

NAMA	KELAS	TEMAN SEBANGKU

Pendahuluan Klasifikasi Materi

1.	Es batu merupakan suatu benda yang memiliki keadaan A. Padat B. Cair C. Gas D. Plasma
2.	Es batu dan uap air termasuk zat yang berwujud A. padat dan cair B. cair dan gas C. padat dan gas D. cair dan padat
Perbedaan Zat, Materi dan Benda	
3.	Berikut ini yang termasuk wujud zat, yaitu A. padat, cair, dan kalor

	B. gas, energi, dan plasma C. gas, plasma, dan Kondensat Bose-Einstein D. plasma, LCD, dan LED	
4.	Segala sesuatu yang mempunyai massa dan menempati ruang disebut sebagai A. unsur B. molekul C. senyawa D. materi	
Penyusun Materi		
5.	Atom merupakan suatu bola pejal kecil yang keras yang tidak dapat dibagi lagi dan menyusun suatu benda. Pendapat tersebut dinyatakan oleh A. John Dalton B. J. J. Thomson C. Ernest Rutherford D. James Chadwick	
6.	Pernyataan yang tepat dari Ernest Rutherford tentang atom adalah ...	

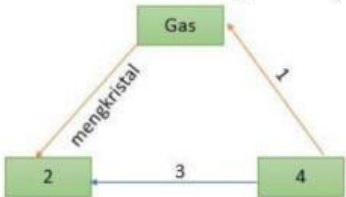
	A. Atom merupakan bola pejal yang tidak dapat dibagi lagi. B. Atom tersusun atas elektron yang tersebar merata pada atom. C. Atom tersusun atas inti atom yang dikelilingi oleh elektron. D. Posisi elektron pada suatu atom tidak dapat ditentukan secara pasti.
Kuis Akhir Klasifikasi Materi	
7. [	Berikut ini yang termasuk salah satu jenis wujud zat adalah A. Atom B. Panas C. Gas D. Energi
8.	Bubuk kopi dan garam merupakan contoh zat yang memiliki wujud A. Padat B. Cair C. Gas D. Plasma

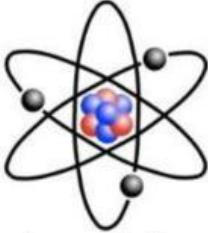
9.	Manusia bernapas dengan menghirup oksigen dan menghembuskan karbondioksida. Kedua zat tersebut berada dalam wujud A. Padat B. Cair C. Gas D. Semua salah
10.	Menurut Rutherford, atom tersusun atas inti atom yang mengandung A. Proton B. Electron C. Neutron D. Proton dan neutron
11.	Perhatikan istilah-istilah berikut! 1. Plasma 2. Padat 3. Momentum 4. Kalor

	Istilah yang merupakan wujud keadaan zat ditunjukkan oleh nomor A. 1 dan 2 B. 1 dan 3 C. 2 dan 3 D. 2 dan 4
12.	Sebatang emas murni bermassa 1 kg mengandung A. molekul unsur emas B. molekul campuran emas C. larutan emas D. suspensi emas
13.	Pernyataan yang tepat berikut ini mengenai teori atom yang dikemukakan oleh John Dalton adalah ... A. Atom adalah suatu bola pejal kecil yang keras yang tidak dapat dibagi lagi. B. Atom terdiri dari muatan listrik positif yang tersebar merata. C. Atom terdiri dari inti atom yang bermuatan listrik positif dan elektron-elektron yang bergerak mengelilingi inti atom.

	D.Elektron bergerak mengelilingi inti atom pada lintasan-lintasan tertentu.
14.	Perhatikan tokoh-tokoh berikut! 1. Ernest Ruthrford 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 A. 1 – 2 – 3 B. 2 – 3 – 1 C. 1 – 3 – 2 D. 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 ... A. cair; padat B. cair; gas

	C.padat; cair D.padat; gas
16.	Perubahan wujud yang dalam prosesnya terjadi pelepasan kalor atau panas adalah ... A.menguap B.menyublim C.mencair D.mengembun
17.	Proses penguraian sampah organik menghasilkan gas metana. Gas metana tersebut terdiri dari ... A.1 atom karbon dan 2 atom oksigen B.1 atom karbon dan 1 atom oksigen C.1 atom karbon dan 4 atom hidorgen D.2 atom hidrogen dan 1 atom oksigen
18.	Spektrum atom merupakan urutan warna berupa garis tertentu yang dipancarkan oleh atom. Menurut Bohr, adanya spektrum ini terjadi karena ... A.elektron bergerak pada lintasan dengan tingkat energi tertentu

	B. elektron mengelilingi inti dengan memancarkan sejumlah energi C. adanya garik tarik terhadap elektron yang amat kuat D. adanya energi ikat pada inti atom
19.	Kelemahan dari model atom Ernest Rutherford adalah belum mampu menjelaskan A. elektron bergerak mengelilingi inti atom B. mengapa elektron tidak jatuh ke inti atom C. sifat kelistrikan atom D. keberadaan dari inti atom
20.	Perhatikan diagram perubahan wujud berikut!  Perubahan wujud pada angka 1 dan 3 secara berturut-turut adalah A. mengembun dan membeku B. mengembun dan mencair

