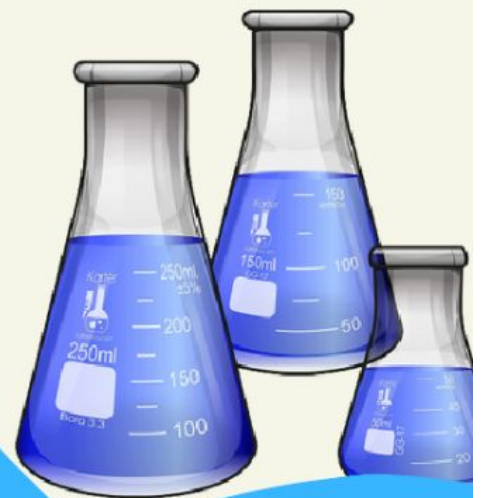
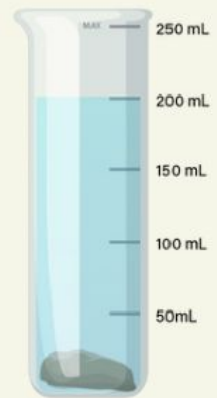
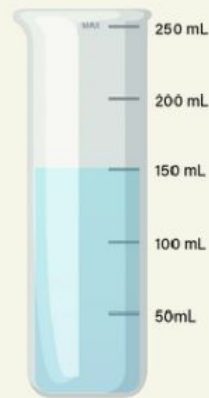




LKPD

Sifat dan Perubahan Zat

Untuk Kelas 7 SMP/MTs

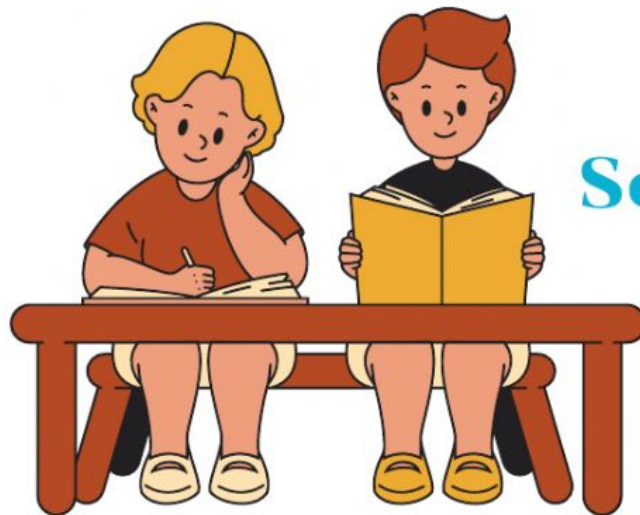


Oleh Anggi Nurma Yunita S



Nama:

Kelas:



Semangat

Oleh Anggi Nurma Yunita Sholikhah

Tujuan



Membedakan terjadinya perubahan kimia dan fisika

Rumusan Masalah



1. Apa jenis perubahan zat yang dihasilkan dari larutan garam yang diuapkan?
2. Apa jenis perubahan zat yang dihasilkan dari larutan HCl 0,5 M yang ditambah dengan pita magnesium?

Hipotesis



1. Perubahan zat yang terjadi pada larutan garam yang diuapkan adalah perubahan fisika.
2. Perubahan zat yang terjadi pada larutan HCl yang ditambah dengan pita magnesium adalah perubahan kimia.

Alat



- | | |
|----------------------|---------------------------|
| 1. Batang pengaduk | 6. Kaki tiga |
| 2. Cawan penguapam | 7. Kasa kawat |
| 3. Tabung reaksi | 8. Penjepit tabung reaksi |
| 4. Pembakar spiritus | |
| 5. Gelas ukur | |

Oleh Anggi Nurma Yunita Sholikhah

Bahan



1. NaCl
2. Akuades
3. Spirtus
4. Pita magnesium
5. HCl



Prosedur Percobaan NaCl

1. Siapkan 2 sendok NaCl.
2. Masukkan 2 sendok NaCl ke dalam 10 ml akuades di cawan penguapan.
3. Aduk larutan hingga menjadi homogen
4. Amati perubahan yang terjadi
5. Uapkan larutan yang ada dalam cawan penguapan dengan menggunakan pembakar spirtus
6. Amati peristiwa yang terjadi

Prosedur Percobaan HCl dengan Pita Mg



1. Siapkan gelas ukur, HCl 0,5 M, tabung reaksi, pita magnesium 1 cm, serta penjepit tabung reaksi.
2. Ukur volume HCl 0,5 M dengan menggunakan gelas ukur.
3. Masukkan 2 ml HCl 0,5 M ke dalam tabung reaksi
4. Tambahkan pita magnesium 1 cm ke dalam tabung reaksi yang sudah diisi dengan 2 ml HCl 0,5 M.
5. Amati peristiwa yang terjadi.

Oleh Anggi Nurma Yunita Sholikhah

Hasil



Jenis Larutan	Hasil Observasi	
	Sebelum	Sesudah

Larutan NaCl

Larutan HCl dan Mg

Endapan NaCl

NaCl berupa kristal putih

Akuades cair dan bening

Ada gelembung H

HCl cair dan bening

Pita Mg berwarna hitam

Oleh Anggi Nurma Yunita Sholikhah

Analisis



- Tentukan variabel yang ada di bawah ini

Variabel Tetap _____

Variabel Manipulasi _____

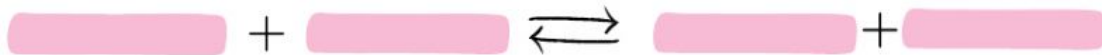
Variabel Respon _____

- Menentukan perubahan zat yang terjadi

Larutan NaCl yang diuapkan

Larutan HCl 0,5 M yang dicampur dengan pita magnesium

- Persamaan Reaksi



Mg

MgCl

HCl

2H

- Apakah hipotesis diterima atau ditolak?

Oleh Anggi Nurma Yunita Sholikhah



Kesimpulan

Larutan garam ketika dipanaskan _____ zat baru, _____ gelembung gas, _____ perubahan warna, dan _____ mengalami kenaikan suhu. Sedangkan pada larutan HCl ketika dicampur dengan pita magnesium dalam tabung reaksi _____ zat baru, _____ gelembung gas _____ perubahan warna, dan _____ mengalami kenaikan suhu.



Diskusi

Larutan garam termasuk ke dalam perubahan _____ dan larutan HCl yang ditambah dengan pita magnesium termasuk ke dalam perubahan _____.

Oleh Anggi Nurma Yunita Sholikhah