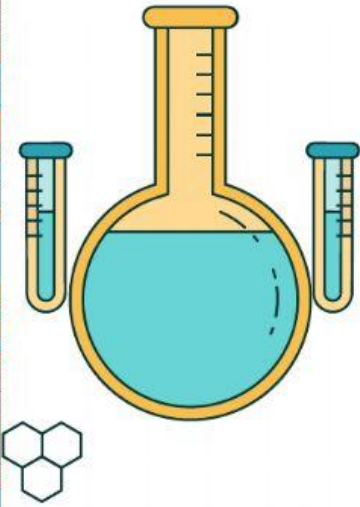


Nama

Kelas

Stoikiometri Larutan $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ dengan Larutan Kalium Iodida

Kimia kelas 10
Semester Genap



A. Tujuan Percobaan

- Peserta didik dapat mereaksikan dua larutan dengan takaran yang tepat
- Peserta didik dapat membandingkan hubungan koefisien reaksi dengan jumlah mol zat yang terlibat dalam reaksi

B. Dasar Teori

C. Alat dan Bahan

Alat :



Petunjuk :
Join with arrows

Rak Tabung Reaksi

Gelas ukur 10 mL

Tabung reaksi

Pipet tetes

Penggaris

Bahan :

Blank space for writing materials.

D. Cara Kerja

1. Siapkan 6 tabung reaksi yang ukurannya sama, beri nomor 1-6
2. Isi tabung-tabung tersebut sesuai daftar berikut :

Tabung nomor	1	2	3	4	5	6
Larutan KI	8 mL	8 mL	8 mL	8 mL	8 mL	8 mL
Larutan $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	1 mL	2 mL	3 mL	4 mL	5 mL	6 mL
Air	5 mL	4 mL	3 mL	2 mL	1 mL	0

3. Kocok setiap tabung sehingga isinya benar-benar tercampur
4. Diamkan selama 15 menit sampai endapan turun sempurna (larutan di atas endapan menjadi jernih)
5. Ukur tinggi endapan pada tiap tabung reaksi

E. Data Pengamatan

1. Warna masing-masing larutan

• Larutan KI

• Larutan $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$

2. Warna endapan

3. Tinggi endapan

No Tabung Reaksi	1	2	3	4	5	6
Tinggi endapan (cm)						

F. Analisa Data

Petunjuk :
Open-answer questions

1. Hitung mol tiap zat yang bereaksi pada tiap tabung
2. Sejak tabung nomor berapa endapan sama tingginya ?
3. Mengapa tinggi endapan pada tabung berikutnya tidak bertambah ?

Jawab !

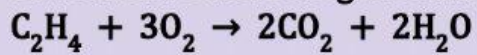
Petunjuk :
Open-answer questions

Jawab !

G. Pertanyaan

Petunjuk :
Open-answer questions

Diketahui reaksi sebagai berikut



Jika sebanyak 2 mol C_2H_4 direaksikan dengan gas oksigen sebanyak 4 mol, tentukan banyaknya CO_2 dan H_2O yang dihasilkan !

Jawab !

H. Kesimpulan

Petunjuk :
Open-answer questions

