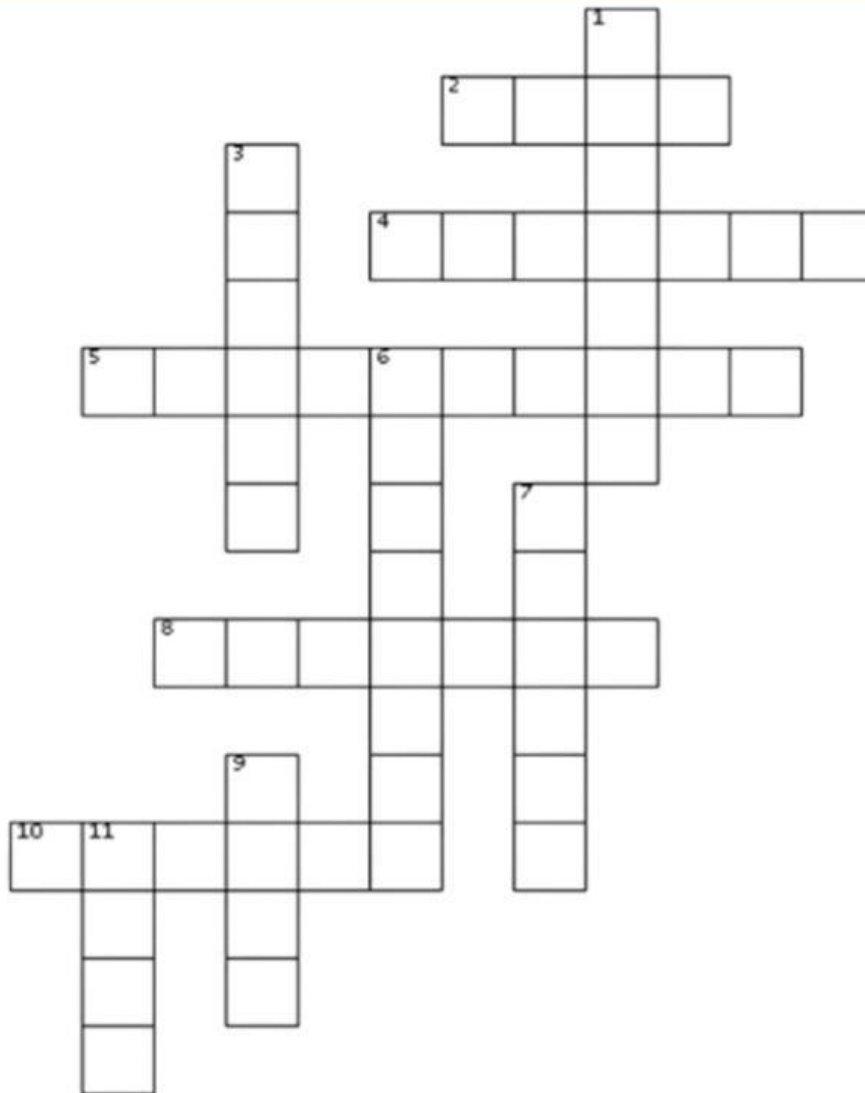


Nama :

Kelas :

TEORI ATOM



Menurun

Mendatar

1. Atom digambarkan sebagai bola bermuatan positif yang di dalamnya terdapat elektron bermuatan negatif yang tersebar merata merupakan teori atom
2. Elektron mengelilingi inti atom pada lintasan tertentu (orbit) merupakan teori atom
Teori atom yang tidak dapat menjelaskan bagaimana elektron bergerak mengelilingi inti atom adalah teori atom
3. Teori atom yang tidak dapat menjelaskan adanya partikel subatomik, isotop, dan isobar merupakan kelemahan teori atom
4. Model atom yang menggambarkan elektron mengelilingi inti seperti planet mengelilingi Matahari merupakan teori atom
5. Partikel dasar yang berada di dalam inti atom dan tidak bermuatan disebut
6. Pada tahun 1897, Thomson menemukan elektron melalui percobaan tabung sinar katoda.
7. Partikel subatomik yang bermuatan positif dan menjadi salah satu penyusun inti atom adalah
8. Atom dianggap sebagai bola pejal yang tidak dapat dibagi lagi menjadi partikel yang lebih kecil merupakan pengertian dari teori atom
9. Zat dasar berukuran sangat kecil yang tidak dapat dibagi lagi disebut
10. Partikel dasar yang berada di dalam inti atom dan tidak bermuatan disebut
11. Rutherford melakukan percobaan menggunakan sinar