

1. Lengkapi tabel berikut tentang perbedaan teori atom Bohr dengan teori mekanika kuantum

No	Pembeda	Teori Model atom Bohr	Teori Model atom mekanika kuantum
1	Keberadaanelectron		
2	Perilakuelectron		
3	Efek elektromagnetik		
4	Bilangan kuantum		

2. Jelaskan yang dimaksud dengan konfigurasi elektron!

Jawab :

.....

3. Analisis konfigurasi electron dan electron Valensi suatu atom menurut teori atom Bohr
A. Lengkapi Tabel berikut!

No	Nama Unsur	Nomor atom	Jumlah electron pada kulit atom				Elektron Valensi
			K	L	M	N	
1	Karbon (C)	6					
2	Nitrogen (N)	7					
3	Natrium (Na)	11					
3	Magnesium (Mg)	12					
4	Belerang (S)	16					
5	Klor (Cl)	17					
6	Kalsium (Ca)	20					
7	Brom (Br)	35					
8	Rubidium (Rb)	37					

 **LIVEWORKSHEETS**