
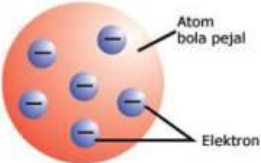
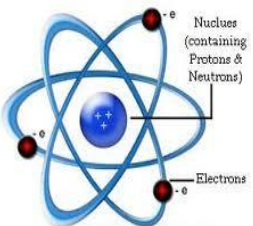
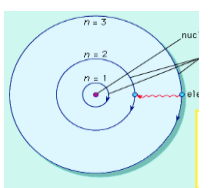
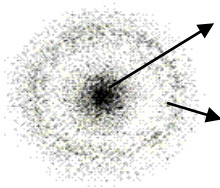


**LEMBAR DISKUSI PESERTA DIDIK
PERKEMBANGAN MODEL ATOM**

Tujuan : menganalisis perkembangan model atom berdasarkan teori Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, mekanika kuantum

1. Bandingkan dan lengkapi teori teori atom dari berbagai ahli berikut !

No.	Teori atom	Bentuk	Keberadaan dan Letak Elektron	Keberadaan Proton/Inti atom
a.	<p>Teori atom Dalton</p>  <p>© 2012 HdSPicture</p>			
b.	<p>Teori atom Thomsom</p>  <p>Atom bola pejal Elektron</p>			
c.	<p>Teori atom Rutherford</p>  <p>Nuclues (containing Protons & Neutrons) Electrons</p>			
d.	<p>Teori atom Bohr</p>  <p>inti atom orbit elektron</p> <p>© 1998 Encyclopaedia Britannica, Inc.</p>			
e.	<p>Teori atom modern/ mekanika kuantum</p>  <p>inti atom orbital (daerah kebolehjadian ditemukannya elekton)</p>			

2. Diskusikan pertanyaan pertanyaan di bawah ini !

a. Bagaimana model atom menurut teori Dalton?

Jawab :
.....

b. Bagaimana model atom menurut teori Thomson? Bagaimana elektron yang terdapat dalam atom tersebut ?

Jawab :
.....

c. Bagaimana model atom menurut teori Rutherford ? Bagaimana elektron dalam model atom tersebut ?

Jawab :
.....

d. Bagaimana model atom menurut teori Bohr ? Bagaimana elektron dalam model atom tersebut ?

Jawab :
.....

e. Bagaimana model atom menurut teori mekanika kuantum ? Bagaimana elektron dalam model atom tersebut ?

Jawab :
.....

3. Apa perbedaan antara model atom Rutherford dengan model atom Bohr ?

Jawab :
.....

4. Apa perbedaan antara model atom Bohr dengan model atom mekanika kuantum ?

Jawab :
.....

Kesimpulan

