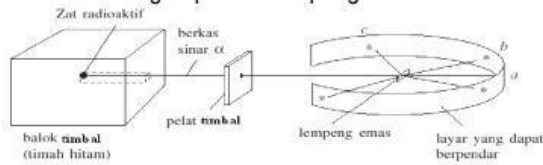


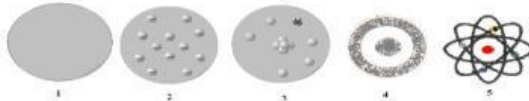
LATIHAN SOAL PAKET 1

1. Perhatikan bagan percobaan penghamburan sinar alfa berikut:



Partikel alfa yang jatuh pada titik a adalah

- partikel alfa yang menabrak inti atom
 - partikel alfa yang menabrak elektron
 - partikel alfa yang melewati ruang kosong jauh dari inti atom
 - partikel alfa yang melewati ruang kosong mendekat inti atom
 - partikel alfa yang berenergi rendah
2. Pernyataan berikut yang bukan tentang teori atom Dalton adalah....
- Atom adalah bagian terkecil dari materi yang tidak dapat dibagi lagi
 - Atom tidak dapat diciptakan dan tidak dapat dimusnahkan
 - Atom dari unsur yang berbeda dapat bergabung membentuk senyawa
 - Reaksi kimia melibatkan pemisahan atau penggabungan atau penyusunan kembali atom-atom
 - Atom digambarkan sebagai roti kismis
3. Menurut model atom mekanika gelombang adalah...
- orbit elektron berupa elips
 - kedudukan elektron dalam atom tidak diketahui dengan pasti
 - gerakan elektron zig zag
 - atom berbentuk bola pejal
 - elektron bergerak sambil memancarkan energi
4. Manakah diantara pernyataan berikut yang tidak benar?
- Elektron ditemukan oleh J.J. Thomson melalui percobaan dengan tabung sinar katode
 - Neutron ditemukan oleh J. Chadwick pada tahun 1932
 - Inti atom ditemukan oleh E. Rutherford melalui percobaan penghamburan sinar alfa
 - Proton ditemukan oleh Henry Becquerel pada tahun 1896
 - Muatan elektron ditemukan oleh A.R. Milikan melalui percobaan tetes minyak
4. Berbagai model atom sebagai berikut:



Gambar 2 merupakan model atom yang dikemukakan oleh

- J. J. Thomson
 - Niles Bohr
 - John Dalton
 - E. Rutherford
 - E. Schrodinger
5. Gagasan Utama dalam teori atom Neils Bohr adalah...
- gagasan tentang partikel dasar
 - gagasan tentang inti atom
 - gagasan tentang tingkat energi dalam atom
 - gagasan tentang isotop
 - gagasan tentang orbital
6. Partikel dasar penyusun atom adalah....
- proton , elektron , deutron
 - proton , elektron , positron
 - proton , elektron , neutron
 - proton , elektron , tritron
 - proton , neutron , deutron
7. Inti atom bermuatan negatif , disebabkan inti atom mengandung....

- A. proton
 - B. elektron
 - C. neutron
 - D. proton yang lebih banyak dari pada elektron
 - E. proton yang lebih sedikit dari pada elektron
8. Partikel bermuatan positif terdapat dalam inti atom adalah....
- A. proton
 - B. elektron
 - C. neutron
 - D. deuteron
 - E. nukleon