**Tugas Kimia**

Nama : Oktario mufti Yudha

Kelas : XTP2B

No : 26

SOAL

1. Daftar unsur unsur yang ada di bumi beserta lambang unsurnya.

2. Aturan penulisan lambang unsur

3. Pengertian disertai contohnya:

a. Atom

b. Molekul

c. Ion

d. Rumus kimia

4. Tuliskan rumus kimia dari :

a. Air

b. Garam dapur

c. Asam cuka

d. Amonia

JAWAB

1.

1. Gadolinium Gd
2. 6 Karbon C 65 Terbium Tb
3. 7 Nitrogen N 66 Disprosium Dy
4. 8 Oksigen O 67 Holmium Ho
5. 9 Fluor F 68 Erbium Er
6. 10 Neon Ne 69 Tulium Tm
7. 11 Natrium Na 70 Iterbium Yb
8. 12 Magnesium Mg 71 Lutetium Lu
9. 13 Alumunium Al 72 Hafnium Hf
10. 14 Silikon Si 73 Tantalum Ta
11. 15 Fosfor P 74 Wolfram W
12. 16 Belerang S 75 Renium Re
13. 17 Klor Cl 76 Osmium Os
14. 18 Argon Ar 77 Iridium Ir
15. 19 Kalium K 78 Platina Pt
16. 20 Kalsium Hidrogen H 60 Neodimium Nd
17. 2 Helium He 61 Prometium Pm
18. 3 Litium Li 62 Samarium Sm
19. 4 Berilium Be 63 Europium Eu
20. 5 Boron B 64 Ca 79 Emas (Aurum) Au
21. 21 Skandium Sc 80 Raksa (Hydrargyrum) Hg
22. 22 Titanium Ti 81 Talium Tl
23. 23 Vanadium V 82 Timbal (Plumbum) Pb
24. 24 Krom Cr 83 Bismut Bi
25. 25 Mangan Mn 84 Polonium Po
26. 26 Besi (Ferrum) Fe 85 Astatin At
27. 27 Kobalt Co 86 Radon Rn
28. 28 Nikel Ni 87 Fransium Fr
29. 29 Tembaga (Cuprum) Cu 88 Radium Ra
30. 30 Seng Zn 89 Aktinium Ac
31. 31 Galium Ga 90 Torium Th
32. 32 Germanium Ge 91 Protaktinium Pa
33. 33 Arsenik As 92 Uranium U
34. 34 Selenium Se 93 Neptunium Np
35. 35 Brom Br 94 Plutonium Pu
36. 36 Kripton Kr 95 Amerisium Am
37. 37 Rubidium Rb 96 Kurium Cm
38. 38 Strontium Sr 97 Berkelium Bk
39. 39 Itrium Y 98 Kalifornium Cf
40. 40 Zirkonium Zr 99 Einsteinium Es
41. 41 Niobium Nb 100 Fermium Fm
42. 42 Molibden Mo 101 Mendelevium Md
43. 43 Teknetium Tc 102 Nobelium No
44. 44 Rutenium Ru 103 Lawrensium Lr
45. 45 Rodium Rh 104 Rutherfordium Rf
46. 46 Paladium Pd 105 Dubnium Db
47. 47 Perak (Argentum) Ag 106 Seaborgium Sg
48. 48 Kadmium Cd 107 Bohrium Bh
49. 49 Indium In 108 Hassium Hs
50. 50 Timah (Stannum) Sn 109 Meitnerium Mt
51. 51 Antimon (Stibium) Sb 110 Darmstadtium Ds
52. 52 Telurium Te 111 Roentgenium Rg
53. 53 Yodium I 112 Kopernisium Cn
54. 54 Xenon Xe 113 Ununtrium Uut
55. 55 Sesium Cs 114 Flerovium Fl
56. 56 Barium Ba 115 Ununpentium Uup
57. 57 Lantanum La 116 Livermorium Lv
58. 58 Serium Ce 117 Ununseptium Uus
59. 59 Praseodimium Pr 118 Ununoktium Uuo

2. Menggunakan 1 atau 2 huruf,  Jika lambang unsur teridri dari 2 huruf maka huruf pertama besar dan huruf kedua kecil, Lambang unsur merupakan singkatan dari nama unsur dalam bahasa Latin

3.

a. atom adalah unit pembangun dr segala macam materi. atom merupakan bagian terkecil dr suatu unsur yg masih mempunyai sifat sama dgn unsurnya ( John Dalton, Teori Atom Dalton)

b. Ion adalah atom yang bermuatan listrik, ion yang bermuatan listrik disebut kation, dan ion yang bermuatan negatif disebut anion.

c. Molekul merupakan gabungan dari beberapa atom unsur, bisa dua atau lebih. Molekul adalah partikel terkecil dari suatu unsur/senyawa

d. Rumus kimia adalah rumus atau suatu zat yang menyatakan jenis dan jumlah relative atom-atom yang terdapat dalam zat itu. Rumus kimia dinyatakan dengan rumus molekul (RM) dan rumus empiris (RE). Angka yang menyatakan jumlah atom suatu unsur dalam rumus kimia disebut angka indeks. Penulisan rumus kimia sesuai dengan komposisi senyawa yang diperoleh berdasarkan percobaan.

4.

a. H2O

b. NaCl, KIO3, AgCl

c. CH3COOH

d. NH3