

A. Stimulus (Stimulation)

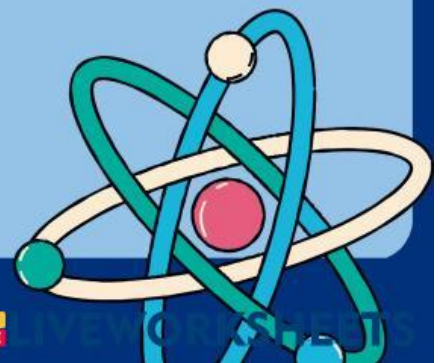
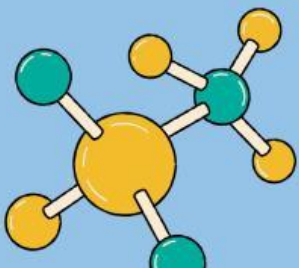
Mari amati Gambar berikut!!



Pernakah kamu membuat larutan air garam? Apakah yang terjadi pada garam tersebut? Coba kamu perhatikan proses pelarutan garam pada gambar disamping! Garam memiliki bentuk kristal yang halus, kecil dan memiliki warna putih jernih. Maka, apabila garam dilarutkan dengan air akan larut didalamnya.



Butir-butir gambar yang terkecil ini pada awalnya dinamakan partikel. partikel terdiri atas satu kesatuan maka berarti setiap materi terdiri atas bagian-bagian yang diskontinu (terputus-putus). Apakah kamu tahu garam tersusun dari atom apa? coba kamu analisis apa saja atom penyusun dari garam!

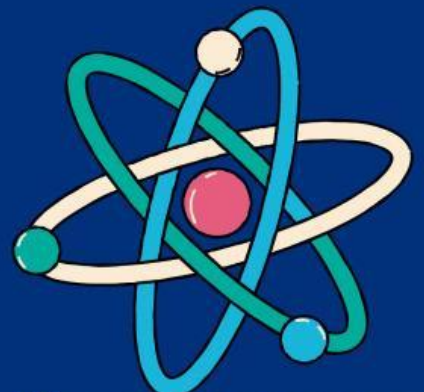
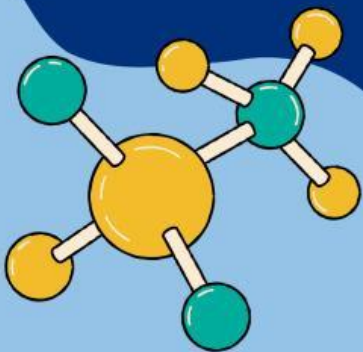


B. Identifikasi Masalah (problem statement)

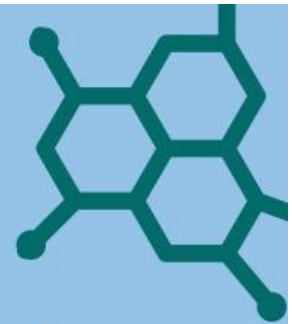


Berdasarkan gambar dan wacana yang telah kamu baca, tuliskan hipotesis yang kamu temukan!

Jawab :



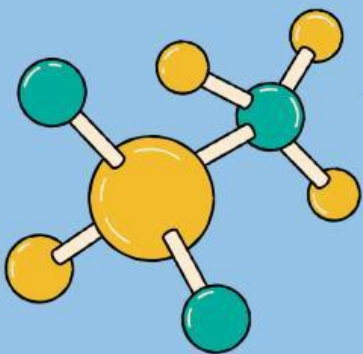
C. Pengumpulan Data (Data Collection)



Pada tahap ini peserta didik mengumpulkan informasi mengenai teori atom. silahkan kamu menonton video perkembangan teori atom dibawah ini !


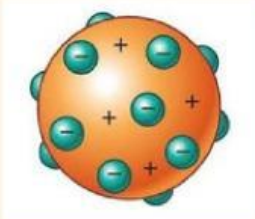
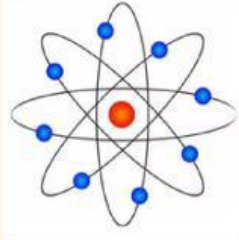
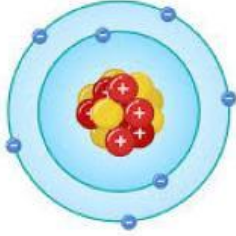
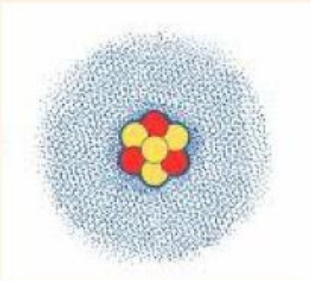
 Silahkan klik link video pembelajaran berikut:

Setelah menonton video diatas, silahkan mengerjakan soal dibawa ini !




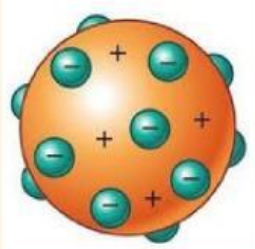
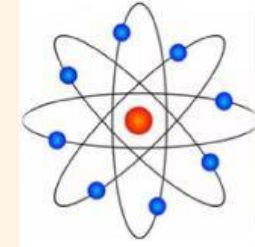
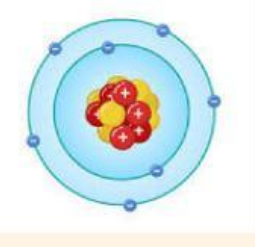
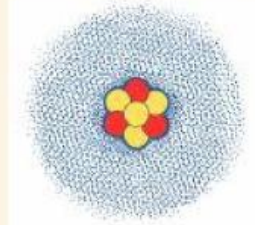
1 Lengkapilah tabel berikut berdasarkan informasi yang telah kamu peroleh



No	Model Atom	Gambar Model Atom	Penjelasan Teori
1	John Dalton		atom digambarkan sebagai bola pejal yang tidak dapat dihancurkan dan atom merupakan partikel kecil yang tidak dapat dibagi lagi
2			
3			
4	Niels bohr		
5			

2 Lengkapilah tabel berikut berdasarkan informasi yang telah kamu peroleh



No	Model Atom	Kelebihan	Kekurangan
1			
2			
3			
4			
5			

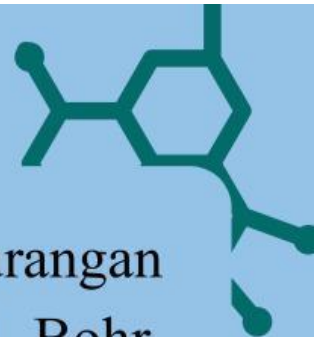
D. Pengolahan Data (Data Processing)

Pada tahap ini peserta didik mengolah data mengenai perkembangan teori atom dan kelebihan serta kekurangan teori atom!

1. Buatlah perbandingan bentuk dari teori atom Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, dan Mekanika kuantum

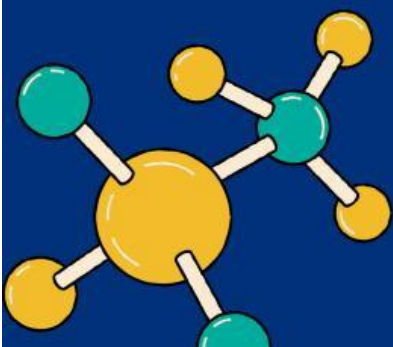
Jawab:





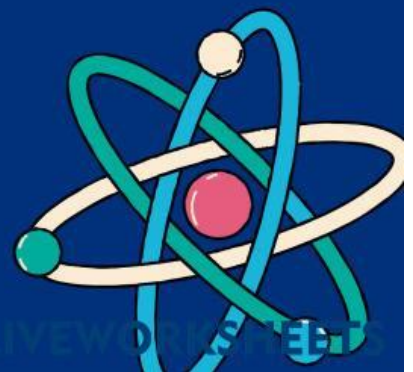
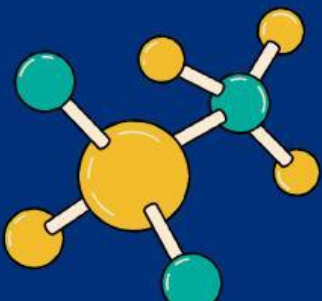
2. Buatlah perbandingan kelebihan dan kekurangan dari teori atom Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, dan Mekanika kuantum

Jawab:



E. Pembuktian (verification)

Pada tahap ini peserta didik melakukan pembuktian terkait informasi yang telah ditemukan!
Buktikan kebenaran jawaban kamu, dibawah ini !!



F. Kesimpulan (Generalization)

Pada tahap ini peserta didik melakukan pembuktian terkait informasi yang telah ditemukan!
Buktikan kebenaran jawaban kamu, dibawah ini !!

