## Atom dan Reaksi Inti 2022

nugrahaadhitama22@gmail.com Ganti akun

Draf disimpan

SOAL

Teori atom yang pertamai memperkenalkan elektron adalah.... A. Bohr B. Rutherford C. Dalton D. Thompson E. Demokritos

Batalkan pilihan

Jika persamaan energi lintasan elektron tunggal dari sebuah atom hidrogen adalah En = 13,6 eV/ n2. sebuah elektron yang tereksitasi dari lintasan n = 1 ke n = 2mengalami perubahan energi elektron sebesar . . . A. 12,75 eV B. 10,20 eV C. 7,20 eV D. 6,85 eV E 3,40 eV.

- Ε

Batalkan pilihan

Deret spektrum atom hidrogen yang berada pada daerah cahaya tampak adalah deret A. Lyman B. Balmer C. Paschen D. Pfund E. Brackett
O A
B
○ c
O D
○ E
Batalkan pilihan
Massa inti 4Be9 = 9,0121 sma, massa proton = 1,0078, massa neutron = 1,0086 sma. Jika 1 sma setara dengan energi sebesar 931 Mev, maka energi ikat atom 4Be9 adalah A. 51,39 MeV B. 57,82 MeV C. 62,10 MeV D. 90,12 MeV E. 90,74 MeV
O A
B
○ c
O D
○ E
Batalkan pilihan

Jika suatu zat radioaktif memancarkan partikel , berarti intinya kehilangan A. 2 proton dan 2 neutron B. 2 proton dan 2 elektron C. 2 proton dan 4 neutron D. 2 proton dan 4 elektron E. 4 elektron dan 4 neutron
<ul><li>A</li></ul>
ОВ
○ c
O D
○ E
Batalkan pilihan
Elektron bergerak mengelilingi inti hanya pada lintasan tertentu sehingga besar momentum anguler pada lintasan itu , Pernyataan tersebut sesuai dengan teori atom menurut A. Bohr B. Rutherford C. Dalton D. Thompson E. Demokritos
A.
ОВ
○ c
O D
○ E
Batalkan pilihan

Radiosotop merupakan isotop-isotop yang bersifat radioaktif. Keradiosotop di antaranya sebagai berikut. Antara lain. Sumber radikesehatan digunakan untuk mengobati kanker dan sebagai gamrabidang teknologi dll.Dari beberapa pernyataan-pernyataan berik radiasi 2) Mengukur kandungan air tanah 3) Sebagai perunut 4) Numur fosil Yang merupakan pemanfaatan radioisotop dibidang keradiah A. 1, 2, 3, dan 4 B. 1, 2, dan 3 C. 1 dan 3 D. 2 dan 4 E. 4 saja	iasi , bidang ma terapi,dalam ut ini: 1) Terapi Menentukan esehatan
O A	
ОВ	
<ul><li>c</li></ul>	
O D	
○ E	Batalkan pilihan

Elektron sebuah atom hidrogen pada kulit K mempunyai momentum anguler sebesar A. 4h/ B. / 2h C. 2 /3h D. h/ E. h/2
○ A
ОВ
○ c
O D
● E
Batalkan pilihan

Pada tanggal 1 Desember terdapat 2,5 g zat radioaktif dengan waktu paro 1 minggu. Pada tanggal yang sama, zat tersebut tersisa 0,3125 g pada tanggal A. 9 november B. 21 Desember C. 10 November D. 22 Desember E. 25 Desember
O A
ОВ
○ c
D
○ E
Batalkan pilihan
Untuk memindahkan elektron dalam sebuah atom hidrogen yang bergerak pada lintasan N Diperlukan energi sebesar A. 0,38 eV B. 0,45 eV C. 0,55 eV D. 0,85 eV E. 1,51 eV
O A
ОВ
O D
○ E

Batalkan pilihan

Teori atom yang memperkenalkan inti, ruang kosong dan elektron merupakan konsep dari A. Bohr B. Rutherford C. Dalton D. Thompson E. Demokritos
O A
ОВ
○ c
O D
● E
Batalkan pilihan
Panjang Gelombang terbesar yang dipancarkan oleh atom hidrogen terjadi jika elektron berpindah lintasan dari A. n =1 ke n = tak hingga B. n =1 ke n =2 C. n =2 ke n =1 D. n =2 ke n =3 E. n =3 ke n =2
O A
○ B
○ c
□ D
○ E
Batalkan pilihan

Perhatikan reaksi fusi berikut:1H2 + 1H2 → 1H3 + 1H1 + energiJika massa inti 1H2 = 2,0141 sma, 1H3 = 3,0160 sma dan 1H1 = 1,0078 sma, maka energi yang dihasilkan pada reaksi fusi tersebut adalah A. 5,0964 MeV B. 5,0443 MeV C. 4,0964 MeV D. 4,0878 MeV E. 4,0778 MeV
○ A
○ B
O D
○ E
Batalkan pilihan
. Elektron yang mengelilingi inti atom mempunyai lintasan tertentu dan tidak memancarkan energi yang disebut lintasan stasioner sehingga mempunyai momentum anguler dan jari-jari tertentu.Menurut Postulat Bhor besarnya jari-jari lintasan pada kulit M adalah (10 -10 m) A. 0,53 B. 1,59 C. 3,18 D. 4,77 E.8,48
memancarkan energi yang disebut lintasan stasioner sehingga mempunyai momentum anguler dan jari-jari tertentu.Menurut Postulat Bhor besarnya jari-jari
memancarkan energi yang disebut lintasan stasioner sehingga mempunyai momentum anguler dan jari-jari tertentu.Menurut Postulat Bhor besarnya jari-jari lintasan pada kulit M adalah (10 -10 m) A. 0,53 B. 1,59 C. 3,18 D. 4,77 E.8,48
memancarkan energi yang disebut lintasan stasioner sehingga mempunyai momentum anguler dan jari-jari tertentu.Menurut Postulat Bhor besarnya jari-jari lintasan pada kulit M adalah (10 -10 m) A. 0,53 B. 1,59 C. 3,18 D. 4,77 E.8,48
memancarkan energi yang disebut lintasan stasioner sehingga mempunyai momentum anguler dan jari-jari tertentu.Menurut Postulat Bhor besarnya jari-jari lintasan pada kulit M adalah (10 -10 m) A. 0,53 B. 1,59 C. 3,18 D. 4,77 E.8,48
memancarkan energi yang disebut lintasan stasioner sehingga mempunyai momentum anguler dan jari-jari tertentu.Menurut Postulat Bhor besarnya jari-jari lintasan pada kulit M adalah (10 -10 m) A. 0,53 B. 1,59 C. 3,18 D. 4,77 E.8,48

Model atom roti kismis merupakan model atom dari A. Bohr B. Rutherford C. Dalton D. Thompson E. Demokritos
○ A
ОВ
○ c
D
○ E
O c
Batalkan pilihan
Panjang gelombang terbesar dari deret Lyman adalah ( R = 1,097 x 107/m ) A. 1.097 A B. 1.215 A C. 2.115 A D. 6.541 A E. 8.227 A
○ A
B
○ c
$\bigcirc$ D
○ E

Apabila massa inti 6C12 = 12, massa proton = 1,00783 sma, dan 1,008665 sma (1 sma = 931 MeV), maka energi ikat inti tersebut MeV B. 47,110 MeV C. 72,141 MeV D. 92,141 MeV E. 107,92 MeV	
O A	
ОВ	
○ c	
D	
○ E	
	Batalkan pilihan

Teori atom yang lintasan melingkar berpilin adalah A. Bohr B. R Dalton D. Thompson E. Demokritos	utherford C.
O A	
B	
○ c	
O D	
○ E	
	Batalkan pilihan

Jika waktu paro unsur radioaktif besrnya T, unsur radioaktif yang tinggal setelah 2T adalah A. bagian 1/2 B. bagian 1/4 C. bagian 1/8 D. bagian 1/16 E. bagian 1/32
O A
B
○ c
O D
○ E
Batalkan pilihan
Massa inti atom 20Ca40 adalah 40,078 sma. Jika massa proton = 1,0078 sma dan neutron = 1,0087 sma, defek massa pembentukan 20Ca40 adalah A. 0,165 sma B. 0,252 sma C. 0,262 sma D. 0,320 sma E. 0,330 sma  A  B  C  B  B  B  Batalkan pilihan

Perhatikan pernyataan-pernyataan berikut. 1. Atom terdiri atas elektron yang bermuatan negatif dan inti atom yang bermuatan positif. 2. Elektron mengelilingi inti atom seperti planet mengelilingi matahari. 3. Elektron mengelilingi inti atom pada lintasan yang stasioner tanpa memancarkan energi. Perbedaan model atom Rutherford dengan model atom Thomson ditunjukkan oleh pernyataan nomor A. 1 B. 2 C. 3 D. 1 dan 3 E. 1, 2, dan 3
A
ОВ
○ c
O D
○ E
Batalkan pilihan
Pernyataan-pernyataan berikut ini: 1) Terapi radiasi 2) Mengukur kandungan air tanah 3) Sebagai perunut 4) Menentukan umur fosilYang merupakan pemanfaatan radioisotop dibidang kesehatan adalah A. 1, 2, 3, dan 4 B. 1, 2, dan 3 C. 1 dan 3 D. 2 dan 4 E. 4 saja
O A
ОВ
O D
○ E
Batalkan pilihan

Jangan pernah mengirimkan sandi melalui Google Formulir.

Kirim

Konten ini tidak dibuat atau didukung oleh Google. <u>Laporkan Penyalahgunaan</u> - <u>Persyaratan Layanan</u> - <u>Kebijakan Privasi</u>



Kembali

Google Formulir

Kosongkan formulir