (oksigen) di dalam air (H_2O)! (Ar H=1, O=16)

Tulis jalan penyelesaiannya
← di sini yaa

Tulis hasil akhirnya disini →

Hasil Akhir:



KESIMPULAN

Berdasarkan materi yang telah dipelajari hari ini, dapat diambil kesimpulan sebagai berikut :

Thank You!

!! INGAT YAA !!

Klik FINISH → Email my answer to teacher → Nama lengkap dan Kelas → School subject "Kimia" → Masukkan teacher email ini:

annisarahmi.1114@gmail.com