

LKPD

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

KONSEP MOL

KELAS EKSPERIMEN
(PBL Berbantuan *Liveworksheets*)

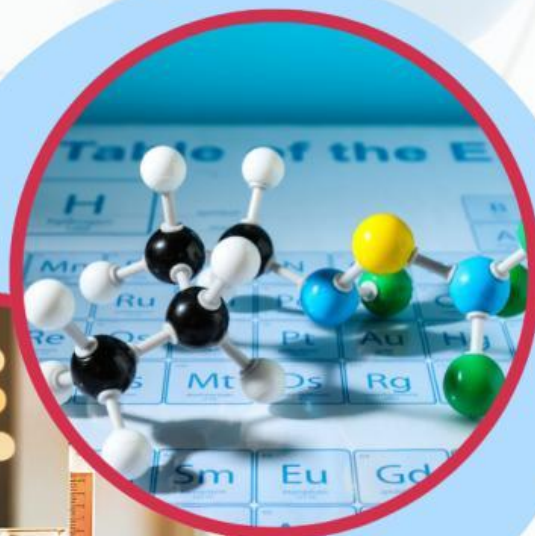
Kelompok:

Anggota:

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.
- 6.

Disusun oleh: Syarifatun Nisak

UNTUK SMA/MA KIMIA
KELAS
X
FASE E



Capaian Pembelajaran

Pada akhir Fase E, peserta didik mampu mengamati, menyelidiki dan menjelaskan fenomena sesuai kaidah kerja ilmiah dalam mengkaji gejala alam dan permasalahannya, serta merumuskan masalah, mengajukan dan menguji hipotesis, merancang dan merangkai instrumen, mengumpulkan, mengolah, dan menganalisis data, menafsirkan data dan menarik kesimpulan, serta mengomunikasikan produk hasil penyelidikan, gagasan, dan solusi.

Tujuan Pembelajaran

1. Peserta didik (A) mampu memahami konsep mol sebagai satuan jumlah zat (B) melalui tahap orientasi masalah dan diskusi kelompok pada model PBL berbantuan *Liveworksheets* (C) dengan benar (D).
2. Peserta didik (A) mampu menganalisis dan menerapkan hubungan mol dengan jumlah partikel dan massa zat dalam menyelesaikan perhitungan kimia (B) melalui tahap penyelidikan dan pengumpulan data pada model PBL berbantuan *Liveworksheets* (C) dengan tepat (D).
3. Peserta didik (A) mampu menganalisis dan menerapkan hubungan mol dengan volume gas dan molaritas larutan dalam menyelesaikan perhitungan kimia (B) melalui tahap penyelidikan, pengembangan, dan penyajian hasil pemecahan masalah pada model PBL berbantuan *Liveworksheets* (C) dengan benar (D).

Petunjuk Pengerjaan LKPD

Cermati dan pahami tujuan pembelajaran serta seluruh materi pada LKPD berbantuan *Liveworksheets* ini dengan baik



Carilah sumber belajar lain untuk menambah literatur kalian



Analisis dan diskusikan tugas dalam LKPD berbantuan *Liveworksheets* ini dengan anggota kelompok



Apabila terdapat suatu kesulitan, tanyakan pada guru



Untuk mengirimkan jawaban, silakan klik tombol FINISH, kemudian pilih opsi Email my answers to my teacher. Selanjutnya, isilah identitas kelompok dengan mencantumkan nomor kelompok dan nama seluruh anggota kelompok. Pada kolom Group/Level, isilah sesuai dengan kelas masing-masing (misalnya: X A). Pada kolom School Subject, isilah dengan 'Kimia'. Terakhir, masukkan alamat email guru syarifatunnisak1708@students.unnes.ac.id pada kolom Enter your teacher's email, lalu kirimkan jawaban.

KEGIATAN 1

Orientasi Kepada Masalah

Perhatikan gambar di bawah ini!



Gambar 1. Donat Kentang

Di dalam sebuah resep donat kentang, tertera dengan jelas jumlah bahan dan takaran yang dibutuhkan. Misalnya, untuk menghasilkan donat yang empuk, Anda memerlukan 500 gram tepung terigu protein tinggi, 200 gram kentang kukus, 11 gram ragi instan, 75 gram gula pasir, 2 butir kuning telur, dan 100 ml air dingin. Resep tersebut merupakan acuan mutlak agar donat berhasil dibuat.

Tentunya Anda dapat membayangkan apa yang akan terjadi jika Anda mengabaikan takaran tersebut, misalnya tidak memasukkan ragi atau menukar takaran gula dengan garam. Apakah donat tersebut akan mengembang dan rasanya sesuai harapan? Pasti tidak. Nah, jika dalam memasak kita menggunakan satuan gram atau butir, pernahkah kalian mengetahui satuan apa yang digunakan untuk menyatakan jumlah suatu zat dalam reaksi kimia? Bagaimana cara kita menghitung banyaknya partikel mikroskopis yang terkandung dalam suatu zat kimia tersebut?

