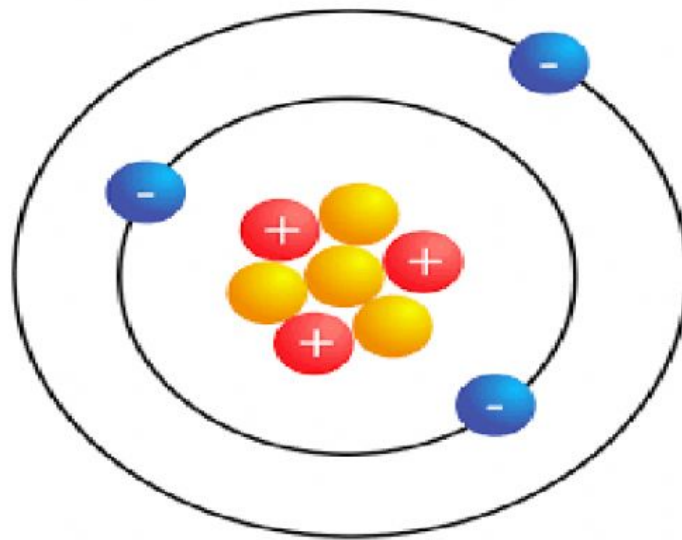


LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

KELAS X

Struktur Atom



Nama :

Kelas :

Kelompok :

Kompetensi Dasar

3.2 Menganalisis perkembangan model atom dari model atom Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, dan Mekanika Gelombang

Indikator Pencapaian Kompetensi

3.2.1 Menjelaskan proses penemuan partikel penyusun atom

3.2.2 Menentukan partikel dasar penyusun atom

3.2.3 Mendeskripsikan perkembangan teori atom/model atom

3.2.4 Membedakan model atom dari model atom Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, dan Mekanika Gelombang

Tujuan Pembelajaran

1. Siswa dapat menganalisis perkembangan teori model atom
2. Siswa dapat menganalisis partikel penyusun atom
3. Siswa dapat menentukan jumlah proton, elektron dan neutron
4. Siswa dapat menentukan pasangan atom isotop, isoton dan isobar

Petunjuk Penggunaan LKPD

1. Siswa membentuk kelompok maksimal 4 orang tiap kelompok
2. Diskusikan setiap materi yang ada dalam LKPD
3. Kerjakan soal-soal sesuai petunjuk
4. Waktu pengerjaan 15 menit

Fenomena

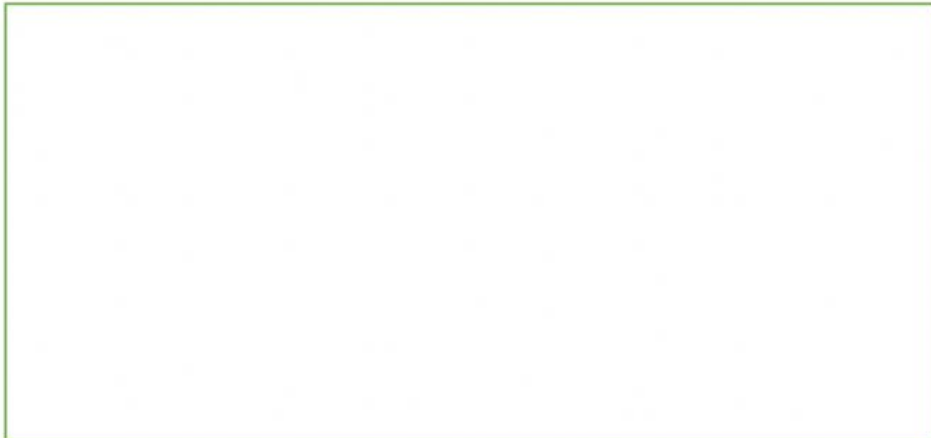


Larutan gula dibuat dengan mencampurkan gula dan air. Gula dan air merupakan contoh senyawa dimana terbentuk susunan atom-atom. Tahukah

kamu apa itu atom? Apa saja yang menjadi penyusun dari partikel atom.

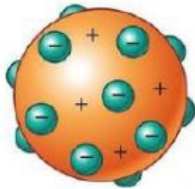
PENGAMATAN

Perhatikan video pembelajaran berikut ini!



ACTIVITY

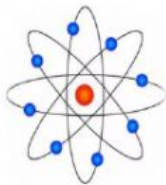
Activity 1 : Tarik garis dan hubungkan model atom dan penemunya



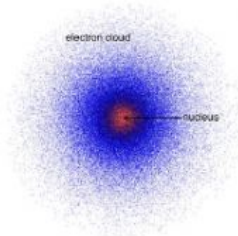
Ernest Rutherford



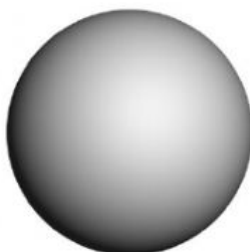
Joseph John Thomson



Niels Bohr

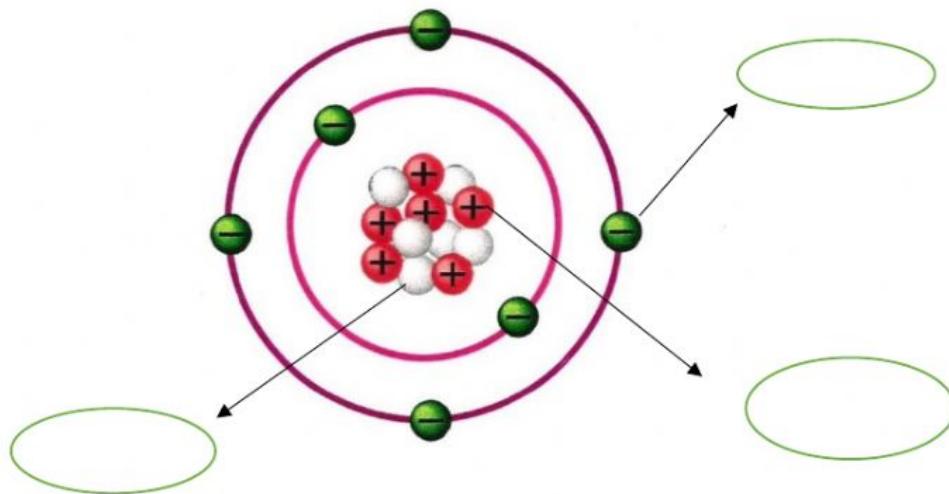


John Dalton



Erwin Schodinger

Activity 2 : Tarik jawaban yang sudah tersedia dan letakkan pada tempat jawaban untuk melengkapi partikel penyusun atom dibawah ini!



PROTON

ELEKTRON

NEUTRON

Activity 3 : Tentukan jumlah proton, elektron dan neutron pada tabel di bawah ini

NO	Unsur	proton	elektron	neutron
1	$^{12}_6\text{C}$			
2	$^{32}_{16}\text{S}$			
3	$^{39}_{19}\text{K}$			

Activity 4 : Jawablah pertanyaan berikut dengan memilih jawaban yang tepat!

- Jika suatu unsur memiliki no atom 17 dan no massa 35 maka jumlah proton, electron dan neutroin berturut-turut adalah....
 - 17,17, 17
 - 17,18,17
 - 17,17,18
 - 18,17,18
 - 18, 17, 17
- Partikel penyusun atom yang bermuatan negative disebut...
 - Proton
 - Neutron
 - Electron
 - Isobar

- e. Isoelektro
3. Tokoh yang menemukan electron adalah...
- Thomson
 - Rutherford
 - Dalton
 - Bohr
 - John kelvin

Activity 5 : Tentukan pasangan isotop, isoton dan isobar

Pasangan atom	Isotop/isoton/isobar
$^{24}_{14}\text{Na}$ dan $^{24}_{12}\text{Mg}$	
$^{22}_{10}\text{Ne}$ dan $^{20}_{10}\text{Ne}$	
$^{40}_{18}\text{Ar}$ dan $^{42}_{20}\text{Ca}$	

SELAMAT MENGERJAKAN