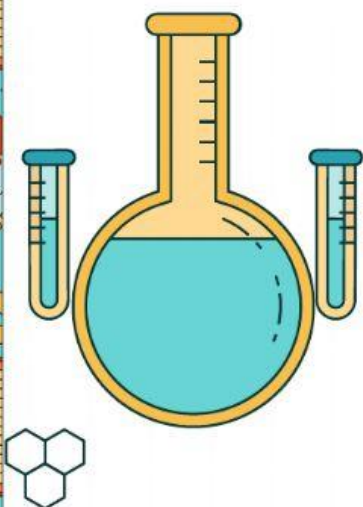


Nama

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 :



Rak Tabung Reaksi

Gelas ukur 10 mL

Tabung reaksi

Pipet tetes

Penggaris

Bahan :

Petunjuk :  
Join with arrows

#### 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 !

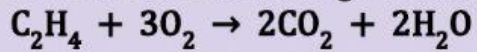
**Petunjuk :**  
Open-answer questions

**Jawab !**

### G. Pertanyaan

**Petunjuk :**  
Open-answer questions

Diketahui reaksi sebagai berikut



Jika sebanyak 2 mol  $\text{C}_2\text{H}_4$  direaksikan dengan gas oksigen sebanyak 4 mol, tentukan banyaknya  $\text{CO}_2$  dan  $\text{H}_2\text{O}$  yang dihasilkan !

Jawab !



## H. Kesimpulan

**Petunjuk :**  
Open-answer questions

