E-LKPD Struktur Atom dan Sistem Periodik Unsur

Untuk Siswa Kelas X



Nama	:	
NIS	:	
Kelas	:	

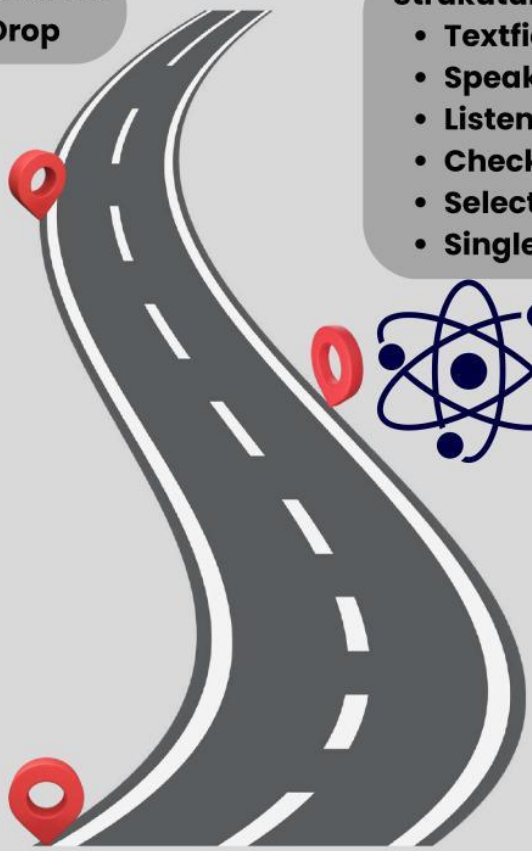


LIVEWORKSHEETS

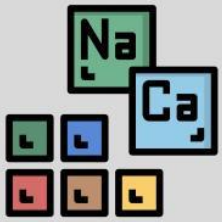
Table of Content

Konfigurasi Elektron:
- Drag and Drop





Strukutur Atom:
- Textfields
- Speak
- Listen
- Checkboxes
- Select
- Single Choice



Sistem Periodik Unsur:
- Word search
- Join

e-LKPD Struktur Atom dan Sistem Periodik Unsur

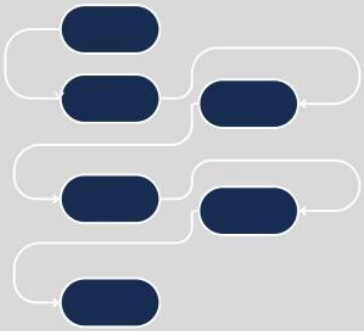
Universitas Negeri Yogyakarta

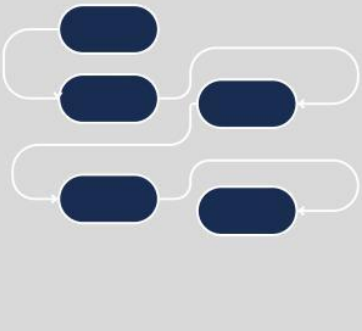
LIVEWORKSHEETS

Konfigurasi elektron

Buatlah konfigurasi dari atom-atom berikut!

^{19}K ^{17}Cl





$1s^2$ $4s^1$ $2p^6$ $2s^2$ $3s^2$ $3p^6$

$1s^2$ $3p^6$ $2p^6$ $2s^2$ $3s^2$ $3p^5$

Struktur Penyusun Atom

1. **Partikel subatom yang memilki muatan positif disebut _____**
2. **Isotop adalah atom-atom dari unsur yang sama dan memiliki jumlah _____ berbeda.**
3. $^{19}K_{39}$ **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**

   $^{1}H_{1}$

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

LIVEWORKSHEETS

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
$4s^2$	unsur golongan alkali
Fe	golongan 8, periode 4
	elektron valensi Ca

LIVEWORKSHEETS