Sri Mulyani, S.Pd.Jr

LKPD IKATAN ION

Nama:

Kelas:

Sebelum menggunakan LKPD ini, bacalah terlebih dahulu panduannya.

Materi

Ikatan ion adalah ikatan yang terjadi akibat adanya serah terima elektron sehingga membentuk ion positif dan ion negatif.

Contoh Senyawa Ionik : LiF, CaCl2, KF, NaI

Alat/ Bahan/ Sumber Belajar

- Smartphone IOS/ Android, Ipad, atau tablet
- Proyektor, Infokus, Speaker
- Asembler Edu
- Buku Kimia Kumer
- Bahan Ajar

1

Tujuan Pembelajaran

Peserta didik memahami ikatan kimia dalam kaitannya dengan interaksi antar partikel materi dan sifat fisik materi

2

Cara menggunakan LKPD dan Asembler Edu

1. Buka aplikasi Asembler Edu lalu pindai QR marker menggunakan menu scan dimenu bawah atau dapat juga menggunakan google pemindai QR
2. Bacalah terlebih dahulu materi dan deskripsi visual yang ada di Asembler Edu
3. Jawablah pertanyaan yang telah disediakan

Stimulation

Garam sebagai bahan pengawet

Ikan asin adalah bahan makanan yang terbuat dari daging ikan yang diawetkan dengan menambahkan banyak garam. Dengan metode pengawetan ini daging ikan yang biasanya membusuk dalam waktu singkat dapat disimpan di suhu kamar untuk jangka waktu berbulan-bulan.

Pengeringan atau pengasinan, baik dengan garam kering maupun air garam, adalah satu-satunya metode pengawetan ikan yang tersedia secara luas. Semakin tinggi konsentrasi garam yang digunakan, semakin cepat proses masuknya garam ke dalam daging ikan. Akan lebih baik apabila digunakan garam kristal untuk mengasinkan. Garam dapur murni (NaCl 95%) lebih mudah diserap dan menghasilkan ikan asin dengan kualitas yang lebih baik.

sumber: https://id.wikipedia.org/wiki/Ikan_asin

LIVEWORKSHEETS

Sri Mulyani, S.Pd.Jr

LKPD IKATAN ION

Assemblr Edu

Jawablah pertanyaan berikut ini dengan memilih jawaban yang paling benar (pilih, tulis jawaban dan benar salah)

1. Ikatan ion terbentuk akibat adanya serah terima

   .....

2. Berapa jumlah elektron valensi Na

   .....

3. Berapa jumlah elektron valensi Cl

   .....

4. Ikatan apa yang terbentuk pada NaCl

   .....

5. Unsur logam cenderung untuk menerima elektron untuk mencapai kestabilan.

   Benar

   Salah

6. Garam dapur mengandung senyawa yang berikatan ion.

   Benar

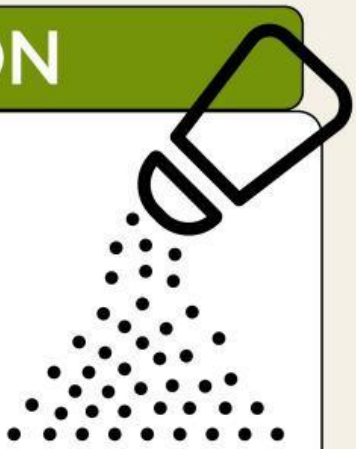
   Salah

LIVEWORKSHEETS

Sri Mulyani, S.Pd.Jr

LKPD IKATAN ION

Assemblr Edu



7 Pilihlah jawaban yang paling tepat dengan drag n drop

$Na^+ + Cl^- \rightarrow NaCl$

Mg

Cl

NaCl

Sifat Fisik NaCl

Melepas (+2)

Menerima (-1)

Persamaan reaksi

LIVEWORKSHEETS

Sri Mulyani, S.Pd.Fr

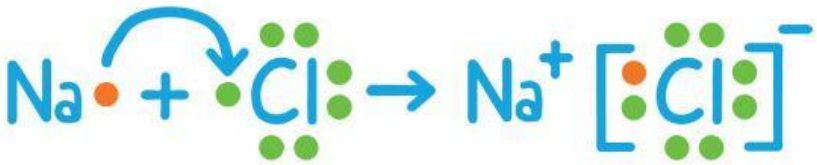
LKPD

IKATAN IONIK

Bacalah bacaan pada halaman 1. → Jawablah pertanyaan pada kalimat rumpang → pilihlah jawaban yang paling tepat

BAGIAN BACAAN

Ikatan ionik terjadi antara unsur ..... dan nonlogam. Ikatan ionik adalah tarikan elektrostatik yang kuat antara ion yang bermuatan berlawanan. Interaksi ini terjadi ketika atom logam mentransfer elektron (atau elektron-elektron) ke atom ..... Hasil dari hal ini adalah ion logam positif dan ion nonlogam negatif. Gambar di bawah ini menunjukkan atom logam natrium mentransfer elektron ke atom klorin nonlogam. Transfer elektron menghasilkan ion dengan kulit terluar yang lengkap.



Senyawa ionik terdapat dalam struktur raksasa, di mana ion-ion yang bermuatan berlawanan saling berdekatan melalui gaya tarik elektrostatik. Ini disebut kisi ..... Zat ionik memiliki titik leleh dan titik didih yang tinggi karena banyak energi panas yang dibutuhkan untuk mengatasi gaya tarik ini. Zat ionik juga dapat menghantarkan ..... saat meleleh karena ion-ionnya dapat bergerak untuk membawa muatan listrik. Namun, zat ionik tidak dapat menghantarkan listrik saat padat karena ion-ionnya tetap berada pada posisi tetap.

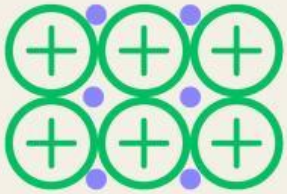
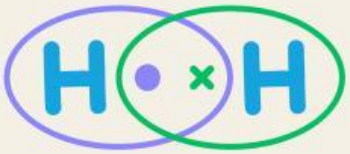
LIVEWORKSHEETS

Sri Mulyani, S.Pd.Jr

LKPD

MENGIDENTIFIKASI

Urutkan gambar sesuai deskripsi berikut dengan memindahkan gambar

ionik	Kovalen	Metalik
		
Ikatan kimia ini terjadi antara unsur logam dan non logam.	Ikatan kimia ini terjadi antara unsur-unsur non logam.	Ikatan kimia ini terjadi antara unsur-unsur logam.
Elektron ditransfer antar atom untuk membuat ion.	Elektron dibagi antar atom.	Elektron terdelokalisasi dan bebas bergerak.
Contoh: magnesium oksida, tembaga klorida dan perak iodida.	Contoh: air, karbon dioksida dan oksigen.	Contoh: natrium, tembaga, dan litium.

LIVEWORKSHEETS