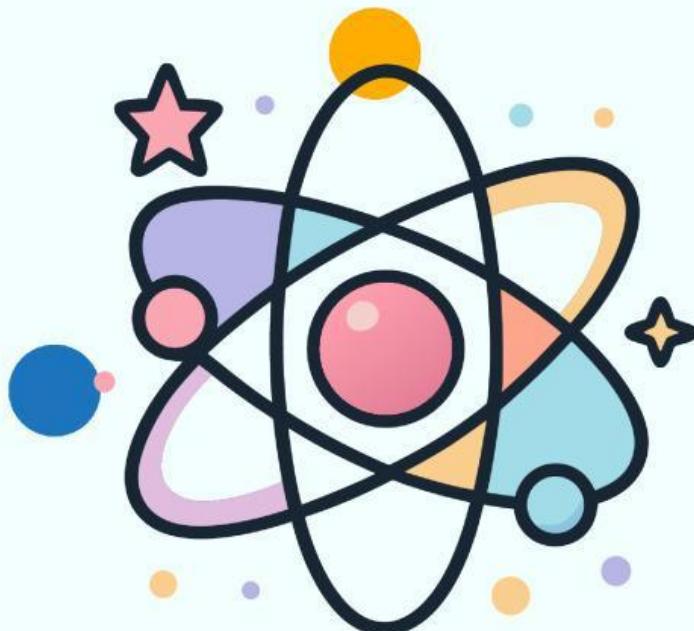


Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

NOTASI ATOM



Nama: _____

Kelas: _____

Satuan pendidikan : sekolah menengah kejuruan
Mata pelajaran (SMK)
Kelas / semester : Kimia
Materi pokok : X / semester 2
Sub materi : notasi atom
Alokasi waktu : 2 x 45 menit

Petunjuk

1. Baca dan pahami indikator dan tujuan pembelajaran yang akan dicapai pada materi ini.
2. baca dan pahami materi yang disajikan dengan seksama.
3. jawab dan selesaikan soal-soal latihan yang disajikan dalam LKPD .
4. jika menemukan kesulitan dalam menyelesaikan soal-soal, mintalah bantuan dengan guru.
5. LKPD ini akan membantu belajar jika dikerjakan dengan tekun oleh setiap kelompok.
6. setelah selesai, kumpulkan LKPD yang telah dikerjakan kepada guru

Model Pembelajaran

model pembelajaran yang digunakan adalah model Discovery Learning

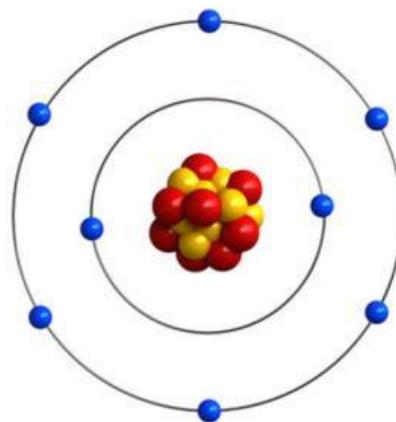
Langkah-Langkah Kegiatan Pembelajaran

1. stimulus

perhatikan gambar dibawah ini dengan seksama!



Gambar 1



Gambar 2

pada gambar di atas terdapat sebuah gambar tata surya dan juga sebuah gambar model atom bohr. dapat kita lihat bahwa dalam tata surya yang menjadi pusat nya ialah matahari dan jika pada model atom bohr ialah sebuah inti atom.

dalam atom terdapat sub atom yakni partikel-partikel lebih kecil dari atom. setiap atom memiliki nomor atom dan nomor massa. bagaimana cara kita menentukan jumlah proton, elektron, dan nuertron pada setiap atom? dan bagaimana menentukan isotop, isobar, dan isotonnya ?

2. identifikasi masalah

setelah mengamati gambar di atas, silahkan tidentifikasi masalah apa yang muncul, tuliskan pertanyaan mu dibawah ini !

- 1.
- 2.

3. pengumpulan data

carilah sumber informasi untuk menambah pengetahuan kamu, bisa kamu melihat buku ataupun melihat video yang disajikan didalam e-LKPD



scan yaaa

4. pengolahan data

1. partikel dasar dalam atom terdiri dari apa saja sebutkan !
 2. dalam suatu atom ada tiga partikel dasar. partikel yang bermuatan positif ialah ?
 3. sebutkan perbedaan dari isotop, isobar, dan isoton !
- jawab :

Aktivitas 2

Nomor Atom dan Massa



Unsur X memiliki 17 proton, 17 elektron, dan 18 neutron.

a. Nomor atom: _____

b. Nomor massa: _____



Jika suatu unsur memiliki nomor atom 9 dan nomor massa 19

a. Jumlah proton = _____

b. Jumlah neutron = _____

c. Jumlah elektron = _____



Unsur X memiliki 17 proton, 17 elektron, dan 18 neutron.

a. Nomor atom: _____

b. Nomor massa: _____

dari data di atas dapat memperkuat pengetahuan untuk menjawab rumusan maslah yang kalian tulis di atas!

tulisakan jawab yang kalian dapatkan disini

5. verifikasi data

mengecek kembali kebenaran dari hasil pengolahan, dan juga peserta didik diminta untuk mempresentasikan hasil diskusi kelompok tentang notasi atom yang telah dikerjakan

6. generalisasi

peserta didik menyimpulkan hasil percobaan dan diskusi tentang notasi atom