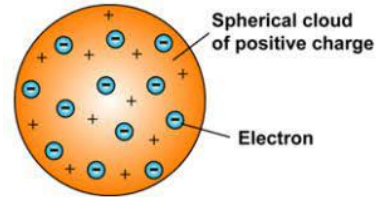
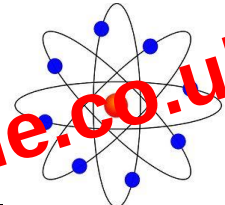
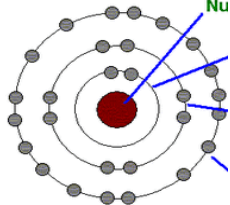


PENCETUS

Nama	Teori	Model atom												
John Dalton	Atom tidak dapat dibagi lagi	bola pejal 												
J. J. Thompson	Atom merupakan awal bermuatan positif, tersebar elektron yang bermuatan negatif	Roti kismis 												
Ernest Rutherford	Atom terdiri dari inti atom yang + dan elektron mengelilingi inti itu	Lintasan elektron 												
Niels Bohr	Atom terdiri dari inti atom dan elektron dlm inti dari proton, neutron. proton +, elektron -, neutron tidak bermuatan. elektron mengelilingi inti dlm lintasan tertentu <table border="1" data-bbox="488 1213 938 1331"> <thead> <tr> <th>PARTIKEL</th><th>MUATAN</th><th>MASSA (kg)</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Elektron (e)</td><td>$-1,6 \times 10^{-19}$</td><td>$9,11 \times 10^{-31}$</td></tr> <tr> <td>Proton (p)</td><td>$+1,6 \times 10^{-19}$</td><td>$1,67 \times 10^{-27}$</td></tr> <tr> <td>Neutron (n)</td><td>0 (netral)</td><td>$1,67 \times 10^{-27}$</td></tr> </tbody> </table>	PARTIKEL	MUATAN	MASSA (kg)	Elektron (e)	$-1,6 \times 10^{-19}$	$9,11 \times 10^{-31}$	Proton (p)	$+1,6 \times 10^{-19}$	$1,67 \times 10^{-27}$	Neutron (n)	0 (netral)	$1,67 \times 10^{-27}$	Sistem tata surya, seperti planet, ada electron yg jauh dari inti atom 
PARTIKEL	MUATAN	MASSA (kg)												
Elektron (e)	$-1,6 \times 10^{-19}$	$9,11 \times 10^{-31}$												
Proton (p)	$+1,6 \times 10^{-19}$	$1,67 \times 10^{-27}$												
Neutron (n)	0 (netral)	$1,67 \times 10^{-27}$												