

tentukanlah golongan dan periode dari unsur di tabel bawah ini

# GOPER WAR

<sup>19</sup>K

<sup>32</sup>Ge

<sup>83</sup>Bi

<sup>38</sup>Sr

<sup>35</sup>Br

<sup>86</sup>Rn

<sup>24</sup>Cr

<sup>53</sup>I

<sup>85</sup>At

○ ○ ○  
Lengkapilah kotak-kotak  
yang ada dibawah ini



2				18	
---	--	--	--	----	--



			18
--	--	--	----



2		18		
---	--	----	--	--



			32	18		
--	--	--	----	----	--	--



	8			2
--	---	--	--	---

**Petunjuk :**

**Isilah pertanyaan-pertanyaan di bawah ini dengan pilihan jawaban yang benar dan tepat**



**elektron dapat berpindah dari suatu tempat lintasan ke lintasan yang lain sambil menyerap atau memancarkan energi .teori ini merupakan penyempurnaan teori atom putherford yang ditemukan oleh?**

**apa bila jumlah elektron valensi suatu unsur yang berada pada kulit ketiga adalah 7, nomor atom unsur tersebut adalah**



**Ilmu yang mempelajari mengenai komposisi dan sifat zat materi Dari skala atom hingga molekul serta perubahan atau transformasi serta interaksi untuk membentuk materi yang ditemukan sehari hari disebut ilmu?**



**Niels Bohr**

**21**

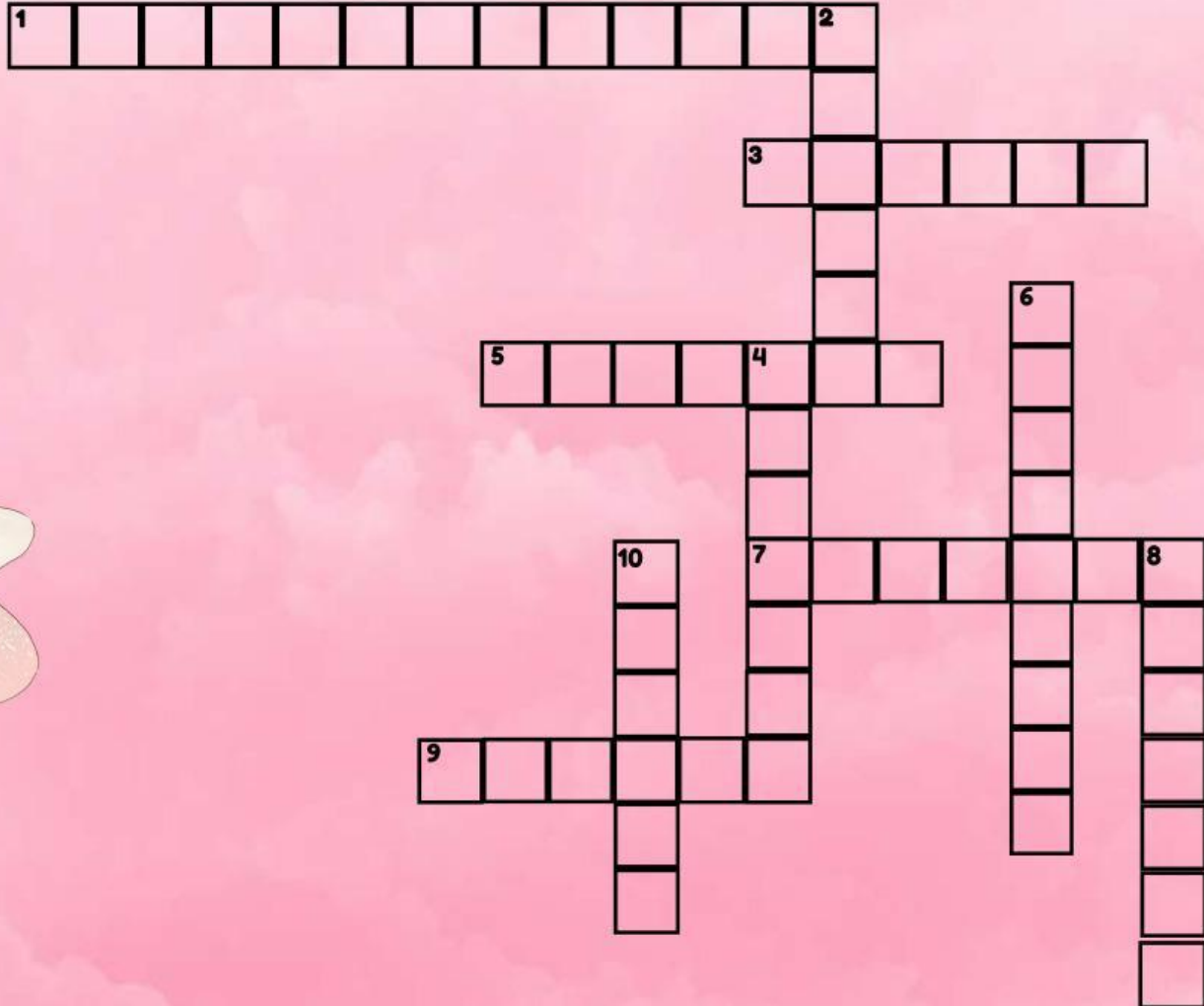
**Dalton**

**Sifat zat**

**17**

**Kimia**

# TEKA-TEKI SILANG



## Mendatar :

1. Penemu neutron
3. Nomor atom berbeda tapi massa atomnya sama
5. Elektron yang letaknya ada pada kulit paling luar adalah
7. Penemu elektron
9. Unsur X mempunyai 10 Proton dan 12 neutron, sedangkan unsur Y mempunyai nomor massa 23 dan nomor atom 11. kedua atom tersebut merupakan

## Menurun :

2. Model atom yang dikemukakan oleh thomson menyerupai jenis roti yang disebut
4. Nomor massa - jumlah Proton =
6. "Sistem tata Surya" merupakan pemisalan atom menurut
8. Partikel penyusun atom yang tidak bermuatan
10. Reaksi kimia adalah pemisahan, penggabungan atau penyusunan kembali atom-atom sehingga atom tidak dapat dibuat/dimusnahkan. teori tersebut dikemukakan oleh

carilah kata kata yang berkaitan dengan materi pelajaran kimia yang telah anda pelajari

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