

CHEMISTRY

1. pasangan pernyataan yang benar dibawah ini!

Isoton

Isotop

Isoelektron

Isobar

sama nomor atom atau massa

sama nomor massa

sama nomor atom atau proton

sama jumlah neutron

sama elektron

2. tentukan proton, elektron, dan neutron dari unsur dibawah ini!

	p	n	e
1.) $^{17}_{\text{Cl}}^{35}$			
2.) $^{25}_{\text{Mn}}^{55}$			
3.) $^{40}_{\text{Zr}}^{91}$			
4.) $^{23}_{\text{V}}^{51}$			
5.) $^{54}_{\text{Xe}}^{131}$			

$$X = \frac{-b \pm \sqrt{b^2 - 4ac}}{2a}$$

CHEMISTRY

3. susunlah sesuai dengan golongan VIIA dan VIIIA yang benar kedalam kotak!

24 Cr	2 He	85 At	17 Cl	40 Zr	35 Br
9 F	53 I	10 Ne	86 Rn	36 Kr	54 Xe
		79 Au	18 Ar		

VIIA

VIIIA

4. tentukanlah jawaban dibawah ini sesuai mana yang benar!

PERNYATAAN	BENAR	SALAH
Zat tunggal yang tak dapat diuraikan disebut molekul		
gabungan atom/unsur sejenis/ berbeda disebut molekul		
massa molekul relatif (Mr) gabungan atom relatif (Ar) dan atom relatif (Ar)		
47 108 Ag no. massa = 108 no. atom = 47 proton = 47 elektron = 47 neutron = 60		
kulit = 2 8 18 32 18 6 sub kulit = $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 4p^6, 5s^2, 4d^{10}, 5p^6, 6s^2, 4f^{14}, 5d^{10}, 6p^4$ golongan = VI A periode = 6 84 Po		
kulit = 2 8 8 8 subkulit = $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^2, 4s^2, 3d^6$ golongan = VIII B periode = 4 26 Fe		
$N_2(g) + H_2(g) \rightarrow NH_3(g)$ N = 2 N = 2 H = 2 H = 6		
Mr $NaHCO_3 = 84$ Mr		
kulit = 2 8 8 6 subkulit = $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^6, 3d^4$ 24 Cr		
solusi menganalisis secara langsung untuk mencegah polusi di antaranya yaitu mengurangi menggunakan kendaraan		

5. carilah kosa kata dibawah ini!

E	U	T	H	E	R	F	O	R	T	D
L	N	E	U	T	R	O	N	H	A	D
E	U	H	E	R	P	Y	H	A	N	A
K	A	N	K	U	D	A	K	I	M	I
T	L	E	L	E	K	T	R	O	N	T
R	H	R	T	H	O	M	S	O	N	O
R	H	O	B	E	L	P	K	T	A	N
F	C	B	O	R	T	R	I	S	A	P
O	N	O	R	F	O	O	I	B	O	A
R	A	H	O	O	N	T	B	P	E	S
D	H	A	T	R	O	O	S	O	N	I
I	K	A	N	D	A	N	T	U	N	N

PERTANYAAN:

1. atom merupakan bola pejal yang bermuatan positif dan didalamnya tersebar elektron yang bermuatan negatif?
2. partikel yang bermuatan positif?
3. atom adalah partikel terkecil yang tidak dapat dibagi lagi?
4. elektron-elektron mengelilingi inti atom yang terdiri atas proton dan neutron?
5. partikel yang bermuatan negatif?
6. partikel yang bermuatan netral?

thank

YOU

KELOMPOK 6