CHEMISTRY

Perkembangan Teori Atom

Nama Lengkap :
Kelas :
Sekolah :

Simak video berikut ini sebelum mengerjakan!

Urutkan berdasarkan teori atom dari yang pertama hingga yang terakhir!

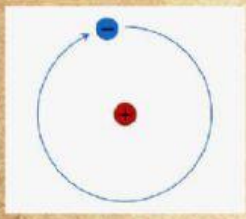
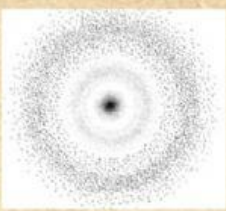
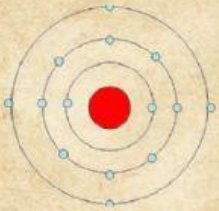
(Pindahkan sesuai urutannya)

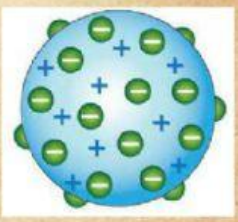
Bohr	1
Dalton	2
Mekanika Kuantum	3
Rutherford	4
Thomson	5

LIVEWORKSHEETS

CHEMISTRY

Jodohkan sesuai dengan nama model atomnya !



Bohr **Thomson** **Dalton** **Rutherford** **Mekanika Kuantum**

Kelebihan

1. **Mengetahui dimana kebolehjadian memperoleh elektron (orbital)**
2. **Berhasil menemukan inti atom atau nukleus yang terdiri dari proton dan neutron**
3. **Dapat menerangkan adanya partikel yang lebih kecil dari atom yang disebut partikel subatomik.**
4. **Dapat menerangkan hukum perbandingan tetap (Hukum Proust)**
5. **Dapat menerangkan kenapa elektron tidak jatuh ke inti atom**

Berdasarkan data di atas jawablah pertanyaan berikut ini!

1. Kelebihan dari teori atom Mekanika Kuantum terdapat pada nomor.
2. Kelebihan dari teori atom Bohr terdapat pada nomor..
3. Kelebihan dari teori atom Rutherford terdapat pada nomor..
4. Kelebihan dari teori atom Thomson terdapat pada nomor..
5. Kelebihan dari teori atom Dalton terdapat pada nomor..

LIVEWORKSHEETS

CHEMISTRY

Kelemahan

1. **Model ini tidak memberikan penjelasan stabilitas atom dan alasan elektron tidak dapat jatuh ke inti atom**
2. **Hanya mampu diterapkan dengan-cara eksak untuk partikel dlm kotak & atom dgn elektron tunggal**
3. **Tidak dapat menerangkan sifat listrik atom**
4. **Terjadi penyimpangan untuk atom yang lebih besar dari Hidrogen**
5. **Tidak bisa menjelaskan bagaimana susunan muatan positif dan jumlah elektron yang ada di dalam bola.**

Berdasarkan data di atas jawablah pertanyaan berikut ini!

1. Kelemahan dari teori atom Mekanika Kuantum terdapat pada nomor
2. Kelemahan dari teori atom Bohr terdapat pada nomor..
3. Kelemahan dari teori atom Rutherford terdapat pada nomor..
4. Kelemahan dari teori atom Thomson terdapat pada nomor..
5. Kelemahan dari teori atom Dalton terdapat pada nomor..

LIVEWORKSHEETS