Lembar Kerja Peserta Didik

KONSEP MOL

Nama:

Kelas:

Kelompok:

Mata pelajaran: Kimia
Kelas/ semester : XI/ganjil

Disusun oleh Tasya Maydika

LIVEWORKSHEETS

Petunjuk Penggunaan

1. Bacalah dengan seksama tujuan pembelajaran dari materi ajaran dari materi ini yang ini yang tertera di tertera di Lembar Kegiatan Peserta Didik (LKPD) ini.
2. Pada kegiatan diskusi, diskusikanlah secara berkelompok informasi yang didapatkan dari media pembelajaran (PPT), membaca buku dan mengerjakan soal yang terdapat di LKPD.
3. Pada kegiatan kesimpulan, buatlah kesimpulan dari kegiatan pembelajaran yang telah dipelajari hari ini

Tujuan Pembelajaran

1. Peserta didik mampu menentukan massa atom relatif melalui diskusi dengan tepat
2. Peserta didik mampu menentukan massa molekul relatif suatu zat melalui diskusi dengan tepat

LIVEWORKSHEETS

Materi

Untuk menyederhanakan jumlah partikel yang luar biasa kecilnya dapat digunakan konsep mol Mol menyatakan jumlah partikel yang terkandung dalam suatu zat.

Hubungan jumlah mol dengan jumlah partikel adalah sebagai berikut.

Jumlah Partikel = jumlah mol x $6{,}02 \times 10^{23}$ partikel/mol

LIVEWORKSHEETS

Kegiatan 1

Silahkan ditonton videonya dan kerjakan latihan di bawah yaa!

Ayo berlatih !

1. Tentukan jumlah partikel yang terkandung dalam 0,5 mol magnesium (Mg)!

Penyelesaian:

Tulis jalan penyelesaiannya di sini yaa

Tulis hasil akhirnya disini

Hasil Akhir:

LIVEWORKSHEETS

2. Hitunglah jumlah mol zat yang mengandung 4,816 x 10 ²² molekul H_2O!

Penyelesaian

Tulis jalan penyelesaiannya di sini yaa

Tulis hasil akhirnya disini

Hasil akhir

3. Tentukan jumlah partikel ion Na^+ dan ion Cl^- yang terkandung dalam 0,2 mol NaCl!

Penyelesaian

Tulis jalan penyelesaiannya di sini yaa

Tulis hasil akhirnya disini

Hasil akhir

Na^+

Cl^-

LIVEWORKSHEETS

Kegiatan II

Silahkan ditonton videonya dan kerjakan latihan di bawah yaa!

Ayo berlatih !

4. Diketahui suatu senyawa kimia memiliki rumus empiris CH, dan Mr = 30. Tentukan rumus molekulnya!

Penyelesaian

Tulis jalan penyelesaiannya di sini yaa

Tulis hasil akhirnya disini

Hasil akhir:

LIVEWORKSHEETS

5. Pembakaran sempurna 1,4 gram senyawa hidrokarbon (C_xH_y) menghasilkan 4,4 gram CO_2 (Mr 44) dan 1,8 gram H_2O (Mr 18). Tentukan rumus empiris senyawa C_xH_y tersebut!

Penyelesaian

Tulis jalan penyelesaiannya di sini yaa

Tulis hasil akhirnya disini

Hasil akhir:

LIVEWORKSHEETS

Kesimpulan

LIVEWORKSHEETS