



EVALUASI



Teman-teman tidak terasa kita sudah di penghujung pelajaran. Kita banyak belajar tentang perkembangan teori atom, partikel penyusun atom serta integrasi gamelan ke dalam pembelajaran kimia. Sebagai bahan evaluasi kalian, silakan kerjakan soal-soal berikut ini. Kirim jawaban kalian pada link yang tersedia.

Petunjuk Umum:

1. Link evaluasi dapat diakses pada halaman berikut
2. Tulis nama dan kelas Anda pada lembar jawaban yang disediakan
3. Periksa dan bacalah soal dengan teliti sebelum Anda mengerjakan!
4. Gunakanlah waktu Anda dengan efektif dan efisien!
5. Periksa jawaban Anda sebelum dikumpulkan!

NAMA: _____

KELAS: _____

1. J.J. Thomson mengemukakan model atom yang dikenal dengan roti kismis. Thomson berpendapat bahwa atom berbentuk bola yang bermuatan positif dan muatan negatif tersebar dalam bola tersebut. Pernyataan Thomson tersebut bertentangan dengan teori atom Dalton yang menyatakan atom merupakan partikel terkecil dari suatu materi yang tidak dapat dibagi lagi. Jelaskan bagaimana Thomson membuktikan bahwa atom bukan partikel terkecil dari materi!

Jawab:

2. Berdasarkan penemuan ilmuwan atom bukanlah partikel terkecil dari materi melainkan di dalam atom terdapat subpartikel atom. Sebutkan dan jelaskan subpartikel atom yang dimaksud beserta eksperimennya!

Jawab:



EVALUASI

- 3 Diketahui unsur Alumunium $^{27}_{13}\text{Al}$, tentukan:
- Nomor atom dan nomor massa dari Alumunium
 - Apa perbedaan nomor atom dan nomor massa?

Jawab:

- 4 Jelaskan pengertian isotop, isobar, dan isoton dan berikan masing masing satu contoh pasangannya!

Jawab:

- 5 Diketahui atom-atom: $^{32}_{16}\text{S}$, $^{24}_{12}\text{Mg}$. Hitunglah jumlah proton, neutron, dan elektron dalam ion-ion berikut!
- S^{2-}
 - Mg^{2+}

Jawab: