EVALUASI KIMIA
STRUKTUR ATOM DAN SISTEM PERIODIK UNSUR

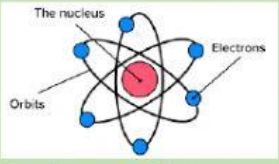
NAMA :
KELAS :

PETUNJUK :

1. Berdoalah sebelum mengerjakan.
2. Tuliskan nama dan kelas pada kolom yang tersedia.
3. Bacalah soal dengan cermat dan mulailah mengerjakan dari soal yang kalian anggap mudah.
4. Teliti kembali jawabanmu sebelum klik "FINISH".
5. Setelah yakin dengan jawaban kalian, klik "FINISH".
6. Isikan NAMA LENGKAP pada kolom FULL NAME.
7. Isikan KELAS pada kolom GRADE.
8. Isikan KIMIA pada kolom SCHOOL SUBJECT.
9. Pastikan jawaban kalian sudah terkirim.

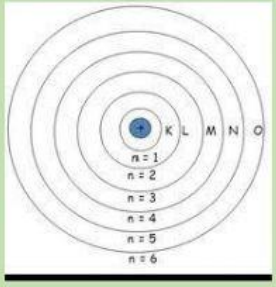
SELESAIKAN SOAL EVALUASI DI BAWAH INI DENGAN MENULISKAN JAWABAN PADA KOLOM YANG TERSEDIA ATAU MEMILIH PILIHAN JAWABAN YANG PALING TEPAT PADA SOAL PILIHAN!

1. Perhatikan gambar di bawah ini!



Gambar tersebut merupakan model atom yang dikemukakan oleh

2. Perhatikan gambar di bawah ini!



Menurut Teori Atom Niels Bohr, elektron-elektron bergerak mengelilingi inti sesuatu dengan lintasan seperti pada gambar. Lintasan-lintasan electron saat mengelilingi inti atom disebut

3. Berikut ini pernyataan tentang atom :
   1) Atom dari unsur yang sama memiliki berat, ukuran dan sifat yang sama.
   2) Atom merupakan bola pejal bermuatan positif dan didalamnya terdapat electron yang tersebar bagaikan roti kismis.
   3) Atom terdiri dari inti atom dan electron yang bergerak mengelilingi inti.
   4) Atom merupakan partikel terkecil dari suatu materi.
   5) Atom bersifat netral, jumlah muatan positif sama dengan muatan negatif.

Berdasarkan pernyataan tentang atom di atas, pernyataan yang dikemukakan oleh John Dalton ditunjukkan nomor

4. Elektron dalam atom memiliki sifat partikel dan sifat gelombang. Kedudukan electron tidak dapat dipastikan.
   Pernyataan tersebut sesuai dengan Teori Atom
5. Atom terdiri dari inti atom dan elektron. Dalam inti atom terdapat
6. Atom Kalsium dengan lambang Ca memiliki massa 40 dan nomoe atom 20. Jumlah neutron dari atom Ca tersebut adalah
7. Atom Aluminium memiliki jumlah proton 13 dan jumlah neutron 14, maka massa atom/nomor massa atom tersebut adalah
8. Atom Kalium, dengan lambang K memiliki jumlah proton 19 dan massa 39. Jumlah neutron atom Kalium tersebut adalah
9. Atom Kr memiliki jumlah electron 36 dan jumlah neutron 48. Nomor massa/massa atom Kr adalah
10. Jumlah electron pada atom O dengan massa atom 16 dan jumlah neutron 8 adalah
11. Atom kromium dengan lambang Cr memiliki nomor atom 24 dan jumlah neutron 28. Massa atom/nomor massa dari atom Cr adalah
12. Perhatikan atom berikut : ${}^{15}_{7}N\ dan\ {}^{14}_{7}N$. Kedua atom tersebut merupakan
13. Perhatikan atom berikut : ${}^{14}_{7}N\ dan\ {}^{14}_{6}C$. Kedua atom tersebut merupakan
14. Perhatikan atom berikut : ${}^{15}_{7}N\ dan\ {}^{16}_{8}O$. Kedua atom tersebut merupakan
15. Konfigurasi electron untuk atom ${}_{15}P$ adalah
16. Konfigurasi electron untuk atom ${}_{20}Ca$ adalah
17. Konfigurasi electron untuk atom ${}_{33}As$ adalah
18. Elektron valensi dari atom ${}_{50}Sn$ adalah
19. Jumlah electron pada kulit M untuk atom ${}_{19}K$adalah
20. Jumlah electron pada kulit N untuk atom ${}_{35}Br$ adalah
21. Jumlah electron pada kulit M untuk atom ${}_{7}Li$ adalah
22. Berdasarkan konfigurasi elektronnya, atom ${}_{17}Cl$ terletak pada golongan
23. Dalam Tabel Periodik Unsur, atom ${}_{37}Rb$ terletak pada periode dan golongan
24. Atom ${}_{54}Xe$ terletak pada periode dan golongan dalam Tabel Periodik Unsur.
25. Atom ${}_{9}F$ terletak pada golongan dan periode dalam Tabel Periodik Unsur.

--SELAMAT MENGERJAKAN, SEMOGA DIMUDAHKAN DAN DIBERI KEPAHAMAN--