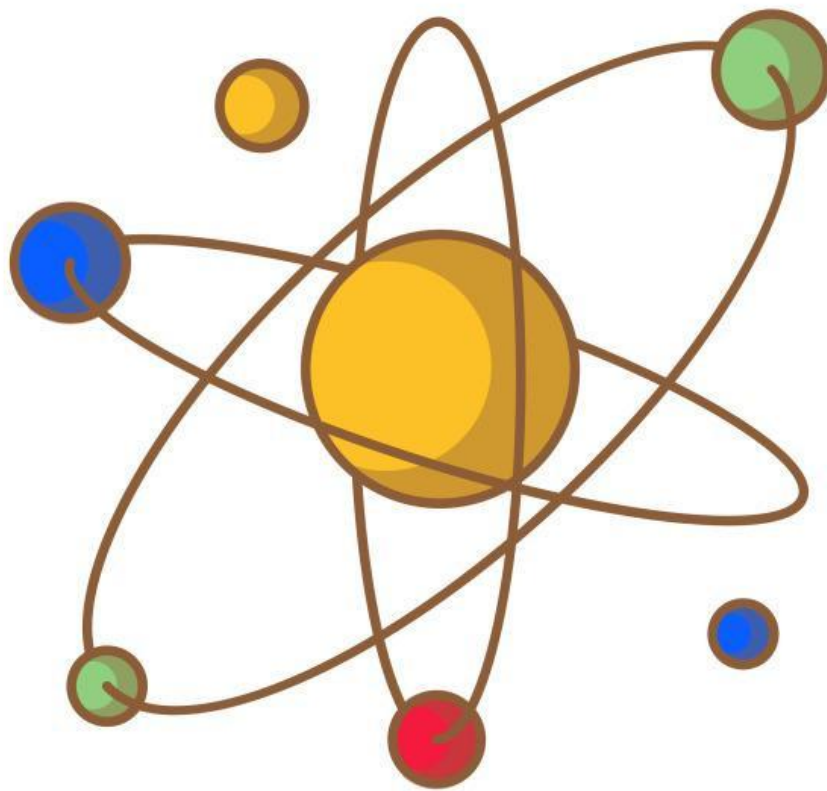


LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK
PERTEMUAN 2
STRUKTUR ATOM: KEUNGGULAN
NANOTEKNOLOGI



KELAS X

KELOMPOK :

NAMA ANGGOTA :

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.
- 6.

KELAS :



PETUNJUK Pengerjaan

- Berdo'alah sebelum memulai pembelajaran.
- Isilah identitas diri pada bagian yang telah disediakan.
- Gunakan buku paket, bahan bacaan, serta artikel yang diperoleh melalui internet sebagai kajian literatur untuk membantumu mengerjakan kegiatan dan menjawab pertanyaan di LKPD.
- Bacalah dan pahami petunjuk dalam LKPD dengan cermat
- Kerjakan LKPD dengan baik sesuai langkah-langkah yang terdapat dalam LKPD
- Selesaikan permasalahan yang ada di dalam LKPD bersama anggota kelompok dengan baik, sopan, menghargai pendapat, dan berperan aktif dalam diskusi
- apabila mengalami kesulitan, diskusikan dengan anggota kelompok atau tanyakan kepada guru



TUJUAN PEMBELAJARAN

10.3.4

Mengkritisi perkembangan teori atom untuk memahami perkembangan ilmu pengetahuan

10.3.5

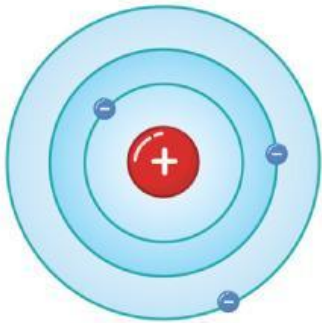
Mendeskripsikan konfigurasi elektron dari suatu atom



PERTEMUAN 2

KEGIATAN 1

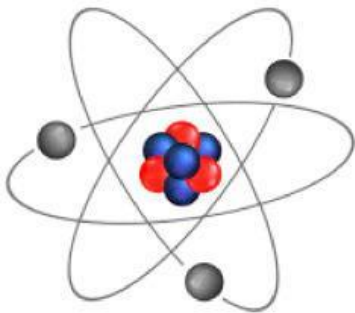
1. Perhatikan model atom berikut, kemudian jodohkan gambar dan penemunya dengan cara menarik garis ?



•



Niels Bohr



•



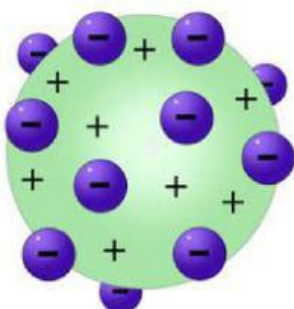
Dalton



•



Rutherford



•



Thomson

PERTEMUAN 2

KEGIATAN 2

Diskusikanlah bersama dengan kelompok kalian, pendapat siapakah yang benar mengenai teori atom dibawah ini!

1. Atom merupakan partikel bermuatan positif yang dinetralkan oleh muatan negatif yang tersebar diantara muatan positif seperti roti kismis. pernyataan ini adalah model atom menurut
2. Atom merupakan partikel yang memiliki inti bermuatan positif dan dikelilingi oleh elektron-elektron bermuatan negatif yang mengelilingi inti pada lintasan-lintasan tertentu(kulit). Pernyataan ini adalah model atom menurut
3. Atom merupakan partikel yang sangat kecil dan tidak dapat dibagi-bagi lagi. Pernyataan ini adalah model atom menurut
4. Elektron-elektron mengelilingi inti pada lintasan-lintasan tertentu yang disebut dengan kulit elektron atau tingkat energi. Pernyataan ini adalah model atom menurut

PERTEMUAN 1

KEGIATAN 3

Tuliskanlah kelebihan dan kelemahan dari masing-masing teori atom dibawah ini

1. Teori atom dalton

Kelemahan	
Kelebihan	

2. Teori atom Thomson

Kelemahan	
Kelebihan	

3. Teori atom Rutherford

Kelemahan	
Kelebihan	

4. Teori atom Niels Bohr

Kelemahan	
Kelebihan	

PERTEMUAN 1

KEGIATAN 4

1. Isilah tabel berikut dengan jawaban yang tepat

No	Kulit ke-n	Lambang	e-maksimal
1	1	K	2
2	2		
3	3	M	
4	4		32

1. Isilah tabel berikut dengan jawaban yang tepat

Nama Unsur	No. atom	K	L	M	N
Karbon (C)	6		4		
Nitrogen (N)	7	2			
Magnesium	12			2	
Arsen (As)	33				