

Untuk Siswa
Kelas X



NIS :

Kelas :

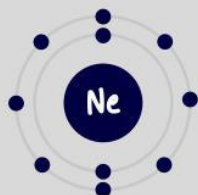




Table of Content

Konfigurasi Elektron:

- Drag and Drop



Struktur Atom:

- Textfields
- Speak
- Listen
- Checkboxes
- Select
- Single Choice



Sistem Periodik Unsur:

- Word search
- Join

e-LKPD Struktur Atom dan Sistem Periodik Unsur

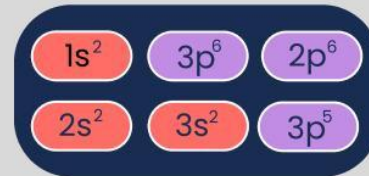
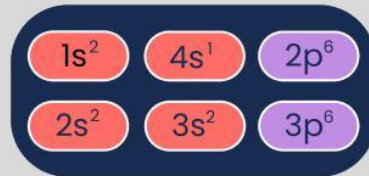
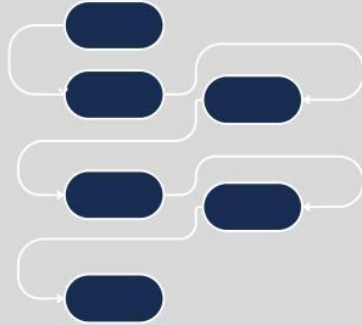
Universitas Negeri Yogyakarta





Konfigurasi elektron

Buatlah konfigurasi dari atom-atom berikut!



Struktur Penyusun Atom

1. Partikel subatom yang memiliki muatan positif disebut _____
2. Isotop adalah atom-atom dari unsur yang sama dan memiliki jumlah _____ berbeda.

3. $^{19}\text{K}_{39}$ Hitunglah jumlah neutron pada atom di samping!
Jawab di sini: 

4. Klik ikon telinga untuk mendengarkan soal!



Jawab di sini: _____

5. Inti atom terdiri atas dua jenis partikel subatom, yaitu

☐ Neutron

☐ Elektron

☐ Proton

6. Ion negatif terbentuk karena

☐ atom melepaskan proton

☐ atom menangkap elektron

☐ atom melepaskan elektron

☐ atom menangkap proton

7. Lengkapi informasi di bawah ini



Nomor atom :
Nomor massa :
Proton :
Neutron :
Elektron :





Sistem Periodik Unsur

Temukan unsur-unsur yang termasuk gas mulia pada kotak di bawah ini!

D	P	R	R	U	F	L	U	S	N	N	G	E	N
O	S	R	N	E	P	E	N	L	E	O	M	N	K
N	I	T	R	O	G	E	N	E	O	N	N	N	K
R	M	A	R	G	O	N	E	N	N	O	D	A	R
U	R	O	T	O	A	N	G	S	N	N	L	X	E
E	N	G	D	R	M	D	T	E	K	N	O	E	N
G	K	U	O	L	K	L	X	N	R	K	N	T	E
N	L	U	K	T	L	E	R	N	F	R	L	E	T
M	U	O	O	A	U	O	F	E	N	R	L	O	O
G	N	R	O	E	I	T	N	G	L	F	O	E	R
K	L	F	O	N	F	I	G	I	H	E	R	R	N
O	G	O	O	U	O	N	S	S	G	O	D	O	O
K	R	I	P	T	O	N	N	K	K	O	E	T	A
N	G	M	U	I	L	E	H	O	O	I	O	I	P

Jodohkan istilah-istilah yang saling berhubungan di bawah ini!

Na

ion negatif

4s²

unsur golongan alkali

Fe

golongan 8, periode 4



elektron valensi Ca

