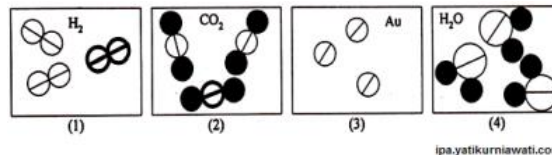
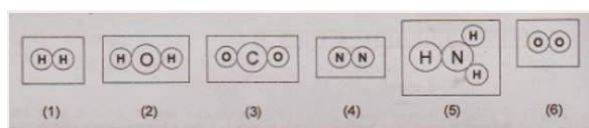


1. Zat murni yang terbentuk dari dua atau lebih unsur melalui reaksi kimia dinamakan
- Asam
 - Unsur
 - Elektroda
 - Senyawa

6. Perhatikan gambar berikut ini!



2. Perhatikan gambar berikut!



Gambar di atas yang termasuk molekul senyawa adalah

- (1), (2) dan (3)
 - (1), (4) dan (6)
 - (2), (3) dan (4)
 - (2), (3) dan (5)
3. Fe adalah lambang dari unsur
- Emas
 - Besi
 - Air
 - Fluorin
4. Zat berikut yang merupakan unsur adalah
- Garam
 - Karbon
 - Air
 - Alkohol
5. Setiap benda tersusun dari satu unsur atau lebih, dan setiap unsur memiliki sifat struktur atom yang
- Sama
 - Khas
 - Banyak
 - Mirip

Pasangan yang tergolong ke dalam molekul senyawa adalah (UN 2012/2013 B02, B07, B16, B24)

- (1) dan (2)
- (1) dan (3)
- (2) dan (3)
- (2) dan (4)

7. Air merupakan gabungan antara hidrogen dan

- Karbon
- Nitrogen
- Kripton
- Oksigen

8. Perhatikan beberapa rumus kimia berikut!

- Ca^{2+}
- H^+
- SO_4^{2-}
- P_4
- Cl^-
- H_2

Yang tergolong rumus kimia kation adalah

- 1) dan 2)
- 1) dan 3)
- 3) dan 5)
- 4) dan 6)

9. Garam dapur mempunyai lambang
a. NaHO
b. NaCl
c. NaCH
d. HSO₉
10. Unsur-unsur penyusun gula adalah
a. Karbon dan hidrogen
b. Natrium, karbon dan helium
c. Karbon dan air
d. Karbon, oksigen dan hidrogen
8. Senyawa basa yang digunakan dalam pembuatan sabun adalah NaOH. NaOH dapat terurai menjadi Na⁺ dan OH⁻. Dalam hal ini Na⁺ dan OH⁻ merupakan (UN 2012/2013 B01, B10, B19, B25)
A. ion
B. atom
C. unsur
D. molekul
11. Berikut ini yang termasuk unsur logam adalah
a. Besi, seng dan hidrogen
b. Oksigen, nitrogen dan karbon
c. Seng, besi dan tembaga
d. Krypton, tembaga dan oksigen
12. Rumus senyawa kimia dari N₂O₃ adalah
A. nitrogen trioksida
B. trinitrogen dioksida
C. dinitrogen dioksida
D. dinitrogen trioksida
13. Perbedaan senyawa dan campuran adalah dari penyusunnya. Senyawa disusun oleh unsur-unsur, sedangkan campuran disusun oleh
a. Atom
b. Zat
c. Partikel
d. Molekul
10. Di bawah ini yang tidak termasuk senyawa adalah
a. Besi
b. Urea
c. Natrium Klorida
d. Karbondioksida
14. Pupuk Urea, CO(NH₂)₂, termasuk dalam golongan (UN 2012/2013 B03, B11, B20, B23)
A. ion
B. atom
C. molekul unsur
D. molekul senyawa
15. Diantara zat berikut partikelnya berupa atom adalah
A. uap air
B. gas hidrogen
C. garam dapur
D. kawat tembaga
16. Senyawa Biner merupakan senyawa yang tersusun dari
a. Tiga unsur
b. Dua unsur
c. Empat unsur
d. Lima unsur

17. Zat murni yang tidak dapat diuraikan menjadi zat-zat yang lebih sederhana lagi dengan reaksi kimia dinamakan
- Senyawa
 - Atom
 - Unsur
 - Neutron

