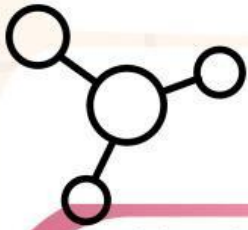


Nama: \_\_\_\_\_

Kelas: \_\_\_\_\_



## Evaluasi soal dan refleksi diri

### • Evaluasi soal (pilihan ganda)

Bacalah setiap soal dengan teliti.

1. Pilihlah satu jawaban yang paling tepat pada soal pilihan ganda.

2. Isilah jawaban dengan benar pada soal isian singkat sesuai dengan pemahaman kalian.

Kerjakan semua soal secara mandiri dan jujur.

#### 1. Senyawa ion terbentuk melalui proses ...

- A. Pemakaian elektron bersamaan      C. Perpindahan proton  
B. Serah terima elektron                D. Pembentukan inti atom

#### 2. Senyawa ion dalam keadaan padat tidak dapat menghantarkan listrik karena ...

- A. Elektron tidak ada                      C. Ikatan terlalu lemah  
B. Ion tidak dapat bergerak bebas      D. Tidak larut dalam air

#### 3. Senyawa ion dapat menghantarkan listrik saat dilarutkan dalam air karena ...

- A. Terjadi reaksi kimia                    C. Elektron bebas terbentuk  
B. Ion-ion dapat bergerak bebas        D. Terjadi penguapan

#### 4. Sifat keras dan titik leleh tinggi pada senyawa ion disebabkan oleh ...

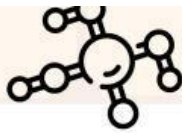
- A. Ikatan lemah                              C. Banyak elektron bebas  
B. Gaya tarik antar ion yang kuat      D. Ikatan kovalen

#### 5. Ikatan kovalen terbentuk karena ...

- A. Serah terima elektron                    C. Tarik - menarik ion  
B. Pemakaian pasangan elektron bersama      D. Perpindahan neutron







13. Molekul yang memiliki distribusi muatan tidak merata disebut molekul \_\_\_\_\_

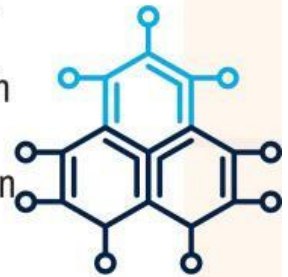
14. Gaya antarmolekul yang dominan pada senyawa nonpolar disebut gaya \_\_\_\_\_

15. Kemampuan logam untuk dibentuk tanpa mudah patah disebut sifat \_\_\_\_\_

### • Refleksi Diri

Jawablah pertanyaan berikut berdasarkan pengalaman belajar kalian.

1. Apa yang kalian ketahui setelah mempelajari materi pada kegiatan pembelajaran 1 sampai 3?
2. Hal apa yang paling menarik dari kegiatan pembelajaran yang telah kalian lakukan?
3. Materi apa yang masih belum kalian pahami dengan baik? Jelaskan secara singkat.



1.

2.

3.



# Daftar Pustaka

<https://youtu.be/4fKDXOpj4Ysi=lGP8DMkQbVPNvzzO>  
[https://www.scribd.com/document/376696051/RANGKUMAN-  
IKATAN-KIMIA](https://www.scribd.com/document/376696051/RANGKUMAN-<br/>IKATAN-KIMIA)

Brown, T. L., LeMay, H. E., Bursten, B. E., Murphy, C.,  
Woodward, P., & Stoltzfus, M. (2018). Chemistry: The Central  
Science (14th ed.). Pearson.

Kementerian Pendidikan dan Kebudayaan Republik Indonesia.  
(2017). Buku Guru Kimia SMA/MA Kelas XI. Jakarta:  
Kemendikbud.

Sari, D., & Rahmawati, Y. (2020). Pengembangan LKPD berbasis  
Problem Based Learning pada materi ikatan kimia. Jurnal  
Pendidikan Kimia, 12(2), 45–52.

Yayan Sunarya. 2010. Kimia dasar 1 berdasarkan prinsip -  
prinsip kimia terkini. Yrama Widia

