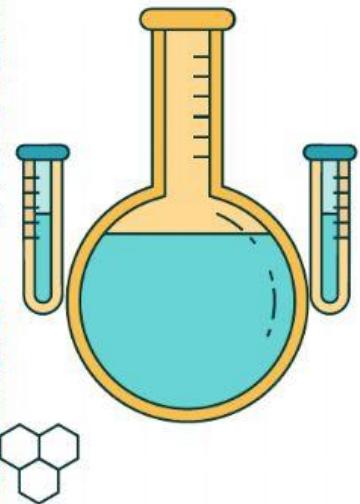


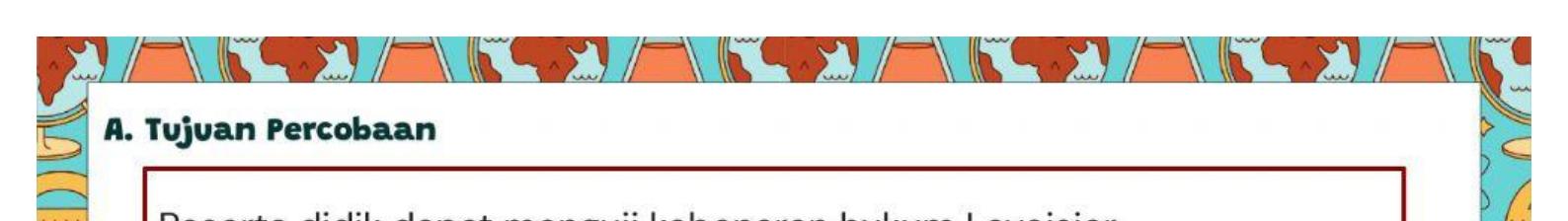
Nama	
Kelas	

# HUKUM KEKEKALAN MASSA (HUKUM LAVOISIER)



Kimia kelas 10  
Semester Genap

LIVE WORKSHEETS



## A. Tujuan Percobaan

Peserta didik dapat menguji kebenaran hukum Lavoisier

## B. Dasar Teori

### C. Alat dan Bahan

Petunjuk :  
Join with arrows

Alat :



Neraca

Gelas ukur

Tabung Y

Pipet tetes

Sumbat

Alat :

### C. Alat dan Bahan

Petunjuk :  
Open-answer questions

Bahan :

### D. Cara Kerja

1. Masukkan 5 mL larutan KI 0,5 M ke dalam salah satu kaki tabung bentuk Y terbalik dan 5 mL larutan  $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Pb}$  0,5 M ke dalam kaki yang lain, kemudian tutup tabung Y dengan sumbat
2. Masukkan tabung bentuk Y tersebut ke dalam gelas kimia dengan hati-hati, kemudian timbanglah gelas itu beserta isinya dan catat massanya
3. Miringkan tabung bentuk Y sehingga larutan pada kedua kakinya bercampur. Perhatikan reaksi yang terjadi. Timbang kembali gelas kimia beserta tabung berisi larutan itu dan catat massanya

### E. Data Pengamatan

Bahan	Massa zat sebelum reaksi (gram)	Massa zat sesudah reaksi (gram)
KI + $(CH_3COO)_2Pb$		

## F. Analisa Data

Petunjuk :  
Open-answer questions

1. Tuliskan reaksi yang terjadi !
2. Bandingkan massa tabung beserta isinya sebelum dan sesudah reaksi !
3. Mengapa tabung Y pada percobaan ini harus ditutup ?

Jawab !

## G. Pertanyaan

Petunjuk :  
Open-answer questions

1. Logam magnesium dengan massa 1 gram direaksikan dengan gas klorin menghasilkan magnesium klorida sebanyak 4 gram. Berapakah massa gas klorin yang bereaksi ?
2. Glukosa sebanyak 27 gram dibakar dengan oksigen menghasilkan gas karbondioksida 39,6 gram dan uap air 16,2 gram. Berapakah massa oksigen yang dibutuhkan pada pembakaran tersebut ?

Jawab !

## H. Kesimpulan

Petunjuk :  
Open-answer questions