

Mari berlatih!

NOMOR ATOM DAN NOMOR MASSA

Nama:

Kelas:

Perhatikan keterangan berikut!

Nomor atom dan nomor massa

Simbol atom



A = nomor massa
X : lambang atom/unsur
Z = nomor atom

Z = nomor atom = jumlah proton
= jumlah elektron

A = jumlah Proton + neutron

A = Z + neutron

Jumlah neutron = A - Z

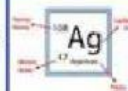
$$\begin{matrix} A \\ Z \end{matrix} X$$

Keterangan:

X = lambang unsur;

A = nomor massa;

Z = nomor atom



No.	Nama Atom	Lambang Atom	Jumlah Partikel Penyusun Atom			Z	A	Lambang
			e	p	n			
1.	Hidrogen	H	1	1	0	1	1	$\begin{matrix} 1 \\ 1 \end{matrix} H$
2.	Helium	He	2	2	2	2	4	$\begin{matrix} 4 \\ 2 \end{matrix} He$
3.	Karbon	C	6	6	6	6	12	$\begin{matrix} 12 \\ 6 \end{matrix} C$

Tentukan nomor atom dan nomor massa dari atom berikut!

No	Nama Atom	Lambang Atom	Jumlah Partikel Penyusun Atom			Z	A	Lambang $\begin{matrix} A \\ Z \end{matrix} X$
			e	p	n			
1.	Hidrogen	H	1	1	0	1	1	$\begin{matrix} 1 \\ 1 \end{matrix} H$
2.	Helium	He	2	2	2	2	4	$\begin{matrix} 4 \\ 2 \end{matrix} He$
3.	Karbon	C	6	6	6	6	12	$\begin{matrix} 12 \\ 6 \end{matrix} C$
4.	Karbon	C		6			13	
5.								$\begin{matrix} 14 \\ 6 \end{matrix} C$
6.	Fluor	F	9	9			19	
7.	Magnesium			12			24	
8.		K			20		39	
9.								$\begin{matrix} 80 \\ 35 \end{matrix} Br$
10.								$\begin{matrix} 84 \\ 36 \end{matrix} Kr$

Keterangan:

e = elektron; p = proton; n = neutron; Z = nomor atom; A = nomor massa

Keterangan

Yang bertanda tidak dikerjakan!

