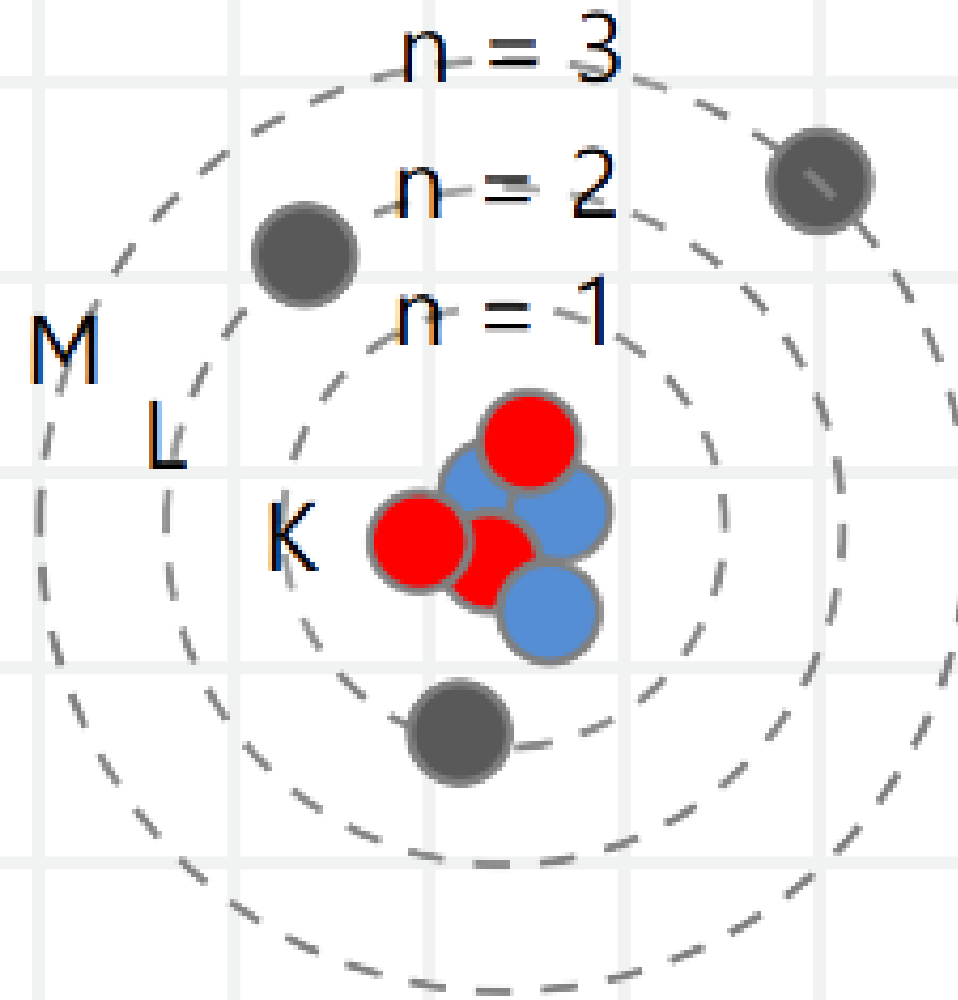


TEORI ATOM BOHR

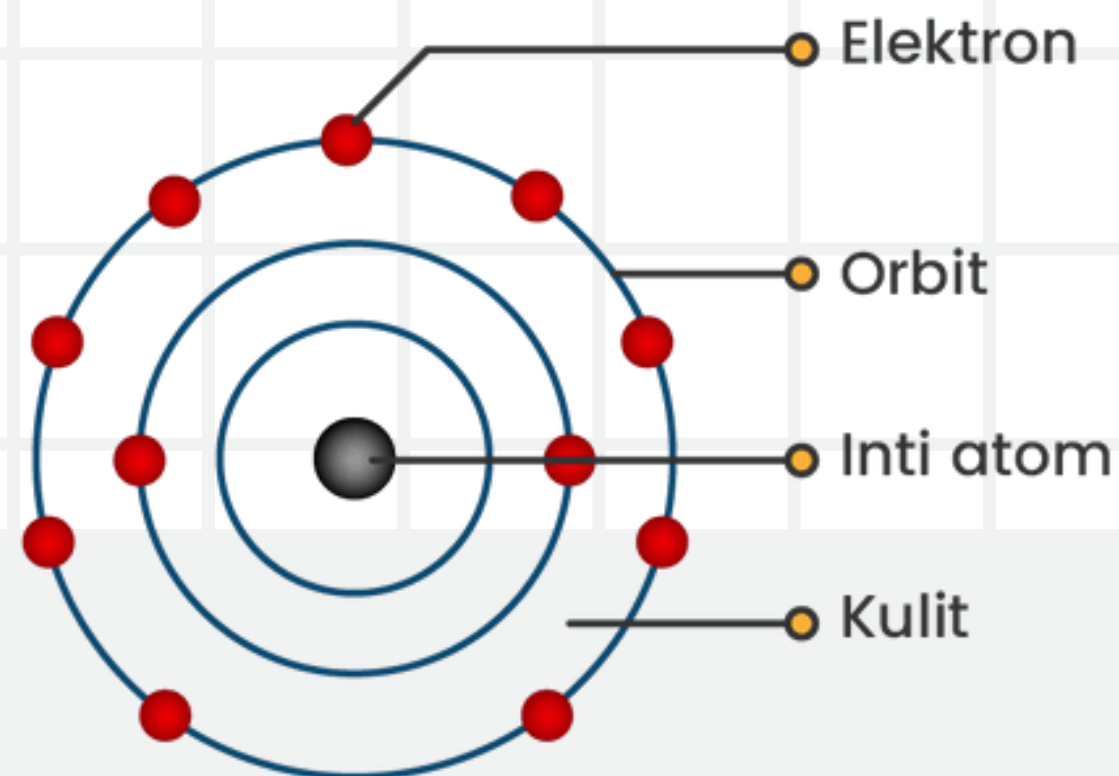


Teori ini menjelaskan bahwa :

Elektron bergerak dengan lintasan melingkar mengelilingi inti atom di bawah pengaruh gaya Coulumb (sentripetal).



1. Elektron bisa berpindah dari satu lintasan ke lintasan yang lain dengan menyerap atau memancarkan energi sehingga energi elektron atom itu tidak akan berkurang.
2. Jika berpindah ke lintasan yang lebih tinggi, elektron akan **menyerap** energi.
3. Jika berpindah ke lintasan yang lebih rendah, elektron akan **memancarkan** energi.
4. Kedudukan elektron-elektron pada tingkat-tingkat energi tertentu yang disebut **kulit-kulit elektron**.



Kelebihan teori ini :

1. Dapat menjelaskan kestabilan atom, atom terdiri atas beberapa kulit atom.
2. Dapat menjelaskan spektrum atom hidrogen yang bersifat diskret.
3. Dapat menjelaskan jari-jari orbit elektron

Kekurangan teori ini :

1. Teori hanya berlaku untuk atom/ion berelektron 1, misalnya H, He^+ , Li^{2+} .
2. Tidak dapat menjelaskan efek Zeeman. Efek Zeeman adalah peristiwa terpecahnya deret spektrum atom hidrogen menjadi beberapa bagian akibat pengaruh medan magnet.