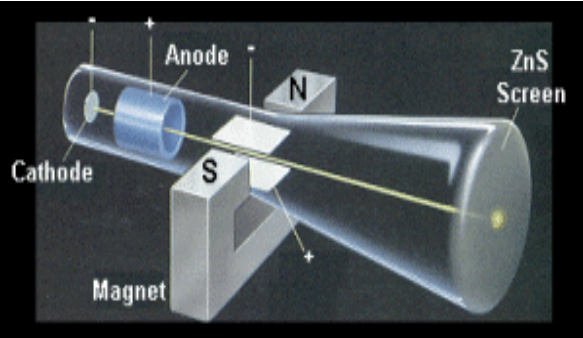
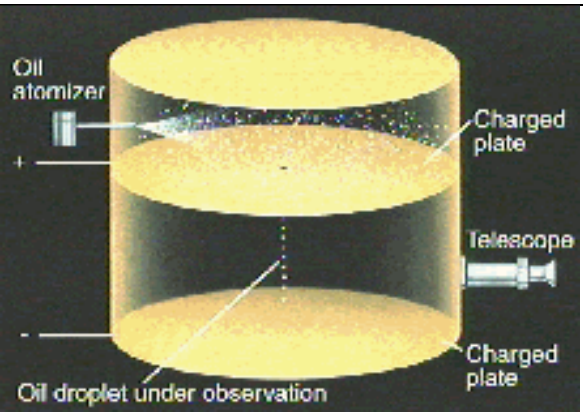
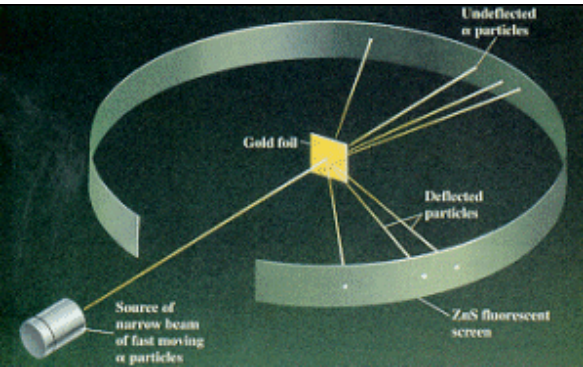


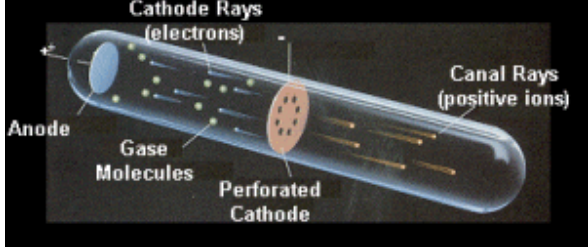
TUGAS MANDIRI TERSTRUKTUR
PARTIKEL DASAR
WAKTU : 50 MENIT

INDIKATOR :

- Menentukan partikel dasar (proton, elektron dan netron)

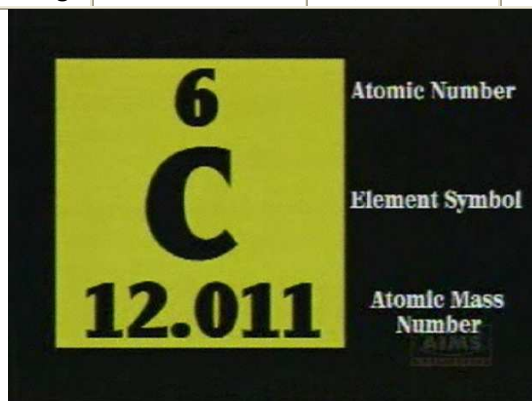
Berikut ini beberapa gambar percobaan yang dilakukan oleh para kimiawan, Jelaskan olehmu kegunaan alat tersebut dan proses penemuan partikel dasar dari atom.

Bentuk Percobaan	Penjelasan
 <p style="text-align: center;">Percobaan Joseph J. Thomson</p>	
 <p style="text-align: center;">Percobaan Robert Millikan</p>	
 <p style="text-align: center;">Percobaan Ernest Rutherford</p>	

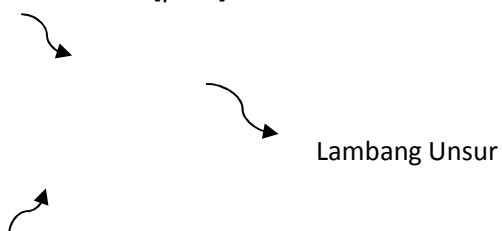
	
James Chadwick	

Partikel Dasar Penyusun Atom

Partikel	Notasi	Massa		Muatan	
		Sesungguhnya	Relatif thd proton	Sesungguhnya	Relatif thd proton
Proton	p	$1,67 \times 10^{-24}$ g	1 sma	$1,6 \times 10^{-19}$ C	+1
Neutron	n	$1,67 \times 10^{-24}$ g	1 sma	0	0
Elektron	e	$9,11 \times 10^{-28}$ g	sma	$-1,6 \times 10^{-19}$ C	-1



Nomor Massa = [p + n]



Lambang Unsur

Nomor Atom = e = p

TUGAS MANDIRI TIDAK TERSTRUKTUR 2 [HOME WORK]

WAKTU : 50 MENIT

Tentukan jumlah elektron, proton dan neutron dari unsur berikut ini, Carilah nomor massa dan nomor atom masing masing unsur [dari sistem periodik unsur] !

Lambang Atom	Jumlah Elektron	Jumlah proton	Jumlah neutron
Rb			
Ba			
In			
Si			
Se			
Te			
Pt			
Nb			
At			
Kr			