14. Perhatikan tabel berikut ini!

No	Rumus Kimia
1.	CO ₂
2.	N ₂
3.	H ₂ O
4.	Fe

Yang tergolong molekul unsur adalah (UN 2012/2013 B14, B15, B26)

- (1)
 - (2)
 - (3)
 - (4)
15. Unsur-unsur yang terdapat di alam bebas biasanya tidak dalam bentuk persenyawaan. Berikut yang tidak termasuk unsur-unsur di alam bebas adalah
- Natrium
 - Tembaga
 - Zink
 - Perak

16. Unsur berikut ini yang tidak dilambangkan dengan satu huruf adalah
- Emas
 - Hidrogen
 - Oksigen
 - Karbon

17. Tiga unsur yang paling dominan pada tubuh manusia adalah
- Nitrogen, Oksigen dan Hidrogen
 - Oksigen, Carbon dan Hidrogen
 - Oksigen, Hidrogen dan Natrium
 - Helium, Natrium dan Alumunium
18. Ion kalium yang bermuatan positif satu (K⁺) jika berikatan dengan satu ion klorida yang bermuatan negative satu (Cl⁻) akan membentuk senyawa
- KCl₂
 - K₂Cl
 - KCl
 - K₂Cl₂

19. Molekul H₂SO₄ terdiri atas dua atom H dan satu molekul SO₄. Dua atom H dapat melepaskan dua elektron menjadi dua ion H⁺ dan molekul SO₄ menangkap dua elektron menjadi SO₄²⁻. Pada peristiwa tersebut, yang merupakan kation adalah
- Ion SO₄²⁻
 - Atom
 - Atom H
 - Ion H⁺

20. Suatu anion dikatakan poliatomik apabila tersusu dari
- Satu unsur
 - Satu atom
 - Dua atom
 - Dua unsur atau lebih

21. Lambang anion sulfit adalah ...
- SO₄³⁻
 - SO₄²⁻
 - NO₂⁻
 - NO₃⁻

22. Barium nitrat memiliki rumus molekul
- NaNO_3
 - $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
 - $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
 - KNO_3
23. Perbedaan senyawa dan campuran adalah dari penyusunnya. senyawa disusun oleh unsur-unsur, sedangkan campuran disusun oleh
- Atom
 - Zat
 - Partikel
 - Molekul
24. Pada peristiwa kimia, suatu atom dalam suatu unsur dapat menangkap atau melepaskan elektron sehingga terbentuk
- Ion
 - Molekul monoatomik
 - Molekul poliatomik
 - Senyawa
25. Ion yang bermuatan positif dinamakan
- Kation
 - Anion
 - Elektron
 - Molekul
26. Partikel terkecil dari materi yang bermuatan negatif adalah
- Anion
 - Elektron
 - Kation
 - Molekul
27. Senyawa yang tidak tersusun atas ion-ion adalah
- NaCl
 - KNO_3
 - H_2O
 - CaCO_3
28. Jika atom netral menerima sebuah elektron, maka atom tersebut menjadi
- Kation
 - Proton
 - Anion
 - Neutron
29. Jika atom Na melepaskan 1 elektron akan menjadi
- Ion Na^+
 - Ion Na^-
 - Anion
 - Elektron
30. Berikut ini merupakan ion poliatomik, kecuali
- PO_4^{3-}
 - NO_3^-
 - MnO_4^-
 - S^{2-}
31. Nama dari anion NO_3^- adalah
- Nitrat
 - Nitrit
 - Sulfat
 - Sulfit
32. Senyawa ammonium sulfat terbentuk dari kation dan anion, yaitu
- NH_4^+ dan SO_4^{2-}
 - NH_4^+ dan SO_4^-
 - NH_4^{2+} dan SO_4^{2-}
 - NH_4^{2+} dan SO_4^-

33. Ion kalium yang bermuatan positif satu (K^+) jika berikatan dengan satu ion klorida yang bermuatan negative satu (Cl^-) akan membentuk senyawa
- KCl_2
 - K_2Cl
 - KCl
 - K_2Cl_2
34. Molekul H_2SO_4 terdiri atas dua atom H dan satu molekul SO_4 . Dua atom H dapat melepaskan dua elektron menjadi dua ion H^+ dan molekul SO_4 menangkap dua elektron menjadi SO_4^{2-} . Pada peristiwa tersebut, yang merupakan kation adalah
- Ion SO_4^{2-}
 - Atom
 - Atom H
 - Ion H^+