Mengorganisasi Peserta Didik

Berdasarkan wacana di atas, buatlah 3 rumusan masalah dan 3 hipotesis (jawaban sementara) berkaitan dengan konsep mol secara berkelompok

Mengorganisasi Peserta Didik

Rumusan Masalah

1. Bagaimana konsep mol digunakan untuk menentukan jumlah partikel dan massa suatu zat?

2.

3.

4.

Hipotesis (Jawaban Sementara)

1.

2.

3.

4.

Membimbing Penyelidikan Kelompok

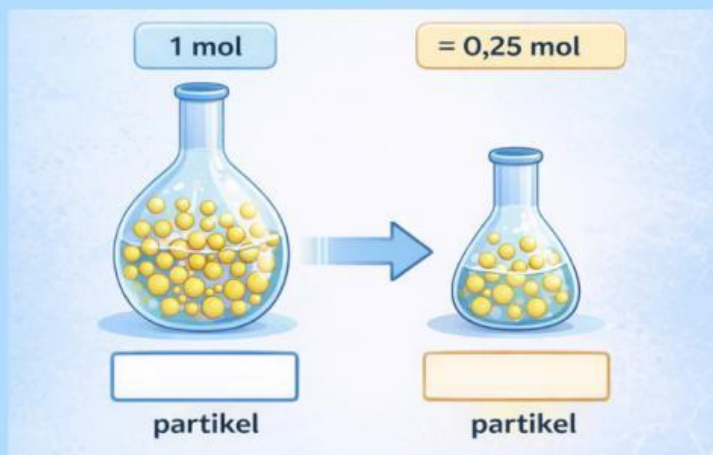
Konsep Mol sebagai Satuan Jumlah Zat

Isilah kotak jawaban berikut dengan tepat!

1. Dalam kehidupan sehari-hari, kita sering menggunakan satuan tertentu untuk menyatakan jumlah benda dalam jumlah banyak, misalnya lusin untuk menyatakan 12 buah barang dan kodi untuk menyatakan 20 buah barang. Satuan-satuan tersebut digunakan agar perhitungan menjadi lebih mudah. Dalam kimia, satuan yang digunakan untuk menyatakan jumlah zat adalah
2. Satu mol suatu zat mengandung jumlah partikel tetap yang disebut Bilangan Avogadro, yaitu sebesar $\times 10^{23}$ partikel.
3. Partikel penyusun zat dalam reaksi kimia dapat berupa
 atau

Hubungan Mol dengan Jumlah Partikel

Perhatikan gambar ilustrasi partikel berikut!



Jika suatu zat memiliki jumlah mol (n) = 1 mol, maka jumlah partikelnya adalah partikel

Membimbing Penyelidikan Kelompok

2. Jika jumlah mol suatu zat adalah 0,5 mol, maka jumlah partikelnya adalah partikel

3. Lengkapilah rumus hubungan berikut:

Jumlah mol (n) =

4. Suatu sampel gas O_2 (oksigen) mengandung $1,505 \times 10^{23}$ partikel, berapa banyaknya mol gas O_2 tersebut?



Tulis jawaban penyelesaiannya di sini

Hasil Akhir

Tulis hasil akhirnya di sini



5. Sebanyak 0,25 mol gas karbon dioksida (CO_2) tersedia dalam suatu wadah. Tentukan jumlah partikel CO_2 yang terdapat dalam wadah tersebut!



Tulis jawaban penyelesaiannya di sini

Hasil Akhir

Tulis hasil akhirnya di sini



Membimbing Penyelidikan Kelompok

Hubungan Mol dengan Massa Zat

Isilah kotak jawaban berikut dengan tepat!

1. Hubungan antara mol dan massa zat dapat dinyatakan dengan rumus:

Jumlah mol (n) =

2. Jika massa suatu zat bertambah dan M_r zat tetap, maka jumlah mol zat tersebut akan

3. Perhatikan data bahan kimia berikut!

Bahan 1: Natrium bikarbonat (NaHCO_3)

Diketahui:

• $A_r \text{ Na} =$

• $A_r \text{ H} =$

• $A_r \text{ C} =$

• $A_r \text{ O} =$

Hitung $M_r \text{ NaHCO}_3$

$M_r = A_r \text{ Na} + A_r \text{ H} + A_r \text{ C} + 3 \times A_r \text{ O}$

$M_r =$

Jika massa NaHCO_3 adalah 84 gram, maka jumlah mol zat tersebut adalah:

$n =$

4. Jika diketahui massa atom relatif (A_r) $\text{Ca} = 40$, $\text{C} = 12$, dan $\text{O} = 16$, hitunglah massa kalsium karbonat (CaCO_3) yang terdapat dalam 0,25 mol CaCO_3 .

← Tulis jawaban penyelesaiannya dan hasil akhirnya di sini

Mengembangkan dan Menyajikan Hasil

Setelah mempelajari konsep mol, setiap kelompok dipersilakan untuk mempresentasikan hasil diskusi di depan kelas. Kelompok lain memberikan tanggapan berupa pertanyaan dan saran terhadap hasil presentasi tersebut.

Menganalisis dan Mengevaluasi

Tulislah kesimpulan atau poin-poin penting dari pembelajaran yang telah dilakukan hari ini!

