LKPD

IKATAN ION LANJUTAN

Disusun oleh : Faqia Putri

Kelas : .....

Kelompok : .....

Nama Anggota Kelompok :

.....

.....

.....

.....

LIVEWORKSHEETS

PREDICT

Simak bacaan mengenai 2 senyawa kimia berikut!

Magnesium Klorida

Gambar 1. Magnesium Klorida

Tahukah kamu? $MgCl_2$ atau Magnesium klorida adalah senyawa kimia yang biasanya suplemen mineral yang berguna untuk mencegah dan mengobati kekurangan magnesium dalam darah (hipomagnesemia). Seseorang dikatakan mengalami hipomagnesemia bila kadar magnesium dalam darahnya kurang dari 1,8 miligram per desiliter (mg/dL). Padahal idealnya kadar magnesium dalam darah berkisar dari 1,8 mg/dL hingga 2,2 mg/dL. Hipomagnesemia biasanya ditandai dengan nafsu makan yang menurun drastis, sering mengalami kram otot, mual dan muntah, serta mati rasa atau kesemutan di bagian tubuh tertentu.

Kalsium Oksida

Gambar 2. Kalsium Oksida

Kalsium Oksida (CaO) dikenal juga sebagai kapur tohor, Kapur CaO dapat digunakan sebagai bahan pengisi pada campuran semen dan pasir untuk membuat plesteran dinding atau lantai yang kuat. Kapur CaO juga dapat digunakan sebagai bahan perekat untuk menempelkan batu bata atau bahan bangunan lainnya pada dinding atau lantai. Selain itu kapur CaO dapat digunakan sebagai bahan isolasi pada dinding dan atap bangunan untuk mengurangi panas atau suara yang masuk atau keluar.

LIVEWORKSHEETS

PREDICT

1. Berdasarkan fenomena diatas coba prediksi menurutmu ikatan kimia jenis apa yang ada pada MgCl2 dan CaO?

.....

.....

.....

.....

2. Sebutkan alasan MgCl2 dan CaO memiliki ikatan tersebut!

.....

.....

.....

.....

OBSERVE

Perhatikan penjelasan gurumu mengenai ikatan yang terbentuk pada senyawa $MgCl_2$ dan CaO! lengkapi isian berikut ini!

1. Apakah sifat dari unsur Mg dan Cl (logam/nonlogam)?

.....

.....

.....

.....

2. Tuliskan konfigurasi dan electron valensi dari Mg dan Cl!

.....

.....

.....

.....

LIVEWORKSHEETS

OBSERVE

3. Bagaimana kecenderungan atom Mg dan Cl dalam mencapai kestabilan? Apakah menerima atau melepas elektron?

.....
.....
.....
.....

4. Tuliskan proses terjadinya ikatan antara Mg dan Cl menggunakan persamaan reaksi!

.....
.....
.....
.....

5. Apakah sifat dari unsur Ca dan O (logam/nonlogam)?

.....
.....
.....
.....

6. Tuliskan konfigurasi dan elektron valensi dari Ca dan O!

.....
.....
.....
.....

7. Bagaimana kecenderungan atom Ca dan O dalam mencapai kestabilan? Apakah menerima atau melepas elektron?

.....
.....
.....
.....

LIVEWORKSHEETS

OBSERVE

8. Tuliskan proses terjadinya ikatan antara Ca dan O menggunakan persamaan reaksi!

.....

.....

.....

.....

EXPLAIN

1. Ikatan apa yang terbentuk dalam senyawa $MgCl_2$ dan CaO?

.....

.....

.....

.....

2. Sebutkan ciri-ciri ikatan ion!

.....

.....

.....

.....

LIVEWORKSHEETS

AYO BERLATIH!

1. Tuliskan proses terbentuknya ikatan ion dari unsur Na dan N, tentukan juga senyawa ion yang terbentuk!

.....
.....
.....
.....
.....
.....

2. Tuliskan proses terbentuknya ikatan ion dari unsur Al dan O, tentukan juga senyawa ion yang terbentuk!

.....
.....
.....
.....
.....
.....

3. Unsur X adalah unsur golongan IA dan Y adalah unsur pada golongan VIA tentukan rumus senyawa yang mungkin terbentuk dari ikatan ion antara X dan Y!

.....
.....
.....
.....
.....
.....

2. Unsur K adalah unsur golongan IIIA berikatan ion dengan unsur L dari golongan VIIA, tentukan rumus senyawa yang mungkin terbentuk dari ikatan ion antara K dan L!

.....
.....
.....
.....
.....

LIVEWORKSHEETS