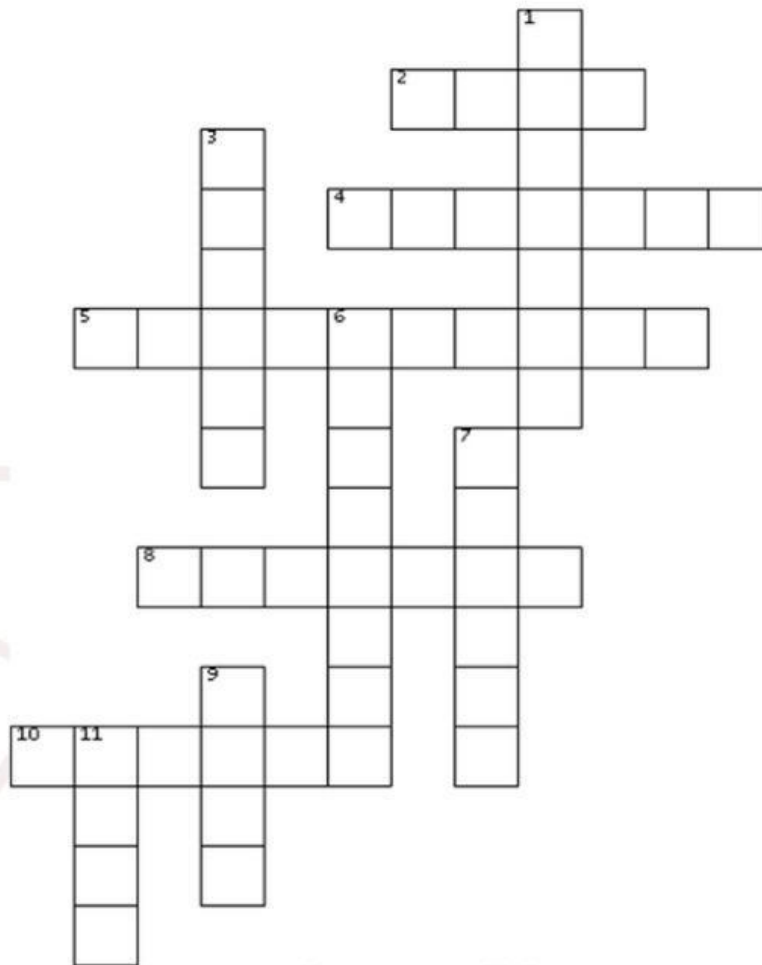


Evaluasi Perkembangan Teori Atom

Nama :

Kelas :



MENDATAR

- 2. Elektron mengitari inti atom dalam orbit-orbit merupakan teori atom
- 4. Tidak dapat menjelaskan bagaimana beredaran 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 negative. Atom mempunyai muatan 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 subatomic 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