



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

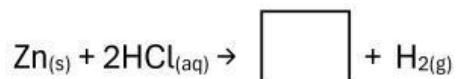


Setelah menonton dan membaca bahan ajar di atas, silahkan menjawab pertanyaan-pertanyaan di bawah ini!

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 ZnCl_2 dalam gelas kimia A adalah gram
11. Berdasarkan percobaan diatas berapakah berat endapan 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 ZnCl_2 pada gelas A adalah 3,21

gram :

15. berdasarkan percobaan diatas berapakah perbandingan massa Zn dan

massa HCl jika massa endapan 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!