PEMERINTAH DAERAH PROVINSI JAWA BARAT
DINAS PENDIDIKAN
CABANG DINAS PENDIDIKAN WILAYAH IV
SMAN 1 KLARI
Jalan Raya Kosambi – Telagasari, Klari – Karawang 41371

ULANGAN HARIAN
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. Reaksi yang melibatkan perubahan energi dan pembentukan zat baru disebut …
   A. Perubahan fisika
   B. Perubahan kimia
   C. Perubahan mekanis
   D. Perubahan biologis
   E. Perubahan termal
   Jawaban: b
2. Peranan ilmu kimia dengan bidang lain salah satunya adalah dapat menentukan umur fosil menggunakan radioisotop karbon-14. Bidang ini merupakan …
   A. Pertanian
   B. Kedokteran
   C. Geologi
   D. Arkeologi
   E. Industri
3. Salah satu contoh sifat kimia adalah …
   A. Wujud zat
   B. Titik didih
   C. Mudah membusuk
   D. Massa jenis
   E. Kelarutan
   Jawaban c
4. Diantara peristiwa-peristiwa berikut, yang merupakan perubahan fisika adalah …
   A. Nasi basi
   B. Besi berkarat
   C. Roti berjamur
   D. Kertas terbakar
   E. Garam larut dalam air
5. 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

LIVEWORKSHEETS

6. 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
7. Berikut ini adalah nama-nama unsur, kecuali …
   A. Besi
   B. Nitrogen
   C. Oksigen
   D. Hidrogen
   E. Udara
8. Di antara kelompok zat berikut yang ketiganya tergolong unsur adalah ...
   A. Fe, $Ca(OH)_2$, dan $C_6H_{12}O_6$
   B. H_2O, H, dan O
   C. Cu, Zn, dan N
   D. Al, P, dan CuS
   E. C, Na, dan $CO(NH_2)_2$
9. Zat berikut yang termasuk senyawa adalah ...
   A. C
   B. Al^{3+}
   C. Na
   D. O_2
   E. H_2O
10. Lambang unsur dari Karbon adalah ...
   A. K
   B. C
   C. Cu
   D. Co
   E. Ca
11. Atom $_{35}$Br memiliki konfigurasi 2 8 18 7. Atom Br memiliki jumlah kulit sebanyak ...
   A. 4
   B. 5
   C. 7
   D. 1
   E. 2
12. Konfigurasi dari $_{20}$Ca adalah …
   A. 2 8 8 2
   B. 2 8 2 8
   C. 2 18
   D. 2 8 10
   E. 2 10 8
13. Atom adalah partikel yang tidak dapat dibagi lagi. Hal tersebut dikemukakan oleh ...
   A. Dalton
   B. Thompson
   C. Rutherford
   D. Niels Bohr
   E. Schrodinger
14. Teori atom yang di analogikan seperti roti kismis adalah ...
   A. Teori Atom Thompson
   B. Teori Atom Rutherford
   C. Teori Atom Niels Bohr
   D. Teori Atom Dalton
   E. Teori Atom Modern

LIVEWORKSHEETS

15. Salah satu kelemahan dari teori Atom Niels Bohr adalah ...
    A. Tidak dapat menjelaskan susunan muatan
    B. Elektron dapat beralih dari kulit rendah ke kulit tinggi
    C. Hanya dapat menerangkan spektrum garis pada atom hidrogen
    D. Dapat menjelaskan bahwa elektron memiliki energi & lintasan tertentu
    E. Mampu menjawab kelemahan Teori Atom Rutherford dengan menerapkan teori kuantum

16. Nomor atom dari $^{31}_{15}\mathrm{P}$ adalah ...
    A. 16
    B. 31
    C. 18
    D. 17
    E. 15

17. Nomor massa dari $^{3}_{2}\mathrm{He}$ adalah ...
    A. 4
    B. 2
    C. 1
    D. 5
    E. 3

18. Lambang $^{238}_{92}U$ menunjukkan bahwa atom unsur Uranium mempunyai...
    A. 92 proton, 92 elektron, 146 neutron
    B. 92 proton, 146 elektron, massa atom 238
    C. 92 proton, 146 elektron, massa atom 230
    D. 146 proton, 146 elektron, 92 neutron
    E. 146 proton, 92 elektron, massa atom 238

19. Kalium mempunyai nomor atom 19 dan nomor massa 39. Jumlah neutron dan elektron pada atom kalium adalah...
    A. 19 dan 20
    B. 20 dan 19
    C. 18 dan 19
    D. 18 dan 20
    E. 20 dan 18

20. Konfigurasi 2 8 1 dimiliki oleh unsur ...
    A. $_{14}$Si
    B. $_{12}$Mg
    C. $_{13}$Al
    D. $_{15}$P
    E. $_{11}$Na

LIVEWORKSHEETS