	C.menguap dan membeku D.menguap dan mencair
21.	Perhatikan gambar berikut!  Teori yang dikemukakan pada model atom di atas adalah A.Atom adalah bola kecil yang keras yang tidak bisa dibagi lagi. B.Atom terdiri dari inti atom yang bermuatan listrik positif dan elektron-elektron yang bergerak mengelilingi inti atom. C.Elektron-elektron bergerak mengelilingi inti atom pada satu lintasan saja. D.Atom berbentuk bola pejal yang bermuatan positif dan tersebar muatan negatif yang merata diseluruh bagian atom.
<u>Padat, Cair, Gas</u>	
22.	Perhatikan sifat-sifat berikut! 1. bentuknya berubah saat dipindahkan

	2. volumenya tetap saat dipindahkan 3. jarak antar partikelnya rapat 4. gaya ikat partikelnya kuat Sifat-sifat zat cair ditunjukkan oleh nomor A. 2 dan 3 B. 2 dan 4 C. 1 dan 2 D. 1 dan 3	
23.	Zat yang memiliki gaya ikat antar partikelnya sangat lemah adalah sifat dari zat A. Plasma B. Padat C. Cair D. Gas	
Sifat Materi		
24.	Perhatikan pernyataan berikut! 1. wujud zat 2. bentuk zat 3. susunan atom zat	

	4. mudah terbakar Sifat di atas yang menunjukkan sifat fisik suatu zat ditunjukkan oleh nomor A. 3 dan 4 B. 1 dan 2 C. 1 dan 3 D. 2 dan 3	
25.	Perhatikan sifat-sifat suatu materi berikut ini. 1 Memiliki daya hantar panas yang buruk 2 Memiliki warna merah terang 3 Mudah karatan 4 Titik lebur 65°C 5 Tidak mudah terbakar Dari sifat-sifat tersebut, yang merupakan sifat fisika adalah A. (1), (2), dan (3) B. (1), (2), dan (4) C. (2), (3), dan (5) D. (3), (4), dan (5)	

Sifat Kimia	
26.	Besi merupakan suatu bahan yang memiliki daya hantar listrik yang baik, namun besi juga merupakan suatu bahan yang mudah berkarat. Berdasarkan kalimat tersebut yang menunjukkan sifat kimia adalah A. Besi B. daya hantar C. listrik D. mudah berkarat
27.	Perhatikan sifat-sifat suatu materi berikut ini! 1 Mudah meledak saat bereaksi dengan oksigen 2 Memiliki warna abu-abu berkilau 3 Lemah ditarik magnet 4 Mudah terbakar saat diiris tipis 5 Titik lebur di 6.500 K Dari sifat-sifat tersebut, yang merupakan sifat kimia adalah A. (1) dan (3) B. (1) dan (4) C. (2) dan (3)

D.(4) dan (5)

Latihan Soal Sifat Materi

28. Perhatikan tabel berikut ini!

	Kursi	Air	Asap pabrik
I	ikatannya sangat lemah	ikatannya sangat kuat	ikatannya lemah
II	Jarak antar partikelnya berdekatan	Jarak antar partikelnya renggang	Jarak antar partikelnya sangat renggang
III	Volumenya tetap	Volumenya berubah	Volumenya berubah
IV	Bentuknya tetap	Bentuknya berubah	Bentuknya berubah
V	Susunan partikel teratur	Susunan partikel tidak teratur	Susunan partikel sangat tidak teratur

Pernyataan sifat benda yang tepat, yaitu

- A. I, II, dan III
- B. I, III, dan IV
- C. II, IV, dan V
- D. III, IV, dan V

29. Berikut ini pernyataan yang tepat mengenai perbedaan zat cair dan gas adalah

- A. susunan partikel zat cair tidak teratur sedangkan partikel gas lebih teratur

	B.zat cair memiliki volume yang tetap sedangkan volume gas berubah C.zat cair memiliki bentuk yang tetap sedangkan gas memiliki bentuk yang berubah D.gaya ikat antar molekul pada zat cair lemah sedangkan pada gas kuat												
30.	Sebelum membuat panci bertangkai, beberapa sifat fisika perlu dipertimbangkan, kecuali A.penampilannya B.massa jenisnya C.kemagnetannya D.titik didihnya												
Kuis Akhir Sifat Materi													
31.	Perhatikan tabel berikut ini! <table><tr><th>No.</th><th>Bentuk</th><th>Volume</th></tr><tr><td>1.</td><td>Tetap</td><td>Tetap</td></tr><tr><td>2.</td><td>Tetap</td><td>Berubah</td></tr><tr><td>3.</td><td>Mengikuti wadah</td><td>Tetap</td></tr></table>	No.	Bentuk	Volume	1.	Tetap	Tetap	2.	Tetap	Berubah	3.	Mengikuti wadah	Tetap
No.	Bentuk	Volume											
1.	Tetap	Tetap											
2.	Tetap	Berubah											
3.	Mengikuti wadah	Tetap											

	4. Mengikuti wadah Berubah Sifat-sifat yang dimiliki zat gas ditunjukkan nomor A.1 B.2 C.3 D.4
32.	Perhatikan pernyataan berikut ini! 1. Bentuknya selalu berubah menyesuaikan bentuk wadahnya. 2. Bentuknya tetap tidak berubah. 3. Volumanya tetap tidak berubah. 4. Volumanya selalu berubah menyesuaikan wadahnya. Pernyataan yang termasuk sifat zat padat adalah A.(1) dan (3) B.(1) dan (4) C.(2) dan (3) D.(2) dan (4)
33.	Raksa pada suhu kamar termasuk zat cair karena memiliki ciri-ciri A.bentuk dan volume tetap