

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

A_ZX

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	${}^1_1\text{H}$
2.	Helium	He	2	2	2	2	4	${}^4_2\text{He}$
3.	Karbon	C	6	6	6	6	12	${}^{12}_6\text{C}$

Tentukan nomor atom dan nomor massa dari atom berikut!

No	Nama Atom	Lambang Atom	Jumlah Partikel Penyusun Atom			Z	A	Lambang A_ZX
			e	p	n			
1.	Hidrogen	H	1	1	0	1	1	1_1H
2.	Helium	He	2	2	2	2	4	4_2He
3.	Karbon	C	6	6	6	6	12	${}^{12}_6C$
4.	Karbon	C		6			13	
5.								${}^{14}_6C$
6.	Fluor	F	9	9			19	
7.	Magnesium			12			24	
8.		K			20		39	
9.								${}^{80}_{35}Br$
10.								${}^{84}_{36}Kr$

Keterangan:

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

Keterangan

Yang bertanda tidak dikerjakan!

