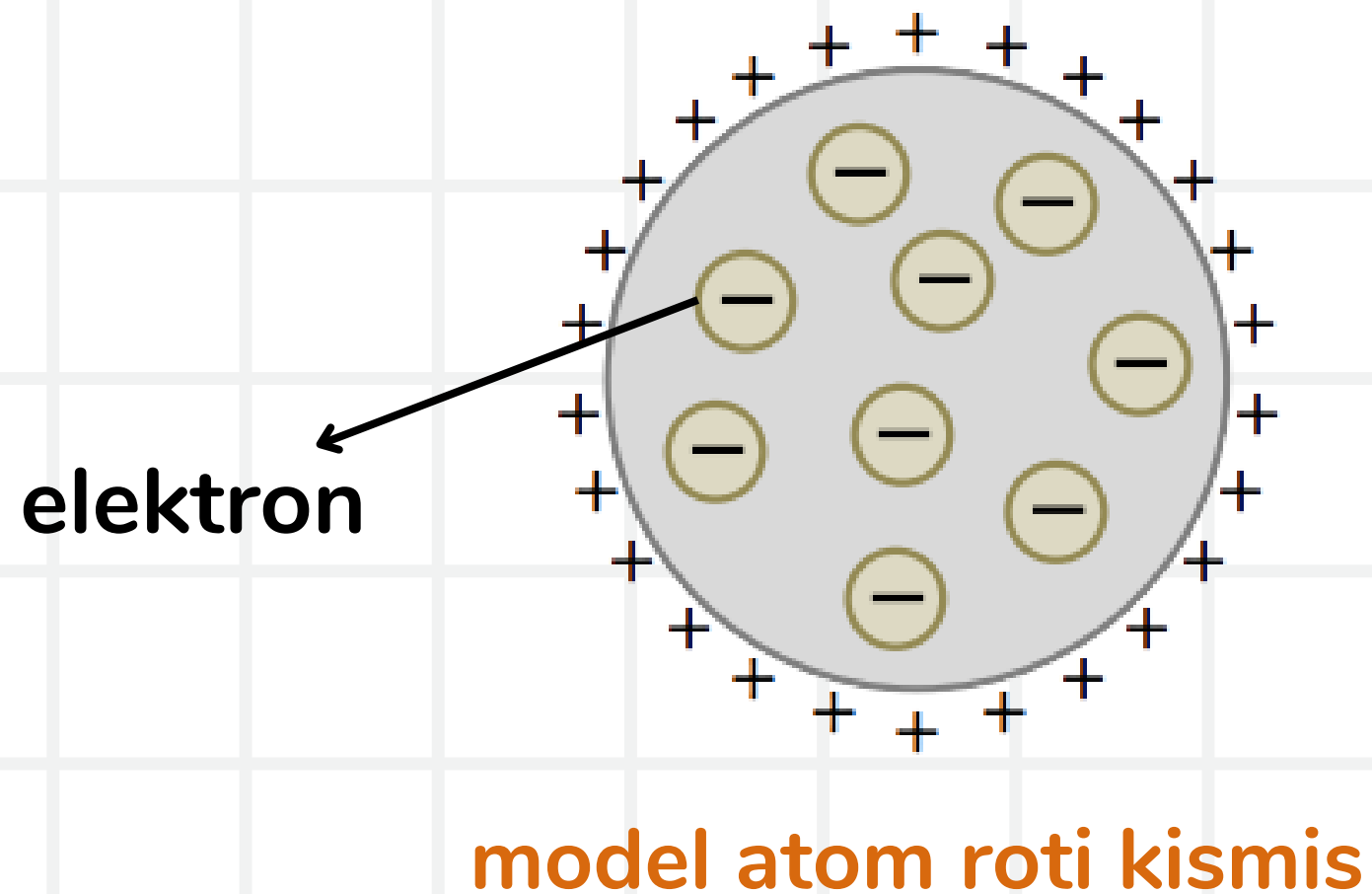


TEORI ATOM THOMSON



Teori ini menjelaskan bahwa :



Pada awal abad ke-20, JJ Thomson menggambarkan atom seperti bola pejal, yaitu bola padat yang bermuatan positif. Di permukaannya, tersebar elektron yang bermuatan negatif.

Thomson melakukan percobaan tabung sinar katoda yang bersifat negatif dalam penemuan elektron.



Struktur Atom



Kekurangan teori ini :

Tidak dapat menjelaskan susunan muatan positif dan negatif dalam atom.

Kelebihan teori ini :

1. Mampu menjelaskan adanya partikel subatomik.
2. Mampu menjelaskan massa atom.
3. Mampu menjelaskan kelistrikan/muatan atom.