

Partikel Penyusun Atom

Nama :

Kelas :

1. Tariklah partikel penyusun atom berdasarkan muatannya ?



Neutron



Proton



Elektron

2. Jawablah nama yang sesuai dengan prinsip kimia hijau di bawah ini ?



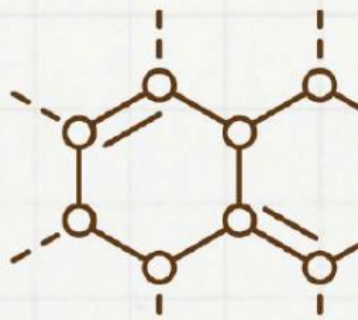
3. Pasangkan lah kolom di bawah ini sesuai dengan nomor atomnya ?

Te

118

Og

52



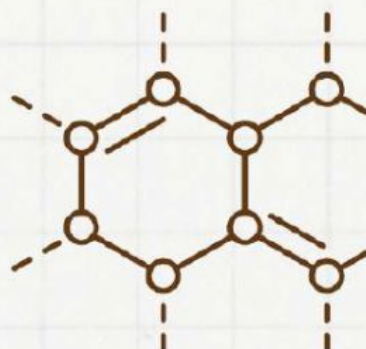


4. Isilah tabel periodik unsur kimia di bawah ini berdasarkan lambang unsurnya ?

	Be

5. Pilihlah salah satu jawaban di bawah ini, Jika diketahui $^{23}\text{Na}^{11}$ maka jumlah elektron, Proton, dan neutron adalah ?

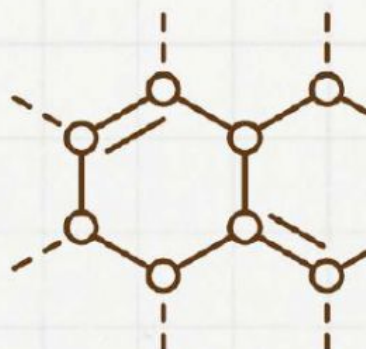
- A. 23 Proton, 12 elektron, dan 11 neutron
 - B. 11 Proton, 11 elektron, dan 12 neutron
 - C. 11 Proton, 12 elektron, dan 23 neutron
 - D. 11 Proton, 12 elektron, dan 11 neutron
 - E. 12 Proton, 11 elektron, dan 11 neutron
- 





6. Carilah kata di bawah ini, yang merupakan Empat Hukum Dasar Kimia adalah ?

A	P	R	O	U	S	T	U	V
B	V	G	A	Y	Z	T	U	W
C	D	O	L	U	S	S	A	C
D	A	P	G	B	C	E	B	Y
E	L	Q	H	A	D	F	C	Z
F	T	R	I	N	R	G	H	I
G	O	S	J	M	O	D	S	T
H	N	T	K	L	P	Q	O	U
L	A	V	O	I	S	I	E	R



7. Tentukan konfigurasi elektron, kulit (Bi) berdasarkan jalannya secara berurutan dan pasangkanlah jawaban dengan benar ?

^{83}Bi =

5	18
8	32
18	2





8. Siapa yang pertama kali mencetuskan prinsip kimia hijau ... dan dengan siapa ?

Pilihlah jawaban yang tersedia dibawah ini dengan memilih 2 jawaban dengan benar ...

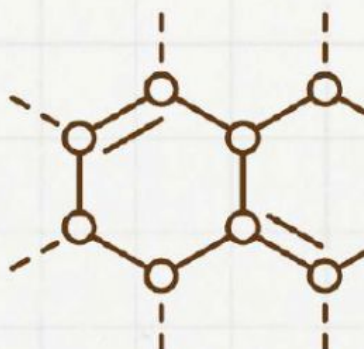
A. Paul Anastas

B. Johan Joachim Becher

C. Antoine Laviosier

D. Georg Ernst Stahl

E. John Warner



9. Tentukan Massa Atom Relatif (A_r = Nomor Massa) dibawah, dengan memilih 3 jawaban yang benar ? ...

4

${}^2\text{He}$

Helium

16

${}^8\text{O}$

Oksigen

40

${}^{20}\text{K}$

Kalsium

50

8

40

4

16

10

10. Berikut adalah hukum perbandingan berganda, jawablah tabel yang kosong di bawah ini dengan benar ? ...

Senyawa	Massa (C)	Massa (O)	Perbandingan C : O
C ₂ O	24		
CO			12 : 16
C ₂ O ₄		64	
Penyederhanaan dari Perbandingan			
3 : 4			