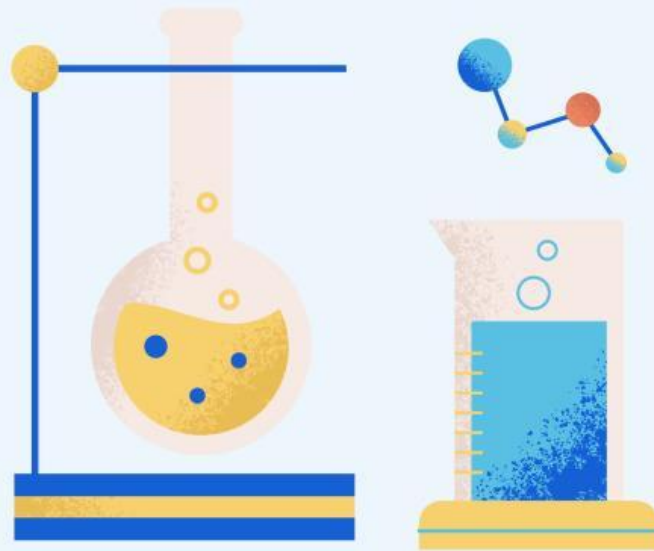


LEMBAR ASSESSMENT

STRUKTUR ATOM



Nama :
Kelas : 10
Tanggal :

Kimia Kelas X/Ganjil SMA

Disusun Oleh:

Ni Made Putri Savitri (A2022530009)

PETUNJUK UMUM PENGISIAN SOAL

- Berdoa sebelum mengerjakan soal sesuai dengan agama dan keyakinan masing-masing agar diberikan kelancaran.
- Tuliskan Nama Lengkap, Nomor Peserta, dan Kelas pada kolom identitas yang telah disediakan.
- Periksa dan bacalah setiap butir soal dengan teliti sebelum Anda menjawabnya.
- Pastikan jumlah soal sudah lengkap sesuai dengan yang tertera (20 butir soal pilihan ganda).
- Dahulukan menjawab soal-soal yang Anda anggap mudah.
- Gunakan waktu yang tersedia secara efisien.
- Periksa kembali jawaban Anda sebelum lembar soal atau jawaban dikumpulkan/diselesaikan.

PETUNJUK KHUSUS (PILIHAN GANDA)

- Pilihlah satu jawaban yang paling tepat dengan memberikan tanda silang (X) pada huruf A, B, C, D, atau E di Lembar Jawaban.
- Apabila Anda ingin memperbaiki atau mengganti jawaban, berikan dua garis mendatar pada jawaban yang salah, lalu berikan tanda silang (X) pada pilihan jawaban yang baru. Contoh: ~~A~~ B C X E
- Untuk pengguna platform LiveWorksheets:
 - Klik pada kotak pilihan atau pilih opsi dari menu dropdown yang tersedia.
 - Pastikan semua kotak telah terisi sebelum menekan tombol "Finish".
 - Tuliskan nama lengkap saat muncul kolom pop-up pengiriman hasil.

1. Siapakah ilmuwan yang berhasil membuktikan adanya partikel bermuatan negatif (elektron) melalui percobaan tabung sinar katode?
2. Percobaan "Tetes Minyak Milikan" dilakukan untuk menentukan...
3. Partikel penyusun atom yang tidak memiliki muatan (netral) ditemukan oleh James Chadwick melalui penembakan partikel alfa pada inti atom...
4. Sinar positif yang bergerak menuju katode dalam percobaan tabung gas berlubang ditemukan oleh Eugene Goldstein dan disebut sebagai...
5. Kesimpulan utama dari percobaan penembakan lempeng tipis emas oleh Rutherford adalah..
6. Model atom yang digambarkan sebagai "bola pejal seperti tolak peluru" dikemukakan oleh...
7. Kelemahan utama dari model atom Thomson (Roti Kismis) adalah...
8. Niels Bohr menyempurnakan model atom Rutherford dengan menyatakan bahwa...
9. Menurut teori atom Mekanika Kuantum, daerah dengan peluang terbesar ditemukannya elektron disebut...
10. Tokoh yang mengemukakan "Prinsip Ketidakpastian", yang menyatakan bahwa posisi dan momentum elektron tidak dapat ditentukan secara bersamaan, adalah...
11. Dalam notasi atom A_ZX , simbol A menunjukkan...
12. Sebuah atom netral memiliki nomor atom 11 dan nomor massa Berapakah jumlah neutron dalam atom tersebut?
13. Unsur Klorin memiliki notasi ${}^{35}_{17}Cl$. Jumlah proton dan elektron pada atom netral tersebut adalah...
14. Jika sebuah atom membentuk ion positif (X^{n+}), maka atom tersebut telah...

15. Notasi ${}_{16}^{32}\text{S}^{2-}$ menunjukkan ion sulfur yang memiliki jumlah elektron sebanyak...
16. Atom-atom yang memiliki nomor atom sama tetapi nomor massa berbeda disebut...
17. Pasangan atom ${}_{6}^{14}\text{C}$ dan ${}_{7}^{14}\text{N}$ merupakan contoh dari...
18. Isoton adalah atom-atom dari unsur berbeda yang memiliki jumlah... yang sama.
19. atom-atom dari unsur yang berbeda (nomor atom berbeda) namun memiliki jumlah neutron yang sama di dalam inti atomnya disebut....
20. Perhatikan data: (1) ${}_{1}^3\text{H}$, (2) ${}_{2}^3\text{He}$. Kedua atom tersebut merupakan isobar karena memiliki kesamaan dalam hal...

Selamat Mengerjakan! Kejujuran adalah kunci kesuksesan.