

PEMERINTAH DAERAH PROVINSI JAWA BARAT
DINAS PENDIDIKAN
CABANG DINAS PENDIDIKAN WILAYAH IV
SMAN 1 KLARI

Jalan Raya Kosambi – Telagasari, Klari – Karawang 41371



ASESMEN SUMATIF AKHIR SEMESTER (ASAS)
SEMESTER GANJIL TP. 2024/2025

Mata Pelajaran	: KIMIA	Nama	: _____
Kelas	: X	Kelas	: _____
Guru Bidang Studi	: MIYA NURMELATI, S.Pd.	Hari/Tanggal	: _____

Petunjuk mengerjakan soal:

1. Bacalah dengan seksama setiap pertanyaan sebelum Anda menjawabnya!
2. Penjelasan hendaknya jelas dan benar-benar mendukung jawaban Anda!
3. Ingatlah bahwa Allah senantiasa menyaksikan setiap gerak langkah kita, berdo'alah sebelum mengerjakan soal ini, *Do your best, be honest, and Good Luck!*

A. Jawablah pertanyaan dibawah ini dengan benar !

1. Diantara peristiwa-peristiwa berikut, yang merupakan perubahan fisika adalah...
 - A. Petasan meledak
 - B. Kertas terbakar
 - C. Beras digiling menjadi tepung
 - D. Besi berkarat
 - E. Kayu menjadi lapuk
2. Diberikan beberapa contoh perubahan materi:
 1. Tahu digoreng
 2. Emas menyublim
 3. Pembuatan tape
 4. Air menguap
 5. Kursi terbuat dari kayu
 6. Kayu dibakar

Berdasarkan data di atas yang termasuk ke dalam perubahan kimia adalah nomor ...

- A. 1 dan 2
 - B. 2 dan 3
 - C. 1, 3, dan 5
 - D. 1, 3, dan 6
 - E. 2, 4, dan 6
3. Besi adalah logam yang paling banyak penggunaannya, dari segi jumlah maupun ragamnya. Hal ini terjadi karena besi mempunyai sifat-sifat yang baik, yaitu kuat dan mudah dibentuk, berbeda dengan kayu yang mudah terbakar, besi tahan api serta mempunyai titik leleh yang relatif tinggi. Namun demikian, ada kelemahan dari besi, yaitu mudah berkarat, khususnya dalam suasana lembab.
Diantara sifat-sifat besi yang dikemukakan dalam bacaan diatas, manakah yang tergolong sifat kimia besi ...
 - A. Kuat
 - B. Tahan api
 - C. Mudah berkarat
 - D. Mudah terbakar
 - E. Titik leleh relatif tinggi
 4. Di antara kelompok zat berikut yang ketiganya tergolong unsur adalah ...
 - A. Fe, Ca(OH)₂, dan C₆H₁₂O₆
 - B. H₂O, H, dan O
 - C. Cu, Zn, dan N
 - D. Al, P, dan CuS
 - E. C, Na, dan CO(NH₂)₂
 5. Konfigurasi dari ²⁰Ca adalah ...
 - A. 2 8 8 2
 - B. 2 8 2 8
 - C. 2 18
 - D. 2 8 10

- E. 2 10 8
6. Atom adalah partikel yang tidak dapat dibagi lagi. Hal tersebut dikemukakan oleh ...
- Dalton
 - Thompson
 - Rutherford
 - Niels Bohr
 - Schrodinger
7. Teori atom yang di analogikan seperti roti kismis adalah ...
- Teori Atom Thompson
 - Teori Atom Rutherford
 - Teori Atom Niels Bohr
 - Teori Atom Dalton
 - Teori Atom Modern
8. Lambang ${}_{92}^{238}\text{U}$ menunjukkan bahwa atom unsur Uranium mempunyai...
- 92 proton, 92 elektron, 146 neutron
 - 92 proton, 146 elektron, massa atom 238
 - 92 proton, 146 elektron, massa atom 230
 - 146 proton, 146 elektron, 92 neutron
 - 146 proton, 92 elektron, massa atom 238
9. Unsur dengan konfigurasi 2 8 1 terletak pada periode ...
- 1
 - 2
 - 3
 - 7
 - 8
10. Senyawa Fe_2S_3 memiliki nama ...
- Besi trisulfida
 - Besi(II) sulfida
 - Besi(III) sulfida
 - Besi(IV) sulfida
 - Diferrum trisulfida
11. Asam sulfat memiliki rumus kimia ...
- HCl
 - HNO_3
 - H_2SO_4
 - H_3PO_4
 - CH_3COOH
12. Nama senyawa N_2O_5 adalah ...
- Dinitrogen pentaoksida
 - Dinitrogen trioksida
 - Nitrogen dioksida
 - Dinatrium pentaoksida
 - Dinatrium oksida
13. Nama senyawa dengan rumus kimia Li_2O adalah ...
- Dilithium monooksida
 - Dilithium dioksida
 - Litium oksida
 - Litium(I) oksida
 - Litium(II) oksida
14. Unsur dengan konfigurasi elektron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ terletak pada periode dan golongan ...
- Periode 3, golongan IIA
 - Periode 4, golongan IIA
 - Periode 3, golongan IIIA
 - Periode 4, golongan IIIA
 - Periode 4, golongan IA

15. Rumus kimia dari senyawa yang terbentuk dari ion kalsium (Ca^{2+}) dan ion karbonat (CO_3^{2-}) adalah ...
- CaCO_2
 - CaCO_3
 - Ca_2CO_3
 - $\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$
 - $\text{Ca}_2(\text{CO}_3)_2$
16. Banyaknya atom Oksigen dalam $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ adalah ...
- 3
 - 4
 - 7
 - 12
 - 14
17. Setarakan reaksi berikut.
- $$\text{N}_2(g) + \text{H}_2(g) \rightarrow \text{NH}_3(g)$$
- Urutan koefisien yang benar adalah
- 1, 2 dan 3
 - 3, 2 dan 1
 - 1, 3 dan 2
 - 3, 1 dan 2
 - 2, 3 dan 1
18. Penulisan konfigurasi elektron dengan cara menyingkat pada atom $_{42}\text{Mo}$ adalah ...
- $[\text{Ar}] 3d^{10}, 4s^2$
 - $[\text{Ar}] 3d^{10}, 4s^2, 4p^6$
 - $[\text{Kr}] 4d^{10}, 5s^2$
 - $[\text{Kr}] 4d^4, 5s^2$
 - $[\text{Kr}] 4d^{10}$
19. Unsur yang terdapat pada golongan VI A dan perioda 3 dalam sistem periodik unsur memiliki konfigurasi elektron ...
- $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^4$
 - $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6$
 - $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4$
 - $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5, 4s^1$
 - $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^1, 3p^5$
20. Satu orbital hanya terdapat maksimum 2 elektron. Sehingga jumlah maksimum elektron setiap subkulit adalah dua kali jumlah orbitalnya. Pernyataan ini dikemukakan oleh ...
- Aufbau
 - Heisenberg
 - Pauli
 - Hund
 - Planck