



YAYASAN MANBA'UL HUDA SIDARAJA

SMA IT MANBA'UL HUDA

Dusun Wage Rt. 016 Rw. 004 Desa Sidaraja Kecamatan Ciawigebang Kabupaten Kuningan 45591
Telp. 081221710080 email: sekretariat.mbh@gmail.com

Nama : _____	Mata Pelajaran : Kimia
Kelas : X	Waktu : Menit

- A. Pilihan Ganda
1. Kimia adalah ilmu yang mempelajari.....
 - A. Makhluk hidup dan proses kehidupan
 - B. Zat, susunan, sifat, dan perubahannya
 - C. Planet dan bintang di luar angkasa
 - D. Angka dan perhitungan
 2. Cabang ilmu kimia yang mempelajari zat dan reaksi dalam kehidupan sehari-hari disebut...
 - A. Kimia organik
 - B. Kimia fisik
 - C. Kimia analitik
 - D. Biokimia
 3. Kimia organik mempelajari...
 - A. Zat yang mengandung karbon
 - B. Zat anorganik
 - C. Gas mulia
 - D. Reaksi nuklir
 4. Kimia anorganik mempelajari...
 - A. Zat yang tidak mengandung karbon
 - B. Zat yang hanya ada di tumbuhan
 - C. Zat yang mengandung protein
 - D. Zat radioaktif
 5. Kimia fisik (fisika kimia) mempelajari....
 - A. Hubungan antara sifat zat dan energi yang terlibat dalam reaksi
 - B. Struktur atom saja
 - C. Kadar air di udara
 - D. Benda padat saja
 6. Kimia analitik bertujuan untuk...
 - A. Menentukan jenis dan kadar zat dalam sampel
 - B. Mengubah zat menjadi energi
 - C. Menghitung massa jenis udara
 - D. Meneliti planet
 7. Contoh perubahan kimia adalah...
 - A. Pembakaran kertas
 - B. Membekukan air
 - C. Mengiris apel
 - D. Melarutkan gula
 8. Contoh perubahan fisika adalah...
 - A. Es mencair menjadi air
 - B. Pembakaran kayu
 - C. Memasak telur
 - D. Mengkaratnya besi

9. Unsur adalah...
- A. Zat murni yang tidak dapat diuraikan menjadi zat lain dengan cara kimia
 - B. Campuran dari dua zat
 - C. Zat yang hanya ada di laboratorium
 - D. Larutan air dan garam
10. Senyawa adalah...
- A. Zat yang terbentuk dari dua atau lebih unsur yang bergabung secara kimia
 - B. Zat tunggal
 - C. Gas mulia
 - D. Unsur radioaktif
11. Rumus kimia air adalah...
- A. H_2O
 - B. O_2
 - C. CO_2
 - D. NaCl
12. Rumus kimia oksigen (bentuk molekul gas di udara) adalah...
- A. O_2
 - B. H_2O
 - C. CO_2
 - D. NaOH
13. Rumus kimia karbon dioksida adalah...
- A. CO_2
 - B. O_2
 - C. H_2O
 - D. CaCO_3
14. Sabun padat umumnya merupakan garam natrium dari asam lemak. Rumus kimia umum sabun padat bisa ditulis sebagai...
- A. $\text{R}-\text{COONa}$
 - B. H_2O
 - C. CO_2
 - D. NaCl
15. Sabun cair umumnya merupakan garam kalium dari asam lemak. Rumus kimia umum sabun cair bisa ditulis sebagai...
- A. $\text{R}-\text{COOK}$
 - B. NaCl
 - C. CO_2
 - D. H_2O
16. Atom terdiri atas...
- A. Proton, neutron, dan elektron
 - B. Proton, elektron, dan molekul
 - C. Neutron, molekul, dan ion
 - D. Elektron, molekul, dan ion
17. Bagian atom yang bermuatan positif disebut...
- A. Proton
 - B. Neutron
 - C. Elektron
 - D. Ion
18. Bagian atom yang tidak bermuatan listrik disebut...
- A. Neutron
 - B. Proton
 - C. Elektron
 - D. Positron

19. Bagian atom yang bermuatan negatif disebut...
- Elektron
 - Proton
 - Neutron
 - Ion
20. Nomor atom (Z) menunjukkan...
- Jumlah proton dalam inti atom
 - Jumlah elektron dan neutron
 - Massa atom relatif
 - Jumlah isotop
21. Massa atom (A) menunjukkan...
- Jumlah proton + neutron dalam inti atom
 - Jumlah elektron
 - Jumlah proton saja
 - Jumlah molekul
22. Isotop adalah atom yang...
- Memiliki jumlah proton sama tetapi jumlah neutron berbeda
 - Memiliki jumlah neutron sama tetapi proton berbeda
 - Memiliki jumlah elektron sama dengan proton
 - Memiliki jumlah proton dan neutron sama
23. Ion adalah atom yang...
- Memiliki muatan listrik akibat kehilangan atau menerima elektron
 - Netral
 - Memiliki massa yang besar
 - Tidak reaktif
24. Elektron berada pada...
- Kulit atau tingkat energi di sekitar inti atom
 - Inti atom
 - Molekul
 - Isotop
25. Model atom yang menyatakan elektron mengelilingi inti seperti planet disebut...
- Model atom Bohr
 - Model atom Dalton
 - Model atom Thomson
 - Model atom Rutherford
26. Reaksi kimia adalah...
- Perubahan zat menjadi zat baru dengan sifat berbeda
 - Perubahan wujud tanpa terbentuk zat baru
 - Perubahan warna air saja
 - Perubahan fisik tanpa energi
27. Contoh reaksi kimia dalam kehidupan sehari-hari adalah...
- Pembakaran kayu
 - Es mencair
 - Air mendidih
 - Memotong kertas
28. Reaksi penguraian (dekomposisi) adalah...
- Zat tunggal diuraikan menjadi dua atau lebih zat baru
 - Dua zat bergabung membentuk satu zat
 - Satu zat diganti dengan zat lain
 - Reaksi netralisasi
29. Reaksi pembentukan (sintesis) adalah...
- Dua atau lebih zat bergabung membentuk zat baru

- B. Zat diuraikan menjadi dua atau lebih zat
 - C. Gas bereaksi dengan air
 - D. Reaksi endoterm
30. Reaksi penggantian (displacement) terjadi ketika...
- A. Unsur dalam suatu senyawa digantikan oleh unsur lain
 - B. Dua zat membentuk satu senyawa
 - C. Zat diuraikan menjadi beberapa senyawa
 - D. Gas larut dalam air
- B. Isian Singkat
1. Kimia berasal dari kata kimiya yang berasal dari bahasa..... dan memiliki arti.....
 2. Sebutkan 3 manfaat belajar kimia!
 3. Mendiagnosis penyakit merupakan peranan kimia dalam bidang.....
 4. Salah satu karakteristik bahan kimia adalah mudah meledak, sebutkan contoh bahan kimia yang mudah meledak!
 5. Merkuri dan klorin merupakan salah satu sifat bahan kimia yang memiliki sifat.....
 6. Penggolongan materi zat tuggal terdiri dari 2 yaitu..... dan
 7. Tuliskan senyawa kimia sabun cair dan sabun padat!
 8. H₂O, NaCl, C₀2, merupakan partikel yang termasuk kedalam partikel.....
 9. Sebutkan ciri ciri reaksi kimia!
 10. Tuliskan bentuk senyawa air.....