



Asesmen Sumatif

A. Drag and Drop

Pasangkan pernyataan di sebelah kiri dengan jawaban di sebelah kanan yang paling tepat dengan cara menarik jawaban ke kotak yang sesuai!

Atom ada inti kecil
bermuatan (+)
dengan elektron
mengelilinginya

Orbital s

Menentukan arah
putaran elektron

Memiliki 4 kulit

Elektron valensi Al

7 elektron valensi

Berbentuk bola

$1s^2 2s^2 2p^6$

Periode 4

Bilangan kuantum
spin (s)

Golongan VIIA

Neutron

Konfigurasi Na^+

$1s^2 2s^2 2p^2$

Tidak bermuatan

Proton

Konfigurasi karbon

Model atom
Rutherford

Bermuatan positif

B. True or False



Tentukan apakah pernyataan berikut benar atau salah!

1. Teori dalton menyatakan bahwa atom dari unsur yang berbeda identik dalam sifat dan massa. T / F
2. Democritus menyatakan bahwa materi tersusun atas partikel kecil yang disebut "atomos" artinya tidak dapat dibagi lagi. T / F
3. Elektron ditemukan oleh J. J. Thomson melalui percobaan sinar katode. T / F
4. Rutherford menunjukkan bahwa sebagian besar partikel alfa menembus dengan hambatan. T / F
5. Sebagian kecil partikel alfa dipantulkan, menunjukkan adanya inti atom yang kecil, padat, dan bermuatan negatif. T / F
6. Saat elektron pindah ke orbit lebih dekat, ia menyerap energi dalam bentuk cahaya atau radiasi. T / F
7. Energi ionisasi menunjukkan seberapa kuat atom menahan elektron valensinya. T / F
8. Perubahan jari-jari atom dalam satu periode dipengaruhi oleh kenaikan jumlah proton yang memperkuat gaya tarik inti. T / F
9. Gas mulia stabil dan tidak reaktif karena elektron valensi penuh di kulit luar. T / F
10. Ion positif terbentuk saat atom melepaskan elektron dari kulit terluarnya. T / F