KLASIFIKASI MATERI

Nama: _____ Kelas: _____

Teman Sebangku: _____

⭐ Berilah tanda silang (X) pada lingkaran jawaban yang menurutmu paling tepat! ⭐

A. Pendahuluan Klasifikasi Materi

1. Es batu merupakan suatu benda yang memiliki keadaan ….

- ◯ Padat
- ◯ Cair
- ◯ Gas
- ◯ Plasma

2. Es batu dan uap air termasuk zat yang berwujud ….

- ◯ padat dan cair
- ◯ cair dan gas
- ◯ padat dan gas
- ◯ cair dan padat

B. Perbedaan Zat, Materi dan Benda

3. Berikut ini yang termasuk wujud zat, yaitu ….

- ◯ padat, cair, dan kalor
- ◯ gas, energi, dan plasma
- ◯ gas, plasma, dan Kondensat Bose-Einstein
- ◯ plasma, LCD, dan LED

4. Segala sesuatu yang mempunyai massa dan menempati ruang disebut sebagai ....

- ◯ unsur
- ◯ molekul
- ◯ senyawa
- ◯ materi

LIVEWORKSHEETS

C. Penyusun Materi

5. Atom merupakan suatu bola pejal kecil yang keras yang tidak dapat dibagi lagi dan menyusun suatu benda. Pendapat tersebut dinyatakan oleh ….

- John Dalton
- J. J. Thomson
- Ernest Rutherford
- James Chadwick

6. Pernyataan yang tepat dari Ernest Rutherford tentang atom adalah ...

- Atom merupakan bola pejal yang tidak dapat dibagi lagi.
- Atom tersusun atas elektron yang tersebar merata pada atom.
- Atom tersusun atas inti atom yang dikelilingi oleh elektron.
- Posisi eletron pada suatu atom tidak dapat ditentukan secara pasti.

D. Kuis Akhir Klasifikasi Materi

7. Berikut ini yang termasuk salah satu jenis wujud zat adalah ....

- Atom
- Panas
- Gas
- Energi

8. Bubuk kopi dan garam merupakan contoh zat yang memiliki wujud ….

- Padat
- Cair
- Gas
- Plasma

9. Manusia bernapas dengan menghirup oksigen dan menghembuskan karbondioksida. Kedua zat tersebut berada dalam wujud ….

- Padat
- Cair
- Gas
- Semua salah

LIVEWORKSHEETS

11. Perhatikan istilah-istilah berikut!
1) Plasma
2) Padat
3) Momentum
4) Kalor
Istilah yang merupakan wujud keadaan zat ditunjukkan oleh nomor ….

- 1 dan 2
- 1 dan 3
- 2 dan 3
- 2 dan 4

12. Sebatang emas murni bermassa 1 kg mengandung ….

- molekul unsur emas
- molekul campuran emas
- larutan emas
- suspensi emas

13. Pernyataan yang tepat berikut ini mengenai teori atom yang dikemukakan oleh John Dalton adalah ...

- Atom adalah suatu bola pejal kecil yang keras yang tidak dapat dibagi lagi.
- Atom terdiri dari muatan listrik positif yang tersebar merata.
- Atom terdiri dari inti atom yang bermuatan listrik positif dan elektron-elektron yang bergerak mengelilingi inti atom.
- Elektron bergerak mengelilingi inti atom pada lintasan-lintasan tertentu.

14. Perhatikan tokoh-tokoh berikut!
1) Ernest Rutherford
2) John Dalton
3) J.J Thomson
Urutan model atom yang diajukan tokoh-tokoh di atas dari yang paling awal hingga terakhir menurut tahun penemuannya adalah ….

- 1 – 2 – 3
- 2 – 3 – 1
- 1 – 3 – 2
- 2 – 1 – 3

15. Saat Anda memasukkan sejumlah air ke dalam freezer (lemari pendingin), beberapa saat setelahnya air tersebut berubah menjadi es. Perubahan wujud air tersebut berubah dari zat … menjadi zat … .

- cair; padat

LIVEWORKSHEETS

16. Perubahan wujud yang dalam prosesnya terjadi pelepasan kalor atau panas adalah ....

- menguap
- menyublim
- mencair
- mengembun

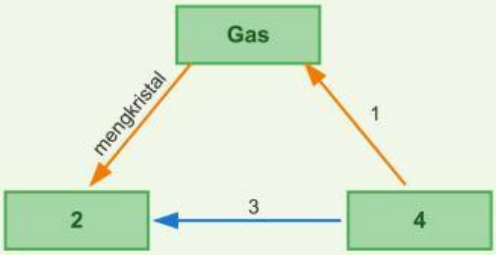
17. Proses penguraian sampah organik menghasilkan gas metana. Gas metana tersebut terdiri dari ....

- 1 atom karbon dan 2 atom oksigen
- 1 atom karbon dan 1 atom oksigen
- 1 atom karbon dan 4 atom hidorgen
- 2 atom hidrogen dan 1 atom oksigen

18. Kelemahan dari model atom Ernest Rutherford adalah belum mampu menjelaskan ....

- elektron bergerak mengelilingi inti atom
- mengapa elektron tidak jatuh ke inti atom
- sifat kelistrikan atom
- keberadaan dari inti atom

19. Perhatikan diagram perubahan wujud berikut!



Perubahan wujud pada angka 1 dan 3 secara berturut-turut adalah ....

- mengembun dan membeku
- mengembun dan mencair
- menguap dan membeku
- menguap dan mencair

20. Perhatikan gambar berikut!

LIVEWORKSHEETS