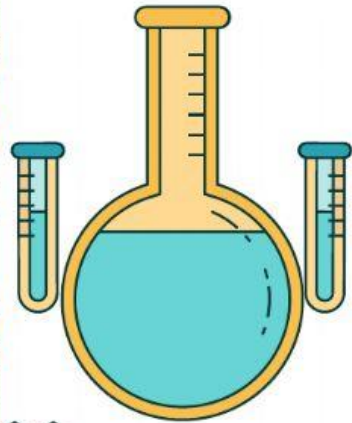


Nama

Kelas

HUKUM KEKALKAN MASSA (HUKUM LAVOISIER)



Kimia kelas 10
Semester Genap

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 ₃ COO) ₂ Pb		

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

