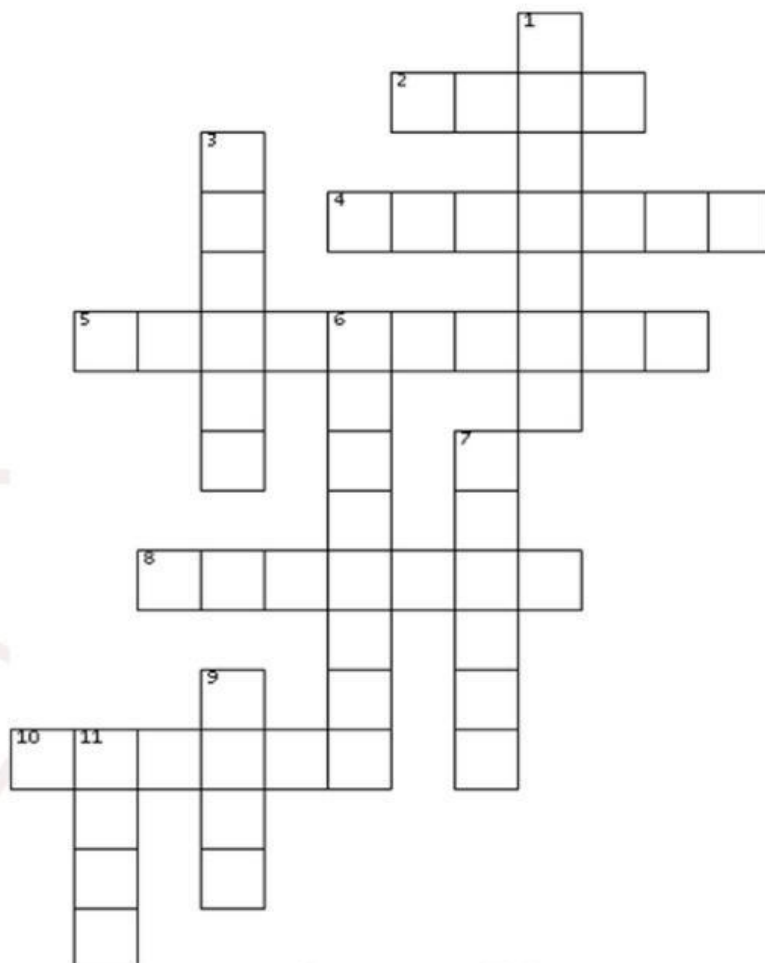




Evaluasi Perkembangan Teori Atom

Nama :

Kelas :



MENDATAR

- 2. Elektron mengintari inti atom dalam orbit-orbit merupakan teori atom
- 4. Tidak dapat menjelaskan bagaimana beredar elektron dalam atom merupakan kelemahan dari teori atom
- 5. Seperti planet-planet yang bergerak dalam sistem tata surya merupakan teori dari
- 8. Partikel dasar yang terletak dalam inti dan tidak bermuatan, partikel tersebut dikenal dengan nama
- 10. Atom sebagai bola pejal dan merupakan partikel kecil yang tidak dapat dibagi lagi merupakan pengertian dari teori atom

MENURUN

- 1. Atom merupakan bola yang bermuatan positif dan di tempat-tempat tertentu terdapat elektron bermuatan negatif. Atom mempunyai muatan listrik positif yang tersebar merata di seluruh bagian atom merupakan teori atom dari
- 3. Tidak dapat menjelaskan adanya partikel subatomik penyusun atom dan tidak dapat menjelaskan keberadaan isotop dan isobar merupakan kelemahan dari teori atom
- 6. Thomson pada tahun 1897 melalui eksperimen tabung sinar katode menemukan
- 7. Partikel subatomik bermuatan positif sebagai salah satu komponen penyusun inti
- 9. Zat dasar berukuran kecil dan tidak dapat dibagi lagi disebut dengan
- 11. Rutherford melakukan percobaan menggunakan sinar