

# Kegiatan 1. Ikatan Ion

Kelompok :

Nama Anggota Kelompok :

---

---

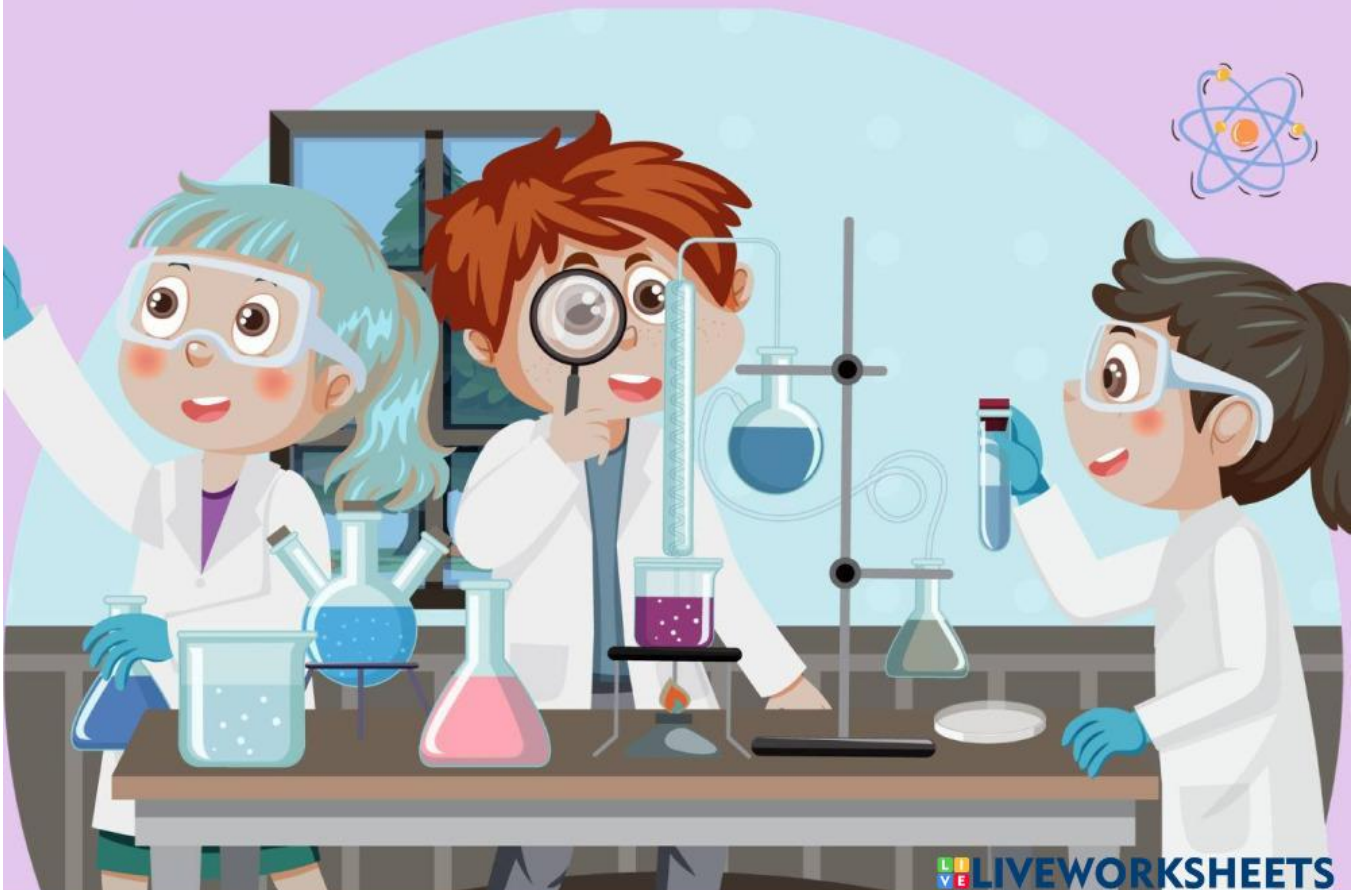
---

---

---

---

---





## LEMBAR KERJA KEGIATAN PEMBELAJARAN 1 IKATAN ION



TP:



Peserta didik mampu menganalisis proses terbentuknya ikatan ion, mengidentifikasi karakteristik senyawa ion, serta mengaitkan ikatan ion dengan sifat fisik materi (titik leleh, kekerasan, dan daya hantar listrik) untuk memprediksi sifat fisik senyawa ion secara tepat.

### Bahan Bacaan

#### Kecendrungan Unsur Mencapai Kestabilan

Diantara unsur-unsur di alam, hanya atom-atom unsur gas mulia yang stabil sedangkan atom yang lain tidak stabil. Kestabilan unsur ditentukan oleh konfigurasi elektronnya. Bagaimana konfigurasi elektron unsur yang stabil? Konfigurasi elektron unsur yang stabil sesuai dengan konfigurasi elektron yang dimiliki oleh unsur gas mulia.

Kestabilan unsur gas mulia dikarenakan unsur gas mulia memiliki konfigurasi penuh yaitu 8 elektron pada kulit terluarnya kecuali pada He yang hanya memiliki 2 elektron valensi. Konfigurasi elektron dengan 8 elektron pada kulit terluarnya disebut kaidah oktet sedangkan Konfigurasi elektron dengan 2 elektron pada kulit terluarnya disebut kaidah duplet. Unsur-unsur yang belum stabil cenderung akan berikatan dengan unsur lain untuk memenuhi kaidah oktet atau duplet tersebut, dapat dilihat dari contoh dibawa ini:

**12Mg = 2 8 2** untuk mencapai stabil, unsur magnesium kelebihan 2 elektron. Karena energi ionisasinya yang rendah Mg cenderung melepas 2 elektron untuk mencapai konfigurasi elektron gas mulia.

**9F = 2 7** untuk mencapai stabil, unsur Fluor kekurangan 1 elektron. Karena afinitas elektron besar F cenderung menarik 1 elektron untuk mencapai konfigurasi elektron gas mulia.

#### Pengertian Ikatan Ion

Ikatan ion adalah ikatan kimia yang terjadi karena adanya gaya tarik elektrostatik antara ion positif dan ion negatif. Ikatan ini terbentuk ketika satu atom melepaskan elektron dan atom lain menerima elektron. Atom yang melepaskan elektron menjadi ion positif (kation), sedangkan atom yang menerima elektron menjadi ion negatif (anion). Gaya tarik antara kedua ion tersebut membentuk senyawa ion, yang umumnya terjadi antara unsur logam dan nonlogam.

#### Sifat-sifat Senyawa Ion

Senyawa ion memiliki sifat-sifat antara lain:

- Berwujud padat dalam suhu kamar

Kuatnya ikatan antar partikel yang menyebabkan sulit untuk mengubah wujud benda pada suhu ruangan.

- Titik didih dan titik leleh tinggi

Senyawa ionik cenderung memiliki titik leleh dan titik didih yang tinggi. Hal ini disebabkan dalam proses pemisahan ion-ion yang terikat membutuhkan energi termal (panas/kalor) yang tinggi karena gaya tarik-menarik antara kation-kation dengan anion-anion mengarah ke segala arah.

- Memiliki daya hantar listrik

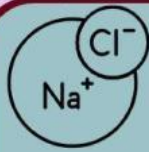
Dalam keadaan padat, senyawa ion memiliki daya hantar listrik yang rendah karena ion-ionnya terikat secara kuat di dalam kisi kristal dan tidak bebas bergerak. Sedangkan dalam bentuk leburan dan larutan senyawa ionik dapat menghantarkan arus listrik. Hal ini disebabkan oleh adanya kation-kation dan anion-anion yang dapat bergerak bebas di bawah pengaruh medan listrik.

Ketika senyawa ion seperti NaCl dilarutkan dalam air, molekul air yang bersifat polar akan mengelilingi dan menarik ion-ion dari kisi kristalnya sehingga ion  $\text{Na}^+$  dan  $\text{Cl}^-$  terpisah dan tersebar dalam larutan. Proses ini disebut disosiasi. Ion-ion yang terpisah dan dapat bergerak bebas inilah yang memungkinkan larutan menghantarkan arus listrik.

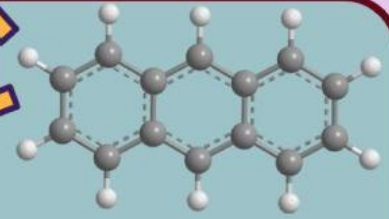




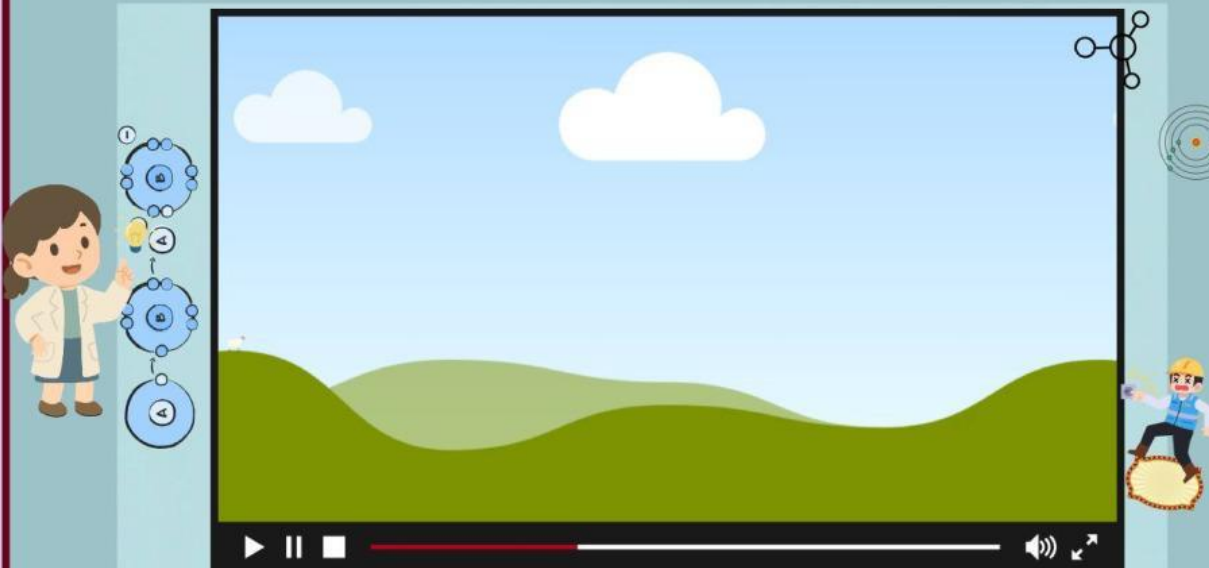
## LEMBAR KERJA KEGIATAN PEMBELAJARAN 1 IKATAN ION



### Orientasi Masalah



- Peserta didik mengamati fenomena melalui video.



Pada video terlihat genangan air keruh yang dapat menghantarkan arus listrik. Air murni ( $\text{H}_2\text{O}$ ) sebenarnya tidak dapat menghantarkan arus listrik dengan baik. Namun, genangan air telah bercampur dengan berbagai zat dari lingkungan, seperti garam mineral yang berasal dari tanah dan batuan, misalnya natrium klorida ( $\text{NaCl}$ ). Ketika zat-zat tersebut larut dalam air, terbentuk ion-ion bebas yang dapat menghantarkan arus listrik. Untuk memahami hubungan fenomena tersebut dengan pembentukan ion, ikatan ion, dan sifat senyawa ion, jawablah pertanyaan pada membimbing penyelidikan dibawah ini.





## Mengorganisasi Peserta Didik untuk Belajar

Setelah peserta didik mengamati fenomena pada video diatas dan membaca bahanbacaan, guru mengorganisasi peserta didik untuk melakukan penyelidikan secara kelompok.



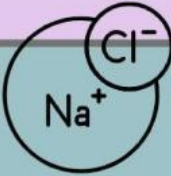
1. Peserta didik dibagi ke dalam beberapa kelompok (4-6 orang per kelompok).
2. Mendiskusikan bersama teman-teman berkaitan dengan fenomena yang diamati pada video.
3. Mengidentifikasi permasalahan yang terjadi
4. Mengemukakan dugaan awal terkait penyebab peristiwa tersebut
5. Mengidentifikasi konsep yang perlu dipelajari untuk memecahkan masalah.
6. Membagi tugas dalam kelompok
7. Menentukan sumber belajar yang relevan

Berdasarkan video yang telah diamati, tuliskan dugaan awal kalian tentang penyebab genangan air dapat menghantarkan arus listrik pada kolom yang tersedia.

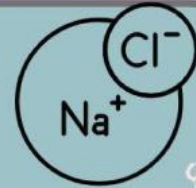
**jawab**



## Membimbing Penyelidikan Individu dan Kelompok



Untuk memecahkan permasalahan pada video di atas, lakukan analisis dan diskusikan pertanyaan berikut berdasarkan hasil pengamatan dan sumber belajar yang tersedia.



Berdasarkan video orientasi masalah yang telah kamu amati, mengapa genangan air yang terkena aliran listrik dapat membahayakan manusia?



Jawab :



Air murni (H<sub>2</sub>O) dalam keadaan murni sebenarnya tidak dapat menghantarkan arus listrik. Namun, mengapa genangan air pada kasus di video tersebut justru dapat menghantarkan arus listrik?

Jawab :





Genangan air mengandung garam mineral, seperti natrium klorida (NaCl). Ketika NaCl larut dalam air, ion apa saja yang dihasilkan? Jelaskan jenis ion yang terbentuk!



Jawab :



Mengapa atom logam cenderung melepaskan elektron, sedangkan atom nonlogam cenderung menerima elektron untuk mencapai kestabilan?



Jawab :



Bagaimana proses terbentuknya ikatan ion antara atom logam dan atom nonlogam berdasarkan perpindahan (serah terima) elektron?

Jawab :





Mengapa senyawa ion dapat terurai menjadi ion-ion bebas ketika dilarutkan dalam air?



Jawab :



Bagaimana hubungan susunan partikel senyawa ion (kisi kristal) dengan sifat senyawanya yang keras dan memiliki titik leleh tinggi?



Jawab :



Berdasarkan konsep ikatan ion yang telah dipelajari, bagaimana sifat fisik suatu senyawa ion dapat diprediksi berdasarkan jenis ikatannya?





## Mengembangkan dan Menyajikan Hasil

- Mendiskusikan hasil analisis bersama anggota kelompok
- Mengisi jawaban pada lembar kerja interaktif (Liveworksheet)
- Memeriksa kembali jawaban yang telah diisi sebelum menekan tombol "Finish"
- Memperbaiki jawaban jika masih terdapat kesalahan konsep
- Menyajikan hasil diskusi kelompok di depan kelas
- Memberikan tanggapan atau pertanyaan terhadap hasil kelompok lain



## Menganalisis dan mengevaluasi masalah

Peserta didik melakukan refleksi dan evaluasi terhadap hasil pembelajaran.

📌 Kegiatan:

- Meninjau kembali jawaban yang telah diperoleh
- Mendiskusikan kebenaran konsep bersama kelompok
- Mengidentifikasi dan memperbaiki kesalahan konsep
- Menyimpulkan hasil pembelajaran



## Kesimpulan

