

## Mengenali Partikel dan Notasi Atom

Angelive Hilsunny, 20 Feb 2022-08:55 am



Perhatikan sekeliling kalian, matahari terbit dari timur di pagi hari, bulan muncul pada malam hari, bumi mengelilingi matahari dalam dua belas bulan, dan banyak lagi keteraturan di alam semesta ini. Hebat ya *Sang Pencipta* kita mengatur alam semesta ini dengan rapi. Bahkan, sampai tingkat paling kecil pun, elektron-elektron di alam semesta ini telah diatur dengan rapi menurut bilangan kuantumnya! **Wow apa tuh bilangan kuantum?**

Elektron-elektron tersebar di sekeliling atom dengan teratur berdasarkan tingkat energinya. Nah, tingkat energi inilah yang digambarkan dengan bilangan kuantum. Artinya, dari bilangan kuantum, lokasi-lokasi penyebaran elektron dapat digambarkan. Sedetail itu loh *Sang Pencipta* kita mengaturnya. Bayangkan kalau elektron, penyusun segala sesuatu di alam semesta ini, tidak teratur. Alam semesta ini tidak stabil dong. Mana bisa kita hidup di dunia seperti itu. Keren kan?

Salah satu contoh atom di alam semesta ini adalah atom karbon. Atom karbon adalah penyusun dari berbagai benda yang sangat berguna. Mulai dari bensin, plastik, berlian, bahkan tubuh kita pun tersusun dari karbon! Nah, karbon (biasa dilambangkan dengan huruf C) punya 6 elektron. Bagaimana bilangan kuantum dari elektron terakhirnya? Tinggal ikuti deh langkah-langkahnya.

### Partikel Dasar Penyusun Atom dan Lambang Atom

Partikel dasar penyusun atom ada tiga yaitu proton ( $p$ ), neutron ( $n$ ) dan elektron ( $e$ ). Jadi, massa atom = (massa  $p$  + massa  $n$ ) + massa  $e$ . Massa elektron jauh lebih kecil dari pada massa proton dan massa neutron, maka massa elektron dapat diabaikan. Dengan demikian: massa atom = massa  $p$  + massa  $n$ .

Partikel	Lambang	Masa(g)	Muatan	
			Satuan	Coulomb
proton	$p$	$1.673 \times 10^{-24}$	+1	$1.6 \times 10^{-19}$
neutron	$n$	$1.673 \times 10^{-24}$	0	0
elektron	$e$	$9.109 \times 10^{-29}$	+1	$-1.6 \times 10^{-19}$

### Lambang Atom



**X** Simbol dari unsur.

**a** nomor atom merupakan jumlah proton. Saat netral (tidak bermuatan) akan sama dengan jumlah elektron.

**a** nomor massa melambangkan jumlah proton ditambah jumlah neutron atau disebut juga jumlah nukleon.

**c** Muatan/bilangan oksidasi (biloks) terdiri dari melepas elektron (positif) dan menangkap elektron atau bertambah (negatif).

Bagikan artikel ini



## Latihan 1 Code HTML

```
<!DOCTYPE html>
<html lang="en">

<head>
  <meta charset="UTF-8">
  <meta http-equiv="X-UA-Compatible" content="IE=edge">
  <meta name="viewport" content="width=device-width, initial-scale=1.0">
  <title>Latihan 1</title>
  <link rel="stylesheet" href="/assets/css/style.css">
</head>

<body>
  <section class="title">
    <h1>Menenal Partikel dan Notasi Atom</h1>
    <small><span>Angelive Hilsunny, </span> <small>20 Feb 2022-08:55
<i>am</i></small></small>
    
  </section>

  <section class="content">
    <p>
      Perhatikan sekeliling kalian, matahari terbit dari timur di pagi hari,
      bulan muncul pada malam hari, bumi mengelilingi matahari dalam dua belas bulan,
      dan banyak lagi keteraturan di alam semesta ini. Hebat ya <i>Sang Pencipta</i>
      kita mengatur
      alam semesta ini dengan rapi. Bahkan, sampai tingkat paling kecil pun,
      elektron-elektron di alam semesta ini telah diatur dengan rapi menurut bilangan
      kuantumnya! <b>Wow apa tuh bilangan kuantum?</b>
    </p>
    <p>
      <mark style="background-color: #d1e7ef">Elektron-elektron tersebar di
      sekeliling atom dengan teratur berdasarkan tingkat energinya.</mark> Nah, tingkat
      energi inilah yang digambarkan dengan bilangan kuantum. Artinya, dari bilangan
      kuantum,
      lokasi-lokasi penyebaran elektron dapat digambarkan. Sedetail itu loh
      Sang Pencipta kita mengaturnya. Bayangkan kalau elektron, penyusun segala sesuatu
      di alam semesta ini, tidak teratur. Alam semesta ini tidak stabil dong. Mana bisa
      kita
      hidup di dunia seperti itu. Keren kan?
```

</p>

<p>

Salah satu contoh atom di alam semesta ini adalah atom karbon. <mark style="background-color: #d1e7ef">Atom karbon adalah penyusun dari berbagai benda yang sangat berguna.

</mark> <mark style="background-color: #d4efdl">Mulai dari bensin, plastik, berlian, bahkan tubuh kita pun tersusun dari karbon!</mark> Nah, karbon <i>(biasa dilambangkan dengan huruf C)</i> punya 6 elektron. Bagaimana bilangan kuantum dari

elektron terakhirnya? Tinggal ikuti deh langkah-langkahnya.

</p>

<b>

<u>

Partikel Dasar Penyusun Atom dan Lambang Atom

</u>

</b>

<p>

Partikel dasar penyusun atom ada tiga yaitu proton <i>(p)</i>, neutron <i>(n)</i> dan elektron <i>(e)</i>. Jadi, <span>massa atom = (massa p + massa n) + massa e.</span> Massa elektron jauh lebih kecil dari pada massa proton dan massa neutron,

maka massa elektron dapat diabaikan. Dengan demikian: <span style="background-color: #efd1ec">massa atom = massa p + massa n.</span>

</p>

<table>

<thead>

<tr>

<th scope="col" rowspan="2" id="Partikel">Partikel</th>

<th scope="col" rowspan="2" id="Lambang">Lambang</th>

<th scope="col" rowspan="2" id="Massa (g)">Masa (g)</th>

<th scope="col" colspan="2" id="Muatan">Muatan</th>

</tr>

<tr>

<th scope="col" id="Muatan">Satuan</th>

<th scope="col" id="Muatan">Coulomb</th>

</tr>

</thead>

<tbody>

<tr>

<td>proton</td>

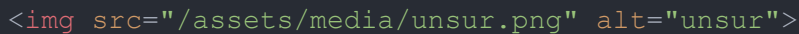
<td>p</td>

<td>1.673 x 10<sup><small>-24</small></sup></td>

<td>+1</td>

1.6 x 10 <sup>-9</sup>
neutron
n
1.673 x 10 <sup>-24</sup>
0
0
elektron
e
9.109 x 10 <sup>-29</sup>
+1
-1 <sup>-19</sup>

Lambang Atom



**X** Simbol dari unsur.

**a** nomor atom merupakan jumlah proton. Saat netral (tidak bermuatan) akan sama dengan jumlah elektron.

**a** nomor massa melambangkan jumlah proton ditambah jumlah neutron atau disebut juga jumlah nukleon.

**c** Muatan/bilangan oksidasi (biloks) terdiri dari melepas elektron (positif) dan menangkap elektron atau bertambah (negatif).

```

        </p>
    </section>

    <footer>
        <div class="share">
            <p><b>Bagikan artikel ini</b></p>
            
            
            
        </div>
    </footer>
</body>

</html>

```

## Latihan 1 Code CSS

```

@import
url('https://fonts.googleapis.com/css2?family=Poppins:ital,wght@0,100;0,200;0,300;
0,500;0,700;1,400&display=swap');
* {
    padding: 0;
    box-sizing: border-box;
    margin: 0;
}

html {
    scroll-behavior: smooth;
}

body {
    background: #fff;
    margin: auto auto;
    font-family: "Poppins", sans-serif;
    /*padding: 13px 400px 40px;*/
    width: 44%;
    justify-content: center;
    position: relative;
}

```

```
.title {
  width: 100%;
  position: relative;
}

.title h1 {
  font-size: 35px;
  margin-top: 40px;
}

.title small {
  margin-bottom: 30px;
}

.title small span {
  color: rgb(122, 116, 101);
}

.title img {
  width: 99.6%;
  height: auto;
  position: relative;
  margin-top: 30px;
}

.content p {
  font-size: 15px;
  font-weight: 300;
  text-align: justify;
  margin-top: 15px;
  margin-bottom: 15px;
}

.content p span {
  font-family: "Courier New", monospace;
}

.box {
  display: flex;
  flex-direction: row;
  justify-content: space-evenly;
  align-items: center;
```

```
}

.box img {
  width: 15%;
  height: 15%;
  margin-right: 30px;
}

.share {
  display: flex;
  flex-direction: row;
  gap: 10px;
  align-items: center;
  margin-bottom: 40px;
  margin-top: 30px;
}

.share img {
  width: 3%;
  height: 3%;
}

.share p {
  margin-right: 10px;
}

table,
th,
td {
  border-collapse: collapse;
  border: solid #eeeff1 0.3px;
  padding-right: 1rem;
}

table {
  margin: auto auto;
  margin-bottom: 30px;
}

th {
  padding: 5px;
  background-color: #e1e3ea;
  font-size: 13px;
}
```

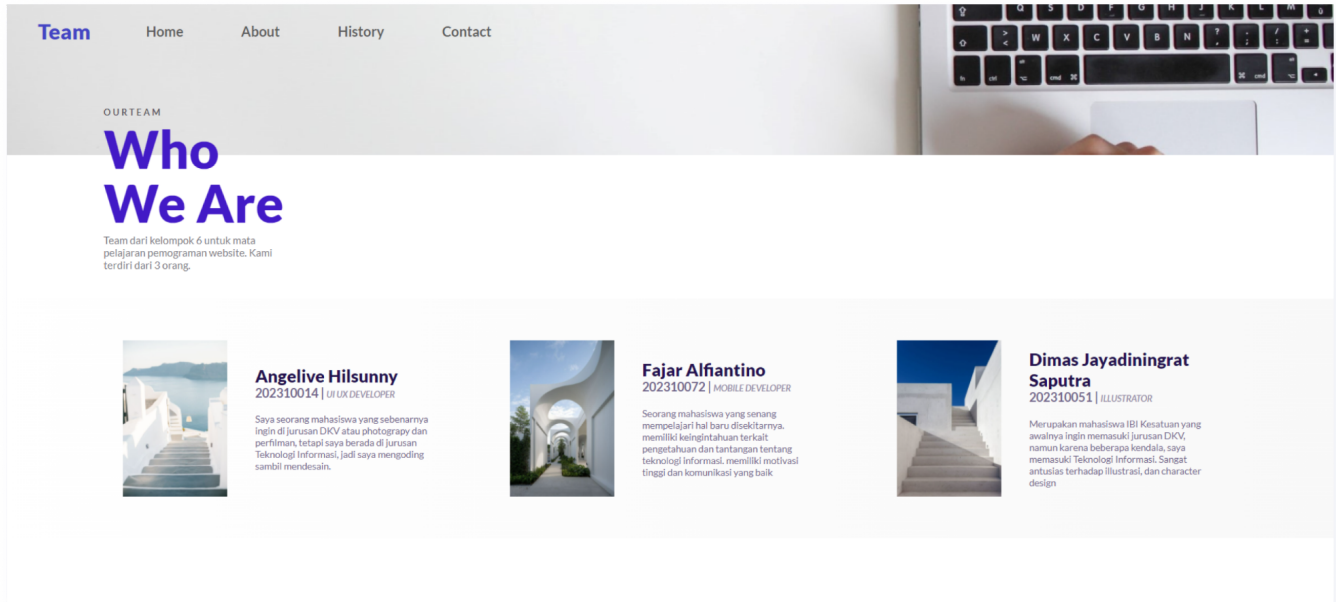
```
}

tr:nth-child(odd) {
    background-color: #edeff1;
}

td {
    font-weight: 300;
    font-size: 13px;
}
```



## Latihan 4 Tugas Kelompok



## Latihan 4 HTML

```
<!DOCTYPE html>
<html lang="en">

<head>
  <meta charset="UTF-8">
  <meta http-equiv="X-UA-Compatible" content="IE=edge">
  <meta name="viewport" content="width=device-width, initial-scale=1.0">
  <title>Latihan 4</title>
  <link rel="stylesheet" href="../css/stylelat4.css">
</head>

<body>

  <section class="titleContainer">

    
    <nav>
      <h1 class="logo">
        <a href="/">Team</a>
      </h1>
      <ul class="navbar">
        <a href="#home" class="nav__link active-link">Home</a>
        <a href="#about" class="nav__link">About</a>
        <a href="#history" class="nav__link">History</a>
        <a href="#contact" class="nav__link">Contact</a>
      </ul>
    </nav>
    <div class="titleText">
      <h6>O U R T E A M</h6>
      <h1>Who</h1>
      <h2>We Are</h2>
      <p>
        Team dari kelompok 6 untuk mata pelajaran pemograman website. Kami
        terdiri dari 3 orang.
      </p>
    </div>
  </section>
```

```
<section class="boxContainer">
  <div class="peopleContainer">
    <div class="people1">
      
      <div class="textContainer">
        <h3>Angelive Hilsunny</h3>
        <h4>202310014 | <i>UI UX DEVELOPER</i></h4>
        <p>Saya seorang mahasiswa yang sebenarnya ingin di jurusan DKV atau photograpy dan perfilman, tetapi saya berada di jurusan Teknologi Informasi, jadi saya mengoding sambil mendesain.
        </p>
      </div>
    </div>
    <div class="people1">
      
      <div class="textContainer">
        <h3>Fajar Alfiantino</h3>
        <h4>202310072 | <i>MOBILE DEVELOPER</i></h4>
        <p>Seorang mahasiswa yang senang mempelajari hal baru disekitarnya. memiliki keingintahuan terkait pengetahuan dan tantangan tentang teknologi informasi. memiliki motivasi tinggi dan komunikasi yang baik
        </p>
      </div>
    </div>
    <div class="people1">
      
      <div class="textContainer">
        <h3>Dimas Jayadiningrat Saputra</h3>
        <h4>202310051 | <i>ILLUSTRATOR</i></h4>
        <p>Merupakan mahasiswa IBI Kesatuan yang awalnya ingin memasuki jurusan DKV, namun karena beberapa kendala, saya memasuki Teknologi Informasi. Sangat antusias terhadap ilustrasi, dan character design
        </p>
      </div>
    </div>
  </div>
</section>
</body>
</html>
```

## Latihan 4 CSS

```
@import
url('https://fonts.googleapis.com/css2?family=Lato:ital,wght@0,100;0,300;0,400;0,7
00;0,900;1,100;1,300;1,400;1,700;1,900&display=swap');
* {
  padding: 0;
  box-sizing: border-box;
  margin: 0;
  top: 0;
  left: 0;
  padding: 0;
  box-sizing: border-box;
  outline: none;
}

html {
  scroll-behavior: smooth;
}

body {
  background: #fff;
  margin: auto auto;
  font-family: "Lato", sans-serif;
}

a {
  text-decoration: none;
}

nav {
  display: flex;
  position: relative;
  padding: 1rem;
  justify-content: flex-start;
  gap: 4rem;
}

.logo a {
  color: rgb(68, 68, 196);
  font-size: 25px;
```

```
    font-weight: 900;
    margin-left: 20px;
}

.navbar {
    display: flex;
    width: 400px;
    justify-content: space-between;
    align-items: center;
    font-weight: 700;
}

.navbar a {
    color: rgb(94, 94, 94);
    font-size: 1rem;
    transition: 0.3s;
    cursor: pointer;
}

.navbar a:hover {
    color: #fff;
    font-size: 1.3rem;
}

.title {
    width: 100%;
    position: relative;
}

.titleContainer img {
    position: absolute;
    height: 25%;
    width: 100%;
    object-fit: cover;
}

.titleText {
    position: relative;
    width: 50%;
    padding-left: 7rem;
    padding-top: 3.5rem;
}
```

```
.titleText h1 {
  font-size: 60px;
  font-weight: 900;
  color: rgb(66, 26, 198);
}

.titleText h2 {
  font-size: 60px;
  font-weight: 900;
  color: rgb(66, 26, 198);
  margin-top: -10px;
}

.titleText h6 {
  color: rgb(93, 90, 100);
}

.titleText p {
  width: 30%;
  color: rgb(120, 119, 126);
  font-size: 12px;
}

.boxContainer {
  background: linear-gradient(to right, white, rgba(202, 202, 202, 0.122));
}

.peopleContainer {
  margin-top: 2rem;
  padding-top: 3rem;
  padding-bottom: 3rem;
  display: flex;
  margin-left: 7rem;
  margin-right: 5rem;
}

.people1 img {
  width: 30%;
}

.people1 {
  display: flex;
  gap: 2rem;
}
```

```
    align-items: center;
    margin: auto auto;
    width: 30%;
}

.textContainer {
    width: 50%;
}

.textContainer h3 {
    font-weight: 900;
    color: rgb(37, 18, 81);
    font-size: 20px;
}

.textContainer h4 {
    font-weight: 700;
    color: rgb(114, 103, 141);
    font-size: 14px;
}

.textContainer h4 i {
    font-size: 10px;
    color: rgba(114, 103, 141, 0.726);
}

.textContainer p {
    font-weight: 400;
    color: rgb(114, 103, 141);
    font-size: 11px;
    margin-top: 15px;
}
```