



Lembar Kerja Peserta Didik

# LKPD

NOTASI ATOM

Nama Anggota:

Kelompok:



## 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:

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

## 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.



**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:

---

---

---

---

## 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    |               |               |                  |                   |                       |             |

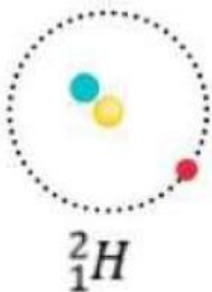
### Kegiatan 3



## ISOTOP, ISOBAR, ISOTON DAN ISOELEKTRON

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

### ISOTOP



Jumlah

e =

p =

n =



Jumlah

e =

p =

n =

### PERTANYAAN

Perhatikan 2 unsur di samping!

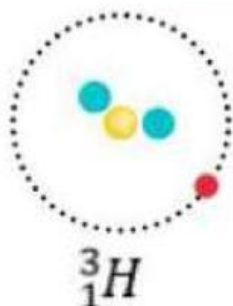
1. apakah kedua unsur merupakan unsur yang sejenis?  
.....

2. Adakah kesamaan nomor atomnya?  
.....

3. Adakah kesamaan nomor massanya?  
.....

4. Isotop adalah?  
.....

### ISOBAR



Jumlah

e =

p =

n =



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?  
.....

### Kegiatan 3

#### ISOTON

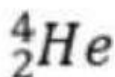


Jumlah

e =

p =

n =



Jumlah

e =

p =

n =

#### PERTANYAAN

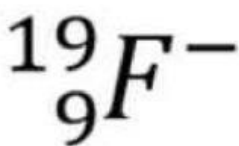
Perhatikan 2 unsur di samping!

1. apakah kedua unsur merupakan unsur yang sejenis?  
.....

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

3. Isoton adalah?  
.....

#### ISOELEKTRON



Jumlah

e =

p =

n =



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?  
.....