



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

Menentukan arah putaran elektron

Elektron valensi Al

Berbentuk bola

Periode 4

Golongan VIIA

Konfigurasi Na^+

Tidak bermuatan

Konfigurasi karbon

Bermuatan positif

Orbital s

Memiliki 4 kulit

3 elektron

7 elektron valensi

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

Bilangan kuantum spin (s)

Neutron

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

Proton

Model atom Rutherford

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