

Konsep, Atom, Molekul, Ion



Lembar Kerja

IPA KELAS IX

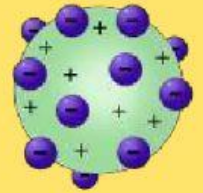
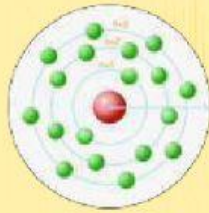
Nama

Kelas





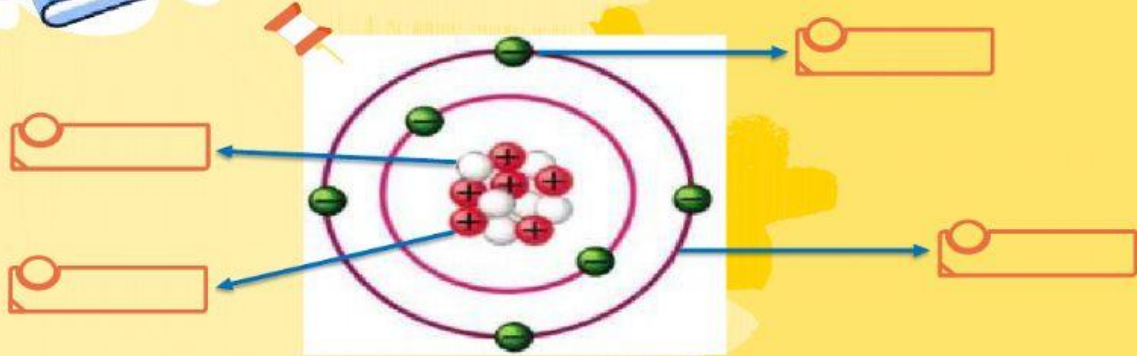
Pasangkan model atom berikut ini berdasarkan nama ahlinya dengan cara menarik garis penghubung antara model atom dan penemunya



☐ Dalton ☐ Bohr ☐ Rutherford ☐ Thompson ☐ Schrodinger

02

Tentukan bagian-bagian atom berikut dengan mengisi kotak jawaban benar

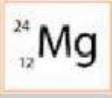
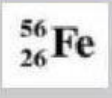
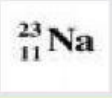
 **LIVEWORKSHEETS**

Pertanyaan :

- Atom bersifat :
- Dengan melihat jumlah kulit, atom tersebut periode :
- Dengan melihat jumlah electron terluarnya, electron valensinya :

 **LIVEWORKSHEETS**

3. Isilah tabel berikut dengan tepat dan benar

Lambang	Nama Atom	Nomor Massa (A)	Nomor Atom (Z)	Proton	Neutron	Elektron
						
						
						
						



Jawablah dengan tepat!

Sebuah unsur memiliki jumlah proton = 19 dan jumlah neutron = 20. Dengan melihat sistem periodik, unsur apakah yang dimaksud?
(Lihatlah Tabel Periodik Unsur)



Contoh :

Air merupakan senyawa memiliki rumus molekul H_2O . (angka 2 miliknya H).

- Air terbentuk dari unsur Hidrogen (H) dan Oksigen (O)
- Jadi dalam 1 molekul terdiri dari : 2 atom Hidrogen dan 1 Oksigen
- Jadi 1 molekul air terdiri dari 3 atom (2 Hidrogen + 1 Oksigen)
- Jika 3 molekul air, ditulis $3\text{H}_2\text{O}$ maka terdiri dari :
 $\text{H} = 3 \times 2 = 6$ atom
 $\text{O} = 3 \times 1 = 3$ atom
- Partikel penyusun air adalah berupa molekul

SOAL

6. Senyawa Karbon dioksida memiliki rumus molekul CO_2

- 4 molekul CO_2 tersusun dari : C = atom, dan O = atom
- Partikel terkecil Karbon dioksida berupa

7. Molekul gas metan memiliki rumus CH_4 digambarkan sebagai berikut:



- a. 5 molekul gas metan (5 CH_4) terdiri dari :
atom C berjumlah
atom H berjumlah
- b. Penggambaran molekul berupa gabungan atom berbentuk bola merupakan model atom menurut :
8. Ion merupakan atom atau molekul bermuatan positif atau negatif.
- a. Atom netral yang melepaskan elektron akan menjadi bermuatan :
Sedangkan atom yang menerima elektron menjadi bermuatan :
- b. Atom Natrium (Na) memiliki electron terluar 1, agar stabil elektron tersebut melepas 1 elektron, sehingga atom Natrium sekarang menjadi :