LKPD II

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Menerapkan Hukum Perbandingan Tetap (Hukum Proust)

Identitas Peserta Didik

Nama :

Kelas :

Kelompok :

Nama Anggota

1.

2.

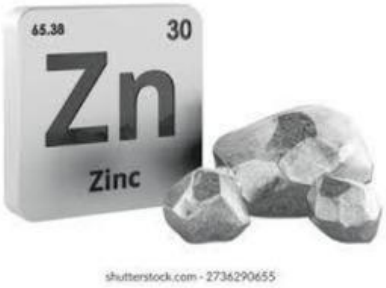
3.

4.

5.

LIVEWORKSHEETS

Orientasi Masalah



Gambar 1. Larutan HCl **Gambar 2. Logam Zn**

Sumber :

https://acesse.one/a8bp3w2 **https://l1nq.com/775syf1**

Perhatikan gambar di atas yang menunjukkan logam Zn dan Larutan HCl 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 di tandai dengan munculnya gelembung, 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?

LIVEWORKSHEETS

Mengorganisasikan Peserta didik

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.

LIVEWORKSHEETS

Klik gambar buku di atas untuk melihat sumber bacaan

tentang Hukum Proust

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

1. Massa Zn dalam gelas kimia A g dan massa Zn dalam gelas kimia B g
2. Yang terjadi jika HCl ditambahkan kedalam gelas kimia yang telah berisi keping Zn adalah
3. Gas yang terbentuk Ketika Zn dan larutan HCl direaksikan adalah
4. Lengkapilah persamaan reaksi dibawah ini!

   $Zn_{(s)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow$ $+ H_{2(g)}$

LIVEWORKSHEETS

5. Berdasarkan persamaan reaksi yang sudah di ketahui senyawa yang tergolong sebagai reaktan adalah dan
6. Berdasarkan persamaan reaksi yang sudah di ketahui senyawa yang tergolong sebagai produk adalah dan
7. larutan yang terbentuk Ketika kepingan Zn dan Larutan HCl direaksikan adalah larutan
8. Berat endapan ZnCl2 dalam gelas kimia A adalah gram
9. Jika diketahui pada gelas kimia A digunakan logam Zn sebanyak 1,54 gram berapakah massa Cl dalam endapan pada gelas kimia A jika massa endapan $ZnCl_2$ adalah 3,21g ; gram
10. Jika Massa $ZnCl_2$ = massa Zn + massa Cl

    3,21 gram = 1,54 gram + 1,67 gram

    Perbandingan massa ZN adalah dan perbandingan massa Cl adalah

LIVEWORKSHEETS

Menyajikan Hail Karya

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

No	Kelompok	Kritik dan Saran
7.		
8.		
9.		
10.		
11.		
12.		

Menganalisis dan Mengevaluasi Proses Pemecahan Masalah

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

Apa yang dimaksud dengan hukum lavoiser?

LIVEWORKSHEETS