



## LKPD II

### LEMBAR KERJA MURID

Menerapkan Hukum Perbandingan Tetap (Hukum Proust)

#### Identitas Murid

Nama :

Kelas :

Kelompok :

Nama Anggota

1.

2.

3.

4.

5.

## Orientasi Masalah



**Gambar 1. Larutan HCl dan kepingan Logam Zn**

Perhatikan gambar di atas yang menunjukkan larutan HCl dan kepingan logam Zn yang sering digunakan dalam kegiatan laboratorium maupun industri kimia. Pada gambar tersebut, logam Zn dan larutan HCl masih terpisah sehingga belum terjadi reaksi, dan masing-masing zat masih memiliki massa tertentu. Ketika larutan HCl dicampurkan ke dalam logam Zn, akan terjadi reaksi kimia yang ditandai dengan munculnya gelembung, yang kemudian di panaskan dan di masukkan ke dalam oven yang mana nanti akan terbentuk endapan hasil reaksi, sehingga hasil reaksi dapat diamati. Berdasarkan fenomena tersebut, apakah massa Zn dan HCl selalu memiliki perbandingan yang tetap? Bagaimana hubungan fenomena tersebut dengan Hukum Proust?

### **Mengorganisasikan Murid untuk Belajar**

Agar dalam pembelajaran ini membantu Ananda dalam belajar, silahkan duduk dalam kelompok yang sudah di tentukan oleh guru. Kemudian, berdiskusilah dengan teman kelompok untuk menyelesaikan pertanyaan yang ada di dalam LKPD ini!

### **Membimbingin Penyelidikan**

Silahkan tonton video dan baca sumber bacaan dibawah ini untuk mendapatkan informasi mengenai hukum proust.



<https://youtu.be/-jsJu1S7GJQ>

### Bahan Bacaan

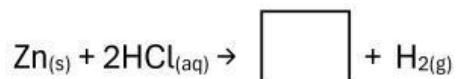


Setelah menonton dan membaca bahan ajar di atas, silahkan menjawab pertanyaan-pertanyaan di bawah ini!

1. Yang terjadi jika HCl ditambahkan kedalam gelas kimia yang telah berisi keping Zn adalah

2. Gas yang terbentuk Ketika Zn dan larutan HCl direaksikan adalah

3. Lengkapilah persamaan reaksi dibawah ini!



4. Berdasarkan persamaan reaksi yang sudah diketahui senyawa yang tergolong sebagai reaktan adalah  dan
5. Berdasarkan persamaan reaksi yang sudah di ketahui senyawa yang tergolong sebagai produk adalah  dan
6. larutan yang terbentuk Ketika kepingan Zn dan Larutan HCl direaksikan adalah larutan
7. jika larutan  $\text{Zn}_{(s)} + \text{HCl}_{(aq)}$  dipanaskan maka akan terbentuk endapan
8. berdasarkan percobaan diatas berapakah massa logam Zn dalam gelas kimia A adalah  gram
9. berdasarkan percobaan diatas berapakah massa logam Zn dalam gelas kimia B adalah  gram
10. Berdasarkan percobaan diatas berapakah berat endapan  $\text{ZnCl}_2$  dalam gelas kimia A adalah  gram
11. Berdasarkan percobaan diatas berapakah berat endapan  $\text{ZnCl}_2$  dalam gelas kimia B adalah  gram
12. Berdasarkan percobaan diatas berapakah massa HCl dalam gelas kimia A adalah  gram
13. Berdasarkan percobaan diatas berapakah massa HCl dalam gelas kimia B adalah  gram

14. berdasarkan percobaan diatas berapakah perbandingan massa Zn dan massa HCl jika massa endapan  $\text{ZnCl}_2$  pada gelas A adalah 3,21

gram  :

15. berdasarkan percobaan diatas berapakah perbandingan massa Zn dan massa HCl jika massa endapan  $\text{ZnCl}_2$  pada gelas B adalah 4,19

gram  :

### Menyajikan Hasil Karya

Berdasarkan hasil diskusi yang telah Ananda dan kelompok lakukan, maka buatlah hasil diskusi, kemudian presentasikan di depan kelas. Catat kritik atau saran dari teman Ananda.

| No | Kelompok | Kritik dan Saran |
|----|----------|------------------|
| 1. |          |                  |
| 2. |          |                  |
| 3. |          |                  |
| 4. |          |                  |
| 5. |          |                  |
| 6. |          |                  |

## Menganalisis dan Mengevaluasi Proses Pemecahan Masalah

Setelah kelompok Ananda melakukan presentasi, tuliskan Kesimpulan yang Ananda dapatkan setelah evaluasi dan penguatan dari guru tentang hukum proust!