Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

NOTASI ATOM

Nama Anggota:

Kelompok:

LIVEWORKSHEETS

Tujuan

1. Menentukan notasi nuklida berdasarkan jumlah proton, elektron, dan neutron.
2. Membandingkan perbedaan antara isotop, isobar, dan isoton.

Sekilas Info

https://suarapapua.com/2019/11/20/keuntungan-freeport-indonesia-di-papua/

Gambar 1. Pasir hasil tambang PT Freeport mengandung emas, tembaga, dan perak.

https://suarapapua.com/2019/11/20/keuntungan-freeport-indonesia-di-papua/

Mengamati

Cermatilah gambar di atas dan infografis tentang PT Freeport lalu buatlah beberapa pertanyaan yang masih terkait dengan materi notasi atom!

Jawab:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

LIVEWORKSHEETS

Kegiatan 1

Notasi Atom

adalah sistem lambang (tanda) yang menggambarkan bilangan tentang atom, mencakup nomor atom yang menunjukkan jumlah proton atau elektron, serta nomor massa yang menunjukkan jumlah proton ditambah neutron dalam atom tersebut.

$^{A}_{Z}X$

X
Lambang Kimia Untuk Unsur

A
Nomor Massa = proton (p) + neutron (n)

Z
Nomor Atom = jumlah proton = jumlah elektron

Amati cara menuliskan notasi atom! kemudian jawablah pertanyaan berikut ini!

Bagaimana cara menuliskan notasi atom dari unsur helium yang memiliki jumlah proton 2, jumlah elektron 2, dan jumlah neutron 2?
Jawab:

.....

.....

.....

.....

LIVEWORKSHEETS

Kegiatan 2

Tugas

Lengkapi tabel di bawah ini!

Unsur	Lambang Unsur	Nomor Atom, Z	Jumlah proton, P	Jumlah neutron, n	Nomor massa A = p + n	Notasi Atom
Argon	Ar	18			40	
	Ca		20	20		
Radium				138		
Ion Magnesium						
Ion Klorin						

LIVEWORKSHEETS

Kegiatan 3

ISOTOP, ISOBAR, ISOTON DAN ISOELEKTRON

Perhatikan contoh tentang isotop, isobar, dan isoelektron berikut ini, lalu kerjakan soal yang tersedia!

ISOTOP

$^{2}_{1}H$

Jumlah
e =
p =
n =

$^{3}_{1}H$

Jumlah
e =
p =
n =

PERTANYAAN

Perhatikan 2 unsur di samping!

1. apakah kedua unsur merupakan unsur yang sejenis?

   .....

2. Adakah kesamaan nomor atomnya?

   .....

3. Adakah kesamaan nomor massanya?

   .....

4. Isotop adalah?

   .....

ISOBAR

$^{3}_{1}H$

Jumlah
e =
p =
n =

$^{3}_{2}He$

Jumlah
e =
p =
n =

PERTANYAAN

Perhatikan 2 unsur di samping!

1. apakah kedua unsur merupakan unsur yang sejenis?

   .....

2. Adakah kesamaan nomor atomnya?

   .....

3. Adakah kesamaan nomor massanya?

   .....

4. Isobar adalah?

   .....

LIVEWORKSHEETS

Kegiatan 3

ISOTON

$^{3}_{1}H$

Jumlah

e =

p =

n =

$^{4}_{2}He$

Jumlah

e =

p =

n =

PERTANYAAN

Perhatikan 2 unsur di samping!

1. apakah kedua unsur merupakan unsur yang sejenis?

   .....

2. Adakah kesamaan jumlah proton, neutron, maupun elektronnya?

   .....

3. Isoton adalah?

   .....

ISOELEKTRON

$^{19}_{9}F^{-}$

Jumlah

e =

p =

n =

$^{20}_{10}Ne$

Jumlah

e =

p =

n =

PERTANYAAN

Perhatikan 2 unsur di samping!

1. apakah kedua unsur merupakan unsur yang sejenis?

   .....

2. Adakah kesamaan jumlah proton, neutron, maupun elektronnya?

   .....

3. Isoelektron adalah?

   .....

LIVEWORKSHEETS