

SMAN PLUS 2 BANYUASIN III

KELAS : X.3

KELOMPOK :

NAMA :

No atom :

No massa :

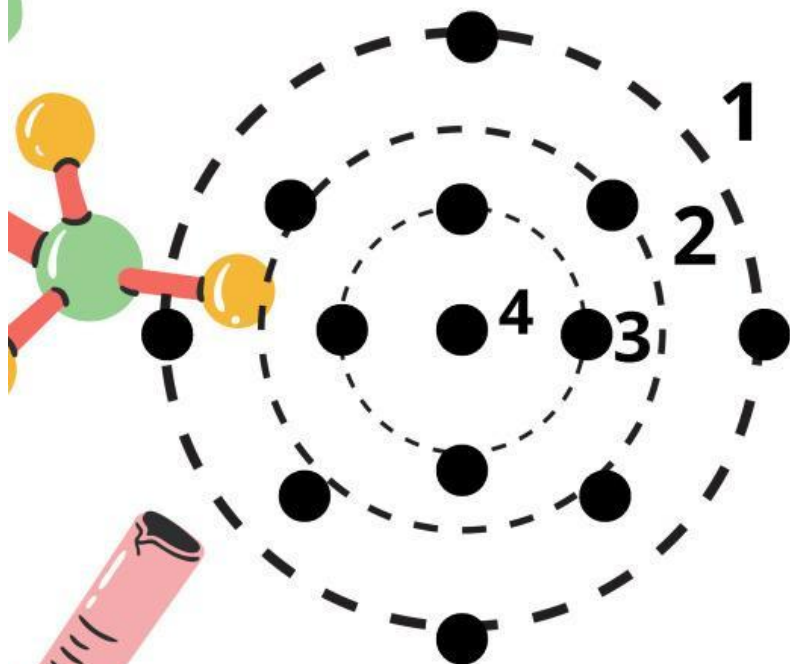
Elektron
valensi :

No atom :

No massa :
Elektron
valensi :



2. Pasangan yang sesuai adalah



- a. Kulit Pertama
- b. Kulit kedua
- c. Kulit Ketiga
- d. Inti Atom

Lengkapi tabel disamping

3	
4	

3. pasangan nilai tiap kulit dengan benar

K

•

•

8

L

•

•

32

M

•

•

2

N

•

•

18

4. Tentukan konfigurasi elektron secara kulit

⁷N

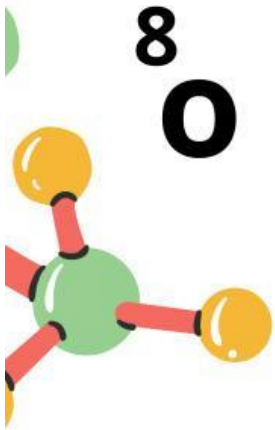
⁸N

²⁶Fe

5. tentukan priode

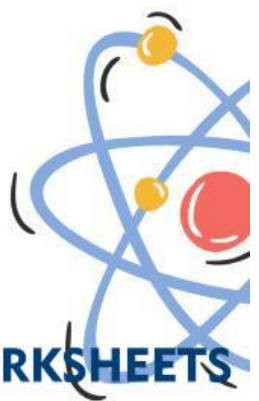
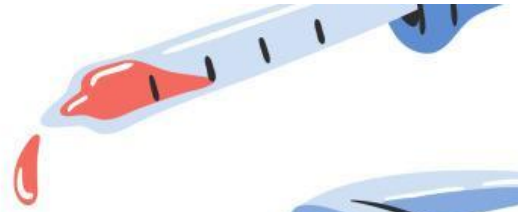
³⁸Sr

1
5
2



	▼
1	
5	
2	

	▼
1	
5	
2	



6.
24

Cr → Golongan priode

80

Hg → Golongan priode

51

Sb → Golongan priode

7.berikut yang termasuk prinsip kimia hijau

☐

ekonomi atom

☐

pencegahan

☐

katatis

☐

mengurangi
turunan

8. yang termasuk pengembang/pencetus kimia hijau adalah

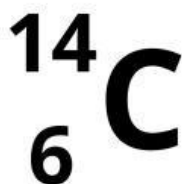
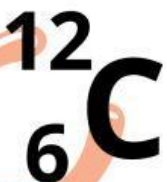
☐ paul anastas

☐ Amedeo A

☐ mikhail
lomonaso

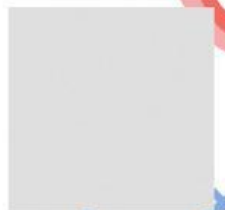
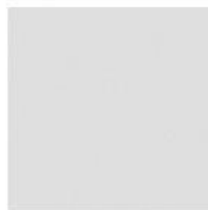
☐ jhon C. warner

9.



kelompokkan

isotop :



isobar :



isoton :



10 . Perbandingan massa C

42.86 : 27.3

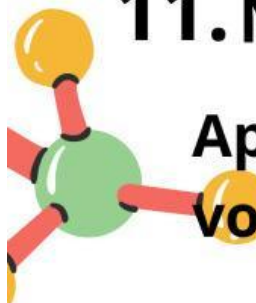
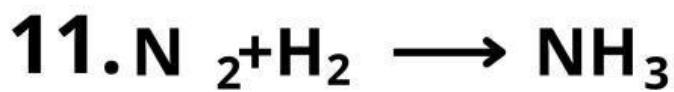
Perbandingan mass O

57.14 : 72.7

Apakah yang diatas termasuk hukum perbandingan berganda

tidak

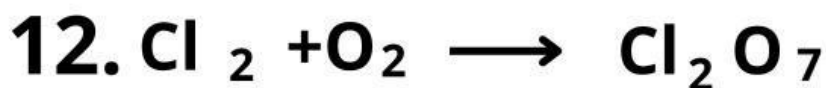
ya



Apakah termasuk hukum perbandingan
volume

ya

tidak



Apakah termasuk hukum perbandingan
volume



ya

tidak

13. Gabungan dari atom sejenis atau berbeda
disebut



proton



molekul



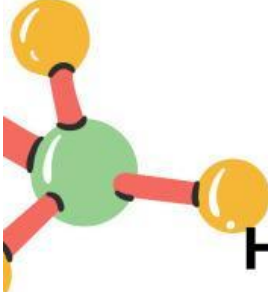
neutron



elektron



14. pasangan yang sejenis dari 2 jenis atom



$O + O$ ●

● berbeda

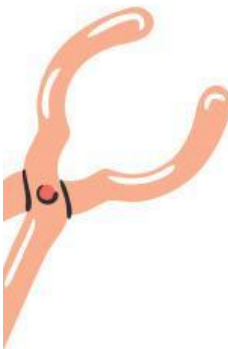
$H + O$ ●

● sejenis

15. pasangan yang sesuai

isotop ●

● jumlah neutron sama



isobar ●

● jumlah no massa sama

isoton ●

● jumlah no atom sama

16. simbol francium → Fr



benar

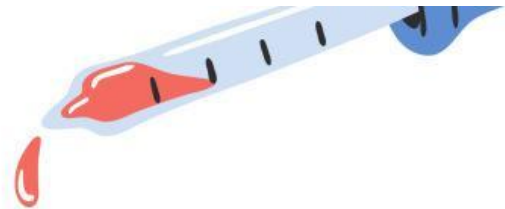
salah



17. simbol helium $\rightarrow$ H

benar

salah



18. simbol kalsium $\rightarrow$ Cl

benar

salah



19. isilah kata berikut dengan benar

--	--	--	--	--	--	--	--

--	--	--	--	--

20. apa nama unsur ke 10

--

