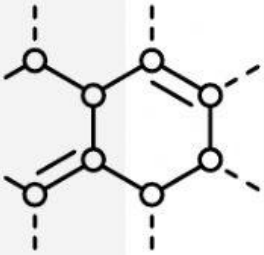
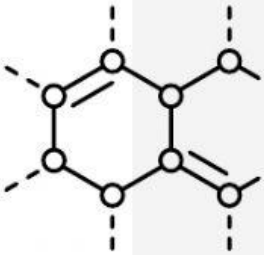
LKPD

HUKUM LAVOISIER





NAMA :

NO.ABSEN :

LIVEWORKSHEETS

PETUNJUK PENGGUNAAN LKPD

1. LKPD mandiri kelas X ini memuat pembelajaran pada bab hukum dasar kimia sub bab hukum kekekalan massa / hukum lavoisier
2. Pada awal kegiatan terdapat tujuan pembelajaran untuk memudahkan memahami tujuan yang ingin dicapai, aktivitas belajar, dan evaluasi.
3. Mengerjakan LKPD sesuai petunjuk pada kegiatan
4. Selamat belajar, semoga kesehatan dan kesuksesan senantiasa menyertai kita

TUJUAN PEMBELAJARAN

Setelah proses pembelajaran diharapkan :

Peserta didik secara mandiri mampu menjelaskan serta mampu menganalisis hukum kekekalan massa setelah pembelajaran berbasis Discovery Learning melalui kegiatan diskusi, pengamatan praktikum, dan tanya jawab.

LIVEWORKSHEETS

LANGKAH PEMBELAJARAN

Stimulus

Gambar 1.
Kertas yang dibakar

Reaksi pembakaran adalah reaksi suatu zat dengan oksigen dan ditandai dengan terbentuknya zat baru. Pada peristiwa pembakaran kertas, setelah bereaksi maka akan terbentuk zat baru yaitu abu. Abu hasil dari pembakaran kertas tidak dapat berubah kembali menjadi kertas karena telah menjadi suatu zat yang baru.

Problem Statement

Berdasarkan bacaan di atas, jawablah beberapa pertanyaan di bawah ini sesuai dengan pemikiran kalian sendiri!

1. Pada reaksi pembakaran kertas selain abu, zat apa saja yang terbentuk?

2. Menurut kalian, massa kertas sebelum dan sesudah dibakar apakah sama?

LIVEWORKSHEETS

3. Merujuk pada pertanyaan nomer 2, mengapa massa sebelum dan sesudah dibakar sama/berbeda? Jelaskan!

Data Collecting

Untuk lebih memahami mengenai hukum lavoiser, simaklah video percobaan dibawah ini!

LIVEWORKSHEETS

Isilah data pengamatan berikut ini berdasarkan hasil percobaan yang sudah kalian amati

1. Massa tabung Y berisi larutan KI, dan larutan $Pb(NO_3)_2$ sebelum direaksikan = ... gram
2. Massa tabung Y, berisi larutan KI dan, larutan $Pb(NO_3)_2$ setelah direaksikan = ... gram
3. Massa tabung Y, berisi larutan $NaCO_3$ dan, larutan $CaCl_2$ sebelum direaksikan = ... gram
4. Massa tabung Y, berisi larutan $NaCO_3$ dan, larutan $CaCl_2$ setelah direaksikan = ... gram

Data processing

Untuk lebih memahami lagi terkait hukum kekekalan massa, jawablah pertanyaan terkait video percobaan di bawah ini!

1. Pada percobaan larutan KI dengan larutan $Pb(NO_3)_2$ bagaimanakah massa sebelum dan setelah direaksikan? Jelaskan!

LIVEWORKSHEETS

2. Pada percobaan larutan $NaCO_3$ dengan larutan $CaCl_2$ bagaimanakah massa sebelum dan setelah direaksikan? Jelaskan!

3. Bagaimanakah hubungan massa zat sebelum dan sesudah reaksi dari hasil percobaan pada kedua reaksi? Jelaskan!

4. Apa kesimpulan yang dapat diambil?

LIVEWORKSHEETS

Verification

Klik tombol di bawah untuk membuka interaktif chemsite

↓

Materi Hukum kekekalan Massa

Periksalah jawabanmu dan bandingkan dengan teori pada interaktif chemsite halaman materi hukum kekekalan massa dan penjelasan dari guru.

Generalization

Tuliskanlah kesimpulan dari apa yang sudah kalian pelajari hari ini!

LIVEWORKSHEETS