

STUKTUR ATOM

Oleh Rima Dhian Pratiwi

Nama :

Kelas :

No Absen :

Tujuan:

Setelah melakukan aktifitas pada lembar kerja ini, peserta didik dapat memahami lebih dalam tentang perkembangan model atom, penemuan partikel sub atomic, penulisan lambang atom, isotope, isobar, isoton, dan isoelektron.

Aktifitas

1. Tarik nama penemu model atom berikut dan letakkan pada model atom yang sesuai!

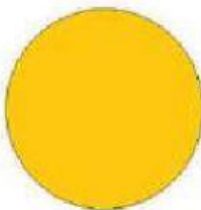
Dalton

Mekanika Kuantum

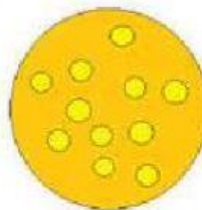
Niels Bohr

Thomson

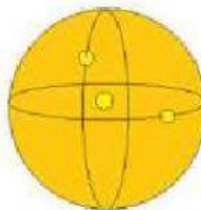
Rutherford



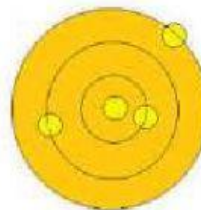
a.



b.



c.

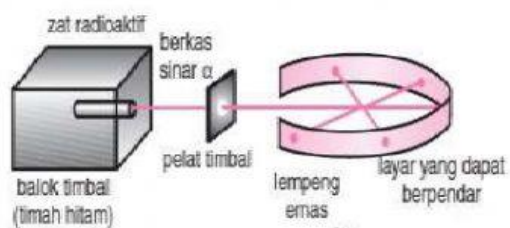


d.



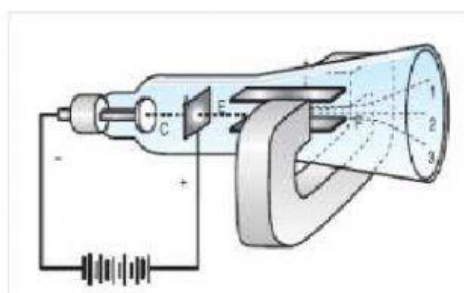
e.

2. Pasangkan gambar percobaan berikut dengan penemu partikel sub atomic berikut!



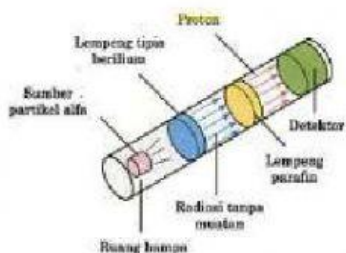
☐ A

☐ a Eugene Goldstein



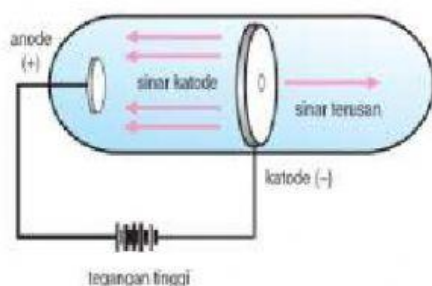
☐ B

☐ b James Chadwick



☐ C

☐ c Rutherford



☐ D

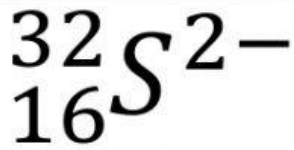
☐ d Thomson

3. Beri keterangan pada notasi unsur berikut!



4. Beri keterangan pada jumlah proton, electron atau neutron dari ion-ion berikut!

a.



Jumlah proton =

Jumlah electron =

Jumlah neutron = 16

b.



Jumlah proton =

Jumlah electron =

Jumlah neutron = 12

5. Pilihlah keadaan yang sesuai untuk atom-atom berikut ini!

a.	${}_{17}^{35}\text{Cl}$ dan ${}_{17}^{37}\text{Cl}$	
b.	${}_{13}^{28}\text{Al}^{3+}$ dan ${}_{10}^{20}\text{Ne}$	
c.	${}_{12}^{24}\text{Mg}$ dan ${}_{11}^{24}\text{Na}$,	
d.	${}_{17}^{37}\text{Cl}$ dan ${}_{15}^{30}\text{P}$	

Selamat mengerjakan!!!