LKPD

Lembar Kerja Peserta Didik

Sifat Senyawa Ionik dan Kovalen



Kel : _____

Kelas : _____

SMA NEGERI 37 JAKARTA

LIVEWORKSHEETS

Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD)

Sifat Senyawa Ionik dan Kovalen

Tujuan

Setelah mengerjakan e-LKPD ini, peserta didik mampu membandingkan sifat senyawa ionik dan kovalen.

Petunjuk Pengisian

1. Kerjakan setiap aktivitas yang ada pada LKPD ini dengan cermat!
2. Jika telah selesai, silakan klik "**Finish**", pilih "**Email my answers to my teacher**", dan masukkan alamat e-mail berikut ini: irwantoseptian79@guru.sma.belajar.id !

Aktivitas 1. Rumusan Permasalahan

Berdasarkan Tujuan Praktikum ini, Tuliskan Pertanyaan yang akan terjawab setelah praktikum ini.

Aktivitas 2. Kajian Teori

1. **Jelaskan pengertian Ikatan Ionik dan Ikatan Kovalen serta berikan masing-masing 3 contoh senyawa ionik dan kovalen.**

LIVEWORKSHEETS

2. Jelaskan yang dimaksud dengan titik leleh dan faktor apa saja yang mempengaruhi titik leleh suatu zat.

3. Jelaskan faktor yang mempengaruhi kelarutan suatu zat dalam air.

4. Gambarkan Struktur Kristal senyawa ionik dan kovalen

LIVEWORKSHEETS

Aktivitas 3. Hipotesis

Berdasarkan kajian teori yang telah kalian lakukan pada aktivitas 2. Tuliskan jawaban pertanyaan dari perumusan masalah yang kalian buat di aktivitas 1.

Aktivitas 4. Pengambilan Data

Alat dan Bahan:
1. Kristal KI
2. Kristal KCl
3. Kristal asam benzoat
4. Kristal asam sitrat
5. Kristal NaCl
6. Gula Pasir
7. Parafin wax
8. Glukosa
9. Gelas Kimia 100 mL
10. Alumunium foil
11. Alat uji daya hantar listrik
12. Hotplate

Prosedur kerja:

A. Pengujian Titik Leleh
1. Tempatkan kristal KI, KCl, asam benzoat, parafin wax, asam sitrat, NaCl, gula pasir, dan glukosa pada alumunium foil.
2. Panaskan kristal-kristal tersebut menggunakan hotplate.
3. Urutkan kecepatan meleleh kristal-kristal tersebut dan catat hasilnya

B. Pengujian Kelarutan dalam Air
1. Tempatkan kristal KI, KCl, asam benzoat, parafin wax, asam sitrat, NaCl, gula pasir, dan glukosa pada gelas kimia.
2. Tambahkan air ke dalam masing-masing gelas kimia dan goyangkan gelas kimia

LIVEWORKSHEETS

3. Catat kelarutan masing-masing zat dalam air.

C. Pengujian Daya Hantar Listrik
1. Tempatkan kristal KI, KCl, asam benzoat, parafin wax, asam sitrat, NaCl, gula pasir, dan glukosa ke dalam gelas kimia.
2. Uji daya hantar listrik kristal-kristal tersebut dan catat hasil pengamatannya
3. Tambahkan air ke dalam masing-masing gelas kimia dan goyangkan gelas kimia
4. Uji daya hantar listrik larutan-larutan tersebut dan catat hasil pengamatannya

Data Pengamatan

A. Pengujian Titik Leleh

No	Zat	Urutan meleleh
1	KI	
2	KCl	
3	Asam Benzoat	
4	Asam Sitrat	
5	NaCl	
6	Gula	
7	Parafin Wax	
8	Glukosa	

B. Pengujian Kelarutan Dalam Air

No	Zat	Kelarutan dalam air
1	KI	
2	KCl	
3	Asam Benzoat	
4	Asam Sitrat	
5	NaCl	
6	Gula	
7	Parafin Wax	
8	Glukosa	

C. Pengujian Daya Hantar Listrik

No	Zat	Daya Hantar Listrik	
		Kristal	Larutan
1	KI		
2	KCl		
3	Asam Benzoat		
4	Asam Sitrat		
5	NaCl		
6	Gula		
7	Parafin Wax		
8	Glukosa		

LIVEWORKSHEETS

Aktivitas 5. Pengolahan Data

Berdasarkan data pengamatan pada aktivitas. 4 yang kalian hubungkan dengan kajian teori pada aktivitas 2., jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut.

Bandingkanlah sifat titik leleh, kelarutan air dan daya hantar listrik pada senyawa ionik dan kovalen serta beri penjelasan.

LIVEWORKSHEETS

Aktivitas 6. Menarik Kesimpulan

Berdasarkan pembahasan pada aktivitas 5. Tuliskan jawaban dari rumusan masalah yang kalian buat pada aktvitas 2.

Daftar Pustaka

Tuliskan Daftar referensi yang kalian gunakan untuk mengerjakan LKPD ini. (minimal 5 buah sumber referensi yang terdiri dari 1 buku, 1 jurnal, 3 artikel di situs web)

LIVEWORKSHEETS