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)	3[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]

LIVEWORKSHEETS