



Aktivitas 3

Konfigurasi Elektron

Nama : _____

Kelas : _____

A. Tujuan Praktikum

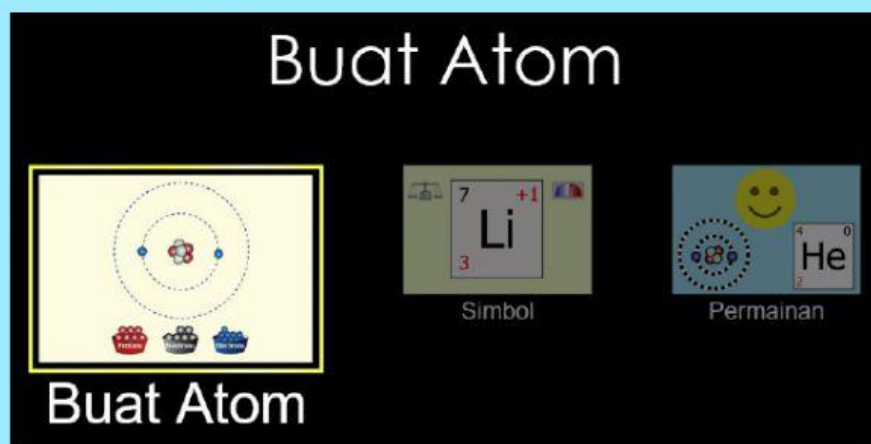
Melakukan konfigurasi elektron pada beberapa atom.

B. Alat dan Bahan

Seperangkat model proton, neutron dan elektron pada laboratorium virtual *phet simulation* “*build_an_atom*”, yang dapat diakses melalui link: <https://phet.colorado.edu/en/simulations/build-an-atom>

C. Langkah Kerja

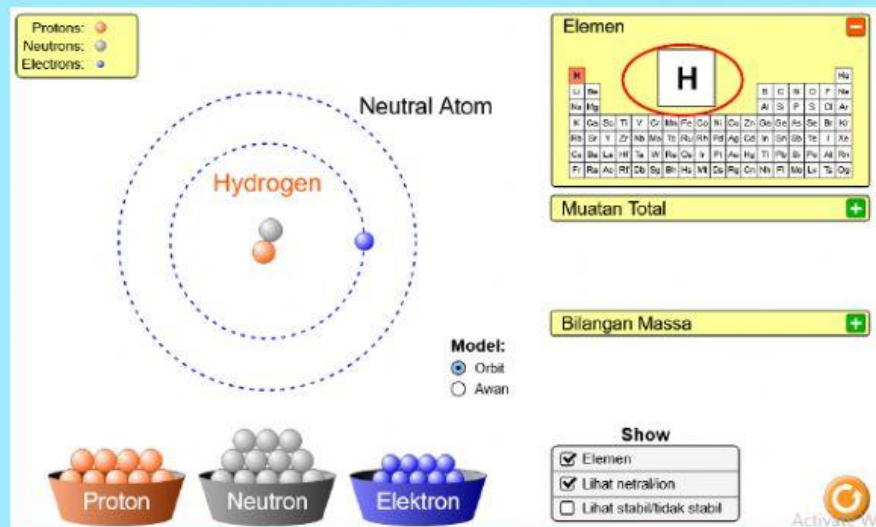
1. Buka link laboratorium virtual phEt simulation, pada menu *home* pilih fitur buat atom.



Gambar 3.9 Tampilan phEt simulation pada saat mengakses fitur “Buat Atom”

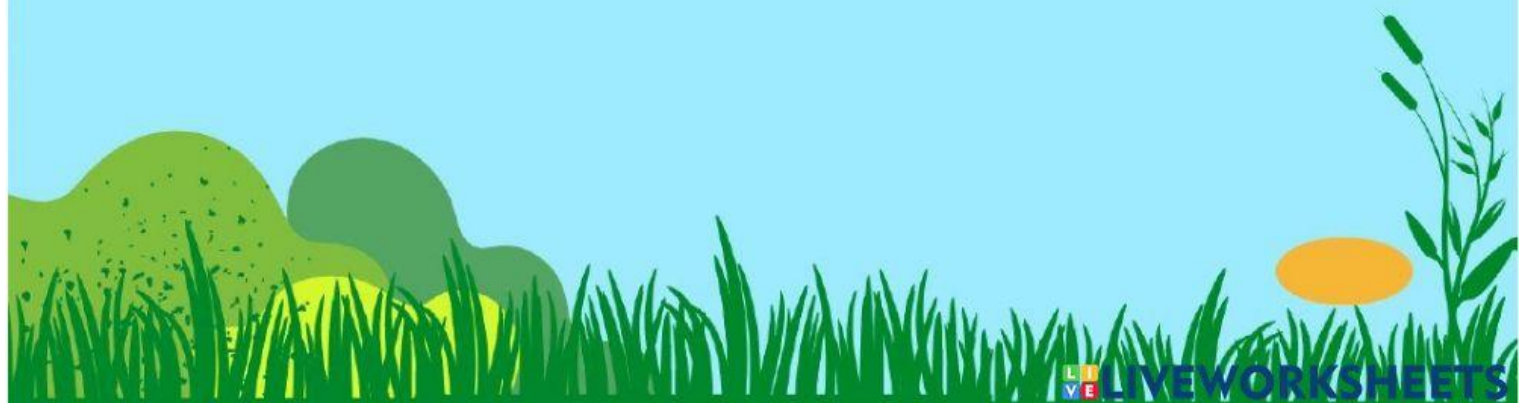


2. Seret (*drag*) 1 buah proton ke pusat lingkaran (inti atom), seret 1 buah neutron ke inti atom dan seret 1 buah elektron ke kulit pertama, maka akan terbentuk konfigurasi atom Hidrogen netral.



Gambar 3.10 Tampilan konfigurasi electron atom hidrogen (H)

3. Catat pada Tabel 3.2 jumlah elektron pada setiap kulit atom tersebut.
4. Lakukan langkah yang sama untuk atom He, Li, Be, B, C, N, O, F dan Ne dengan menambahkan jumlah proton, neutron dan electron secara bertahap.
5. Cobalah untuk membuat atom Li^+ dengan cara mengurangi jumlah electron pada atom Li netral. (klik “muatan total” untuk memastikan jumlah muatannya)



D. Data Hasil Praktikum

No	Nama Atom	Lam- bang Atom	No. Atom	Partikel Subatom			Konfigurasi elektron	
				p	n	e	Kulit K	Kulit L
1	Hidrogen	H	1	1	1	1	1	-
2	Helium	He	2	...	...	...	...	-
3	Lithium	Li	3	...	...	...	...	...
4	Berilium	Be	4	...	...	...	...	...
5	Boron	B	5	...	...	...	...	...
6	Karbon	C	6	...	...	...	...	...
7	Nitrogen	N	7	...	...	...	...	...
8	Oksigen	O	8	...	...	...	...	...
9	Fluor	F	9	...	...	...	...	...
10	Neon	Ne	10	...	...	...	...	...
11	Lithium	Li ⁺	3	...	...	...	...	...
12	Nitrogen	Ni ³⁻	7	...	...	...	...	...

E. Kesimpulan

Kumpulkan Laporan Praktikum di link: https://bit.ly/Aktivitas_3