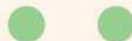


1. Pasangkanlah gambar perinsip disamping ini dengan Nama perinsip yang benar



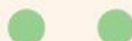
Mendesain Efesiensi Energri



Menggunakan pelarut & kondisi reaksi yg lebih aman

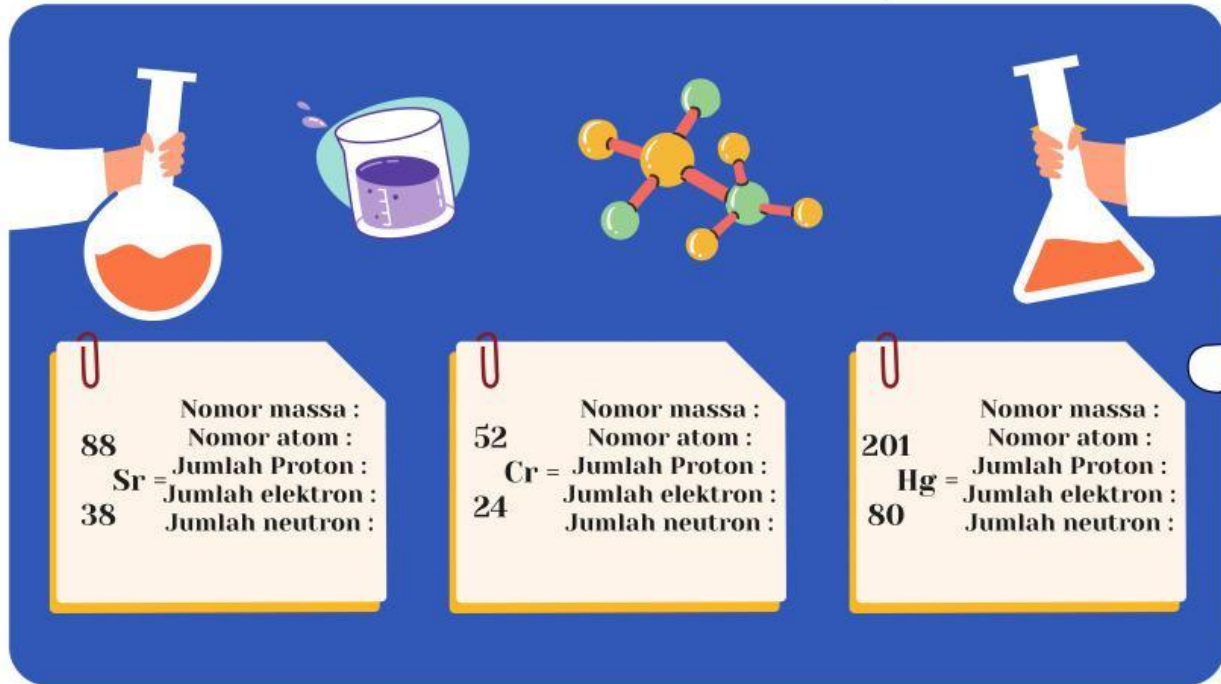


Sintesis kimia yang bahayanya sedikit



Pencegahan limbah

Deska Fanny Aurelia



Illustrations of laboratory glassware and a molecular model are shown at the top of the worksheet. From left to right: a hand holding a round-bottom flask with orange liquid, a beaker with purple liquid, a ball-and-stick molecular model with yellow, green, and red spheres, and a hand holding a conical flask with orange liquid.

88
 Sr
 38

Nomor massa :
 Nomor atom :
 Jumlah Proton :
 Jumlah elektron :
 Jumlah neutron :

52
 Cr
 24

Nomor massa :
 Nomor atom :
 Jumlah Proton :
 Jumlah elektron :
 Jumlah neutron :

201
 Hg
 80

Nomor massa :
 Nomor atom :
 Jumlah Proton :
 Jumlah elektron :
 Jumlah neutron :





1

14 C 6	2 H 1	29 K 19
--------------	-------------	---------------

Dari data unsur di atas yang merupakan:
(pilih pasangan nya)

A. Isotop adalah

1 H 1

 Dan

--

B. Isobar adalah

14 N 7

 Dan

--

C. Isoton adalah

19 F 9

 Dan

--



29
K
19

2

32 S 16	24 Mg 12	27 Al 13
---------------	----------------	----------------

Dari data unsur di atas yang merupakan:
(pilih pasangan nya)

A. Isotop adalah

31 P 16

 Dan

--

B. Isobar adalah

24 K 19

 Dan

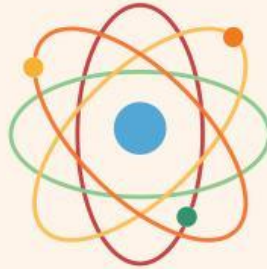
--

C. Isoton adalah

28 Si 14

 Dan

--



3

11 B 5	37 Cl 17	14 N 6
--------------	----------------	--------------

Dari data unsur di atas yang merupakan:
(pilih pasangan nya)

A. Isotop adalah

35 Cl 17

 Dan

--

B. Isobar adalah

14 C 6

 Dan

--

C. Isoton adalah

12 C 6

 Dan

--

Perhatikan pernyataan di bawah ini!!

Berilah tanda "✓" pada pernyataan yang bernilai benar, dan tanda "X" pada pernyataan yang bernilai salah.

Atom merupakan partikel terkecil penyusun zat yang membentuk unsur kimia.



Jika jumlah elektron dari sebuah unsur Rubidium (Rb) adalah 37, maka konfigurasi elektronnya adalah 2,8,8,2.



Energi yang dibebaskan oleh suatu atom untuk menerima sebuah elektron disebut afinitas elektron.



1. Lengkapilah nama nama unsur tersebut!

1. N _ _ k _ l

2. P _ r _ k

3. _ _ m _ h

4. E _ m _ _

5. B _ _ _ i

2. pasangkanlah no atom dengan simbol nya!

1. Ni • • 47

2. Ag • • 50

3. Au • • 28

4. Sn • • 26

5. Fe • • 79

3. Lengkapilah syarat-syarat untuk menjawab pertanyaan No 1!

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

