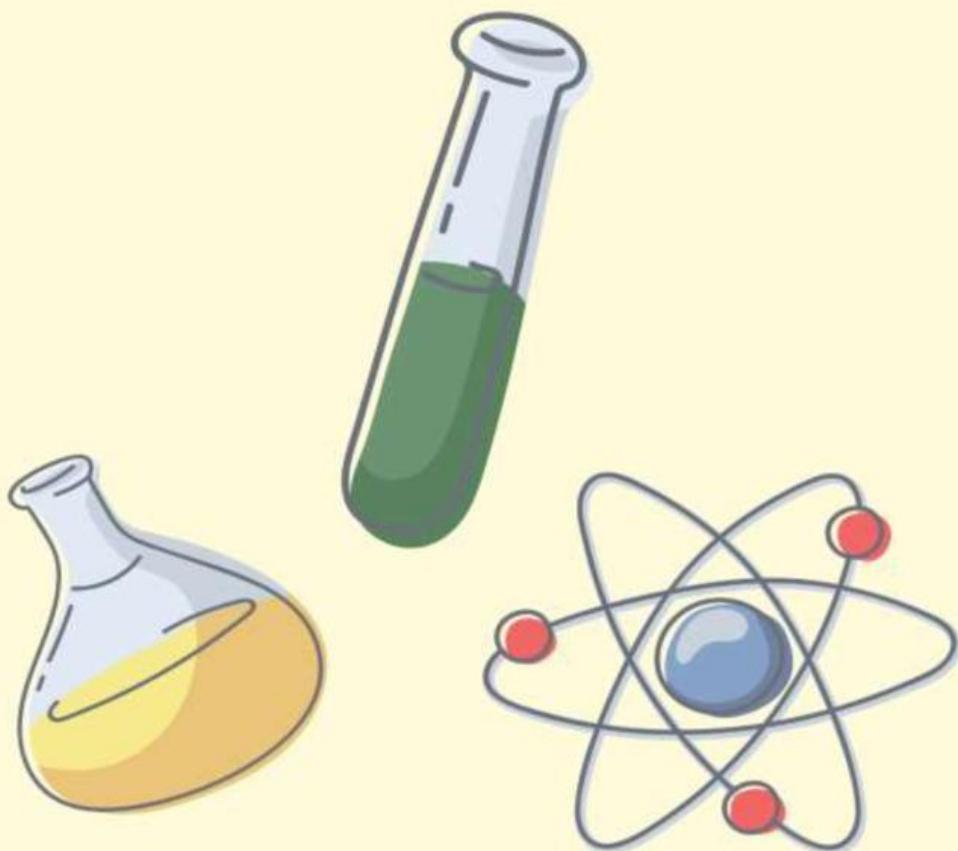


# Lembar Kerja Peserta Didik



## PERKEMBANGAN TEORI ATOM

Nama Kelompok:

Nama Anggota

**Capaian Pembelajaran:** Menganalisis perkembangan model atom dari teori atom Dalton hingga teori atom Mekanika kuantum

**Tujuan Pembelajaran:**

1. Menganalisis perkembangan dari teori atom Dalton hingga Mekanika kuantum
2. Mengetahui hasil percobaan mengenai atom

**Langkah Kegiatan:**

1. Bergabunglah membentuk kelompok yang setiap kelompok beranggotakan 2-3 orang
2. Amati percobaan/fenomena pendukung untuk model atom.
3. Kumpulkan informasi dan tuliskan latar belakang munculnya model atom yang berupa fakta/fenomena/hasil percobaan yang mendukung model atom tersebut
4. Tuliskan informasi yang diperoleh dan lengkapi tabel dibawah ini
5. Waktu pengerjaan 10 menit
6. Peserta didik boleh mencari informasi dari buku, internet dan lain sebagainya.

**Data pengumpulan informasi perkembangan model atom**

**Tabel: Perkembangan Model Atom**

Kegiatan	Model atom Thomson	Model atom Rutherford	Model atom Bohr	Model atom Modern
Latar belakang munculnya model/teori	Penemuan sinar ..... .....	Percobaan hamburan partikel .....	Penemuan spectrum ..... Yang menunjukkan adanya .....	<ul style="list-style-type: none"><li>• Model atom Bohr tidak dapat menjelaskan spektrum untuk ...</li><li>• Teori kuantum Planck: ....</li></ul>
Rumusan teori/model atom	Atom tersusun dari ... yang tersebar ... Dalam bola bermuatan ... Model ini disebut juga model ...	<ul style="list-style-type: none"><li>• Muatan positif dan sebagian besar massa atom terkumpul ... Yang disebut ..... atom</li><li>• Elektron .... Inti atom seperti .....</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>• Atom terdiri dari inti bermuatan .... Dan elektron bermuatan ....</li><li>• Elektron mengelilingi inti pada .... atau .... tertentu</li><li>• Energi elektron selama mengorbit selalu .... Elektron dapat berpindah lintasan jika ....</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>• De Broglie: materi memiliki sifat dualisme, yaitu Werner Heisenberg: mengemukakan prinsip ....</li><li>• Erwin Schrodinger: elektron yang mengelilingi inti terdapat di dalam ...</li></ul>
Analisis Kelebihan				
Analisis Kekurangan				