

Nama : hana yulia rahmah

Kelas : TI-21-PA

Npm : 212310044

```
<!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>article</title>
</head>
<body>
  <p>Partikel dasar penyusun atom ada tiga yaitu proton (p), neutron (n) dan elektron (e). Jadi,
    massa atom = (massa p + massa n) + massa e.
    <br> Massa elektron jauh lebih kecil dari
    pada massa proton dan massa neutron, maka massa elektron dapat
    diabaikan. Dengan
    demikian: <p style="background-color:rgb(248, 139, 248);">
    massa atom = massa p + massa n.<br>

    <h2>Lambang atom</h2>
    <p>&#10006; simbol dari unsur.</p>
    <p style="color:red;"> a nomor atom merupakan jumlah proton. Saat
    netral (tidak bermuatan) akan sama dengan jumlah elektron.</p>
    <p style="color:rgb(21, 235, 135)"> b nomor massa melambangkan
    jumlah proton ditambah jumlah neutron atau disebut juga
    jumlah nukleon</p>
    <p style="color:rgb(243, 148, 5)">c Muatan/bilangan oksidasi
    (biloks) terdiri dari melepas elektron (positif) dan menangkap
    elektron atau bertambah (negatif). </p>

    <style>
      table {
        font-family: arial, sans-serif;
        border-collapse: collapse;
        width: 70%;
      }
    </style>
    <table>
      <tr>
        <th>No</th>
        <th>Nama</th>
        <th>Simbol</th>
        <th>Massa</th>
        <th>Muatan</th>
      </tr>
      <tr>
        <td>1</td>
        <td>Proton</td>
        <td>p</td>
        <td>1.6726 x 10<sup>-27</sup> kg</td>
        <td>+1</td>
      </tr>
      <tr>
        <td>2</td>
        <td>Neutron</td>
        <td>n</td>
        <td>1.6749 x 10<sup>-27</sup> kg</td>
        <td>0</td>
      </tr>
      <tr>
        <td>3</td>
        <td>Elektron</td>
        <td>e</td>
        <td>9.1091 x 10<sup>-31</sup> kg</td>
        <td>-1</td>
      </tr>
    </table>
  </body>
</html>
```

```

border: 1px solid hsl(253, 98%, 49%);
text-align: left;
padding: 8px;
}

tr:nth-child(even) {
  background-color: #b3afec;
}

</style>
<table>
  <tr>

    <th rowspan="2">Nama</th>
    <th rowspan="2">Lambang</th>
    <th rowspan="2">massa(g)</th>
    <th colspan="3">muatan</th>
  </tr>
  <tr>

    <th>Satuan</th>
    <th>Coulomb</th>
  </tr>
  <tr>
    <td>proton</td>
    <td>p</td>
    <td>1.673 x 10-24</td>
    <td>+1</td>
    <td>1.6 x 10-9</td>
  </tr>
  <tr>
    <td>neutron </td>
    <td>n</td>
    <td>1.673 x 10-24 </td>
    <td>0</td>
    <td>0</td>
  </tr>
  <tr>
    <td>elektron</td>
    <td>e</td>
    <td>9.109 x 10-28
      </td>
    <td>-1</td>
    <td>1.6 x 10-19</td>
  </tr>

```

```
<br>

</body>
</html>
```

OUTPUT

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.

Lambang atom

- × simbol dari unsur.
- a nomor atom merupakan jumlah proton. Saat netral (tidak bermuatan) akan sama dengan jumlah elektron.
- b 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).

Nama	Lambang	massa(g)	muatan	
			Satuan	Coulomb
proton	p	1.673 x 10-24	+1	1.6 x 10-9
neutron	n	1.673 x 10 -24	0	0
elektron	e	9.109 x 10 -28	-1	1.6 x 10-19