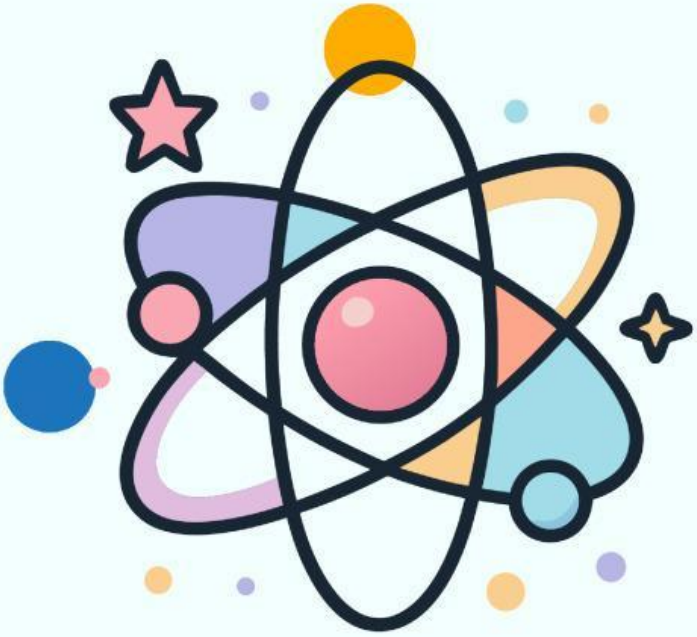
Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

NOTASI ATOM



Nama: _____

Kelas: _____

shoumi Larasati _ SMK ABDURRAB

LIVEWORKSHEETS

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

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

LIVEWORKSHEETS

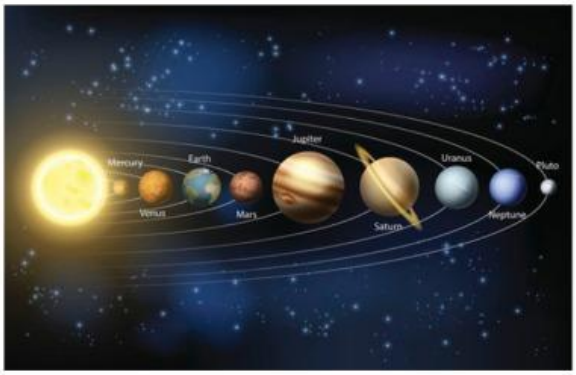
Model Pembelajaran

model pembelajaran yang digunakan adalah model Discovery Learning

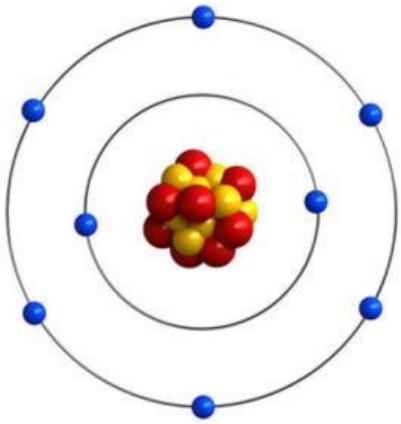
Langkah-Langkah Kegiatan Pembelajaran

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.

LIVEWORKSHEETS

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 nuetron pada setap 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

LIVEWORKSHEETS



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 :

LIVEWORKSHEETS

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: _____

_____